

للصف الثاني الثانوي

الثاني
الفصل الدراسي

22
20

شرح و تدريبات و اختبارات و اجابات

سلسلة الراقى تقدم



NEOTEN

NEOTEN

نيوتن

فى الفيزياء



NEOMEN
نيومن

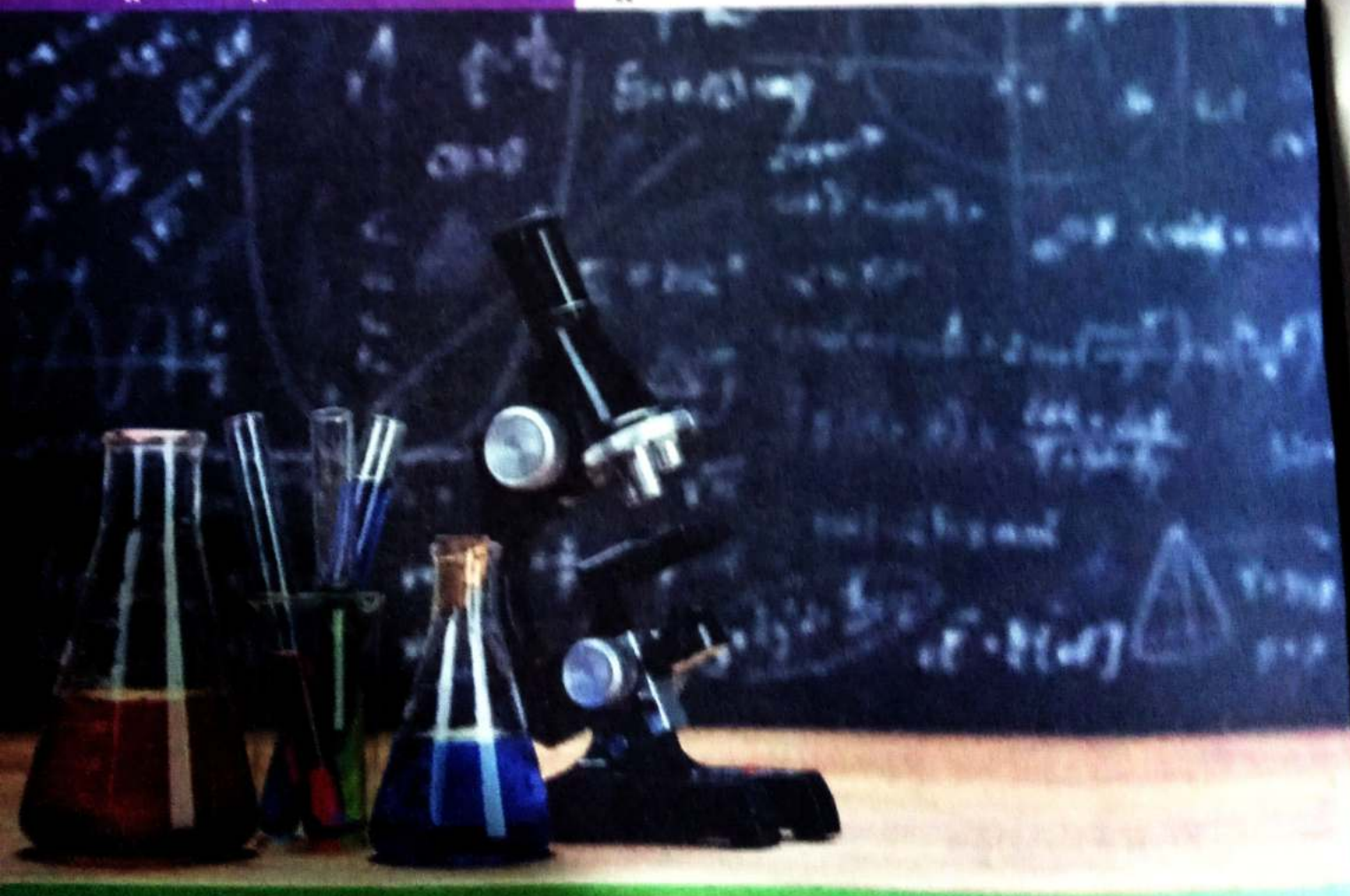
ElRaky

الفيزياء

كتاب الشرح

مكتبة الفيروز
الصف الثاني الثانوي

عام / أزهرى الفصل الدراسي الثاني



الإشراف العام

مراجعة

إعداد

أشرف شاهين

محمد إبراهيم عبدالله

يحيى محمد عبدالسلام

المحتويات

الموائع الساكنة

الوحدة الأولى



5

الموائع الساكنة

1

الفصل

6	الكثافة	الدرس الأول
22	الضغط عند نقطة	الدرس الثاني
32	الضغط عند نقطة في باطن سائل ساكن	الدرس الثالث
46	الأنبوبة ذات شعبتين	الدرس الرابع
57	البارومتر	الدرس الخامس
65	المانومتر	الدرس السادس
72	قاعدة باسكال	الدرس السابع

الحرارة

الوحدة الثانية

قوانين الغازات

2

الفصل



81

82

قانون بويل

الدرس الأول

98

قانون شارل

الدرس الثاني

111

قانون الضغط (جولي)

الدرس الثالث

125

القانون العام للغازات

الدرس الرابع



الموائع الساكنة

1

الفصل

الكتافة < درس الأول

الضغط عند نقطة < درس الثاني

الضغط عند نقطة
في باطن سائل ساكن < درس الثالث

الاصوية ذات شعبتين < درس الرابع

البارومتر < درس الخامس

المانومتر < درس السادس

قاعدة باسكال < درس السابع

نواحي العلم المتوقعة

في نهاية الفصل الأول تكون قادر على أن:

- 1- تتعرف على بعض التطبيقات المتعلقة بالكثافة مثل: بعض التشخيصات الطبية وغيرها.
- 2- تتعرف على بعض الأجهزة التي تساعدنا في قياس بعض الكميات الفيزيائية، مثل: الضغط الجوي، وضغط الغاز وغيرها.

1

الدرس الأول

الكثافة

مقدمة:

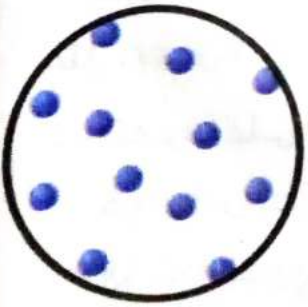
الموائع هي المواد التي تتميز بقدرتها على الإنسياب وليس لها شكل محدد وبالتالي تشتمل الموائع على المواد السائلة والغازية.

* ولكن يوجد اختلاف بين السوائل والغازات

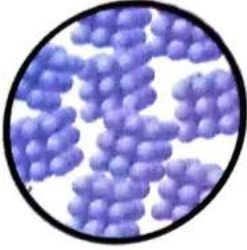
يتكون العالم من حولنا من ثلاثة أنواع من المواد، الجوامد والسوائل والغازات، ويكون الفرق الأساسي بين هذه الحالات في طريقة تأثير القوى بين الجزيئات أو الذرات المكونة للمادة.

في الغازات

تكون القوى بين الذرات غير موجودة عمليا، وهذا ما يسمح للذرات أو الجزيئات أن تتحرك حركة مستقلة عن بعضها البعض، هذه الحرية في الحركة تسمح للغاز بأن يملأ أي حجم متاح له وأيضا يجعل الغازات قابلة للانضغاط.

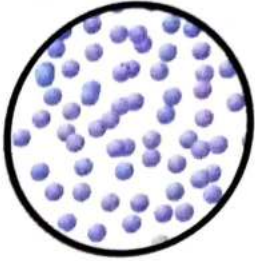


في المواد الصلبة



القوى بين الجزيئات تكون كبيرة لدرجة أن القوى الخارجية لا يمكنها أن تغير الحجم الذي تشغله عينه من الصلب تغيرا محسوسا ولهذا السبب يقال أن الجوامد غير قابلة للإنضغاط، ولكن في المواد الصلبة تكون الذرات مرتبة في نظام ثلاثي الأبعاد وبالتالي فهي ليست قابلة للإنضغاط فقط، بل إنها تقاوم أي محاولة في تغيير شكلها أيضاً.

في السوائل



القوى بين الجزيئات تكون نسبياً كبيرة لدرجة أن القوى الخارجية لا يمكنها أن تغير الحجم الذي تشغله عينة من السائل تغيرا محسوسا ولهذا السبب يقال أن السوائل غير قابلة للإنضغاط. أما البنية الثلاثية الأبعاد غير موجوده في السوائل وبالتالي فهي ليست قابله للإنضغاط ولكنها تأخذ شكل الإناء الذي تحتويه.



صلب



تسخين



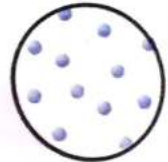
سائل



تسخين



غاز



تتضمن

الفرق

الكثافة (Kg/m ³)	المادة	الكثافة (Kg/m ³)	المادة
1040	الدم	19300	ذهب
1.29	الهواء	7900	حديد
0.76	غاز النشادر	2600	زجاج عادي
1.96	CO ₂	1600	سكر

(الوزن النوعي)

ثانياً الكثافة النسبية

الكثافة النسبية لمادة

«هى النسبة بين كثافة المادة إلى كثافة الماء في نفس درجة الحرارة».
 أو «النسبة بين كتلة حجم معين من المادة الى كتلة نفس الحجم من الماء عند نفس درجة الحرارة».

$$\rho_{\text{النسبية}} = \frac{\rho_{\text{مادة}}}{\rho_{\text{ماء}}}$$

$$\frac{\text{كثافة المادة في درجة حرارة معينة}}{\text{كثافة الماء في نفس درجة الحرارة}} = \text{الكثافة النسبية لمادة}$$

$$\rho_{\text{النسبية}} = \frac{m_{\text{مادة}}}{m_{\text{ماء}}}$$

$$\frac{\text{كتلة حجم معين من المادة في درجة حرارة معينة}}{\text{كتلة نفس الحجم من الماء في نفس درجة الحرارة}} = \text{الكثافة النسبية لمادة}$$

كثافة المادة = الكثافة النسبية × كثافة الماء

$$\rho_{\text{المادة}} = \rho_{\text{النسبية}} \times \rho_{\text{الماء}} = \rho_{\text{النسبية}} \times 1000$$

ونظراً لأن الكثافة النسبية نسبة بين كميتين متماثلتين (من نفس النوع) لهذا لا يكون لها وحدة قياس.

الدرس الأول

عناصر الدرس

أولاً: الكثافة

ثانياً: الكثافة النسبية

ثالثاً: تطبيقات على الكثافة

رابعاً: أفكار المسائل

أولاً الكثافة

الكثافة هي خاصية أساسية لكل مادة ويرمز لها بالرمز (ρ)

القانون	$\rho = \frac{m}{V}$	حيث (m) كتلة المادة، و (V) حجم المادة
التعريف		كتلة وحدة الحجم من المادة.
وحدة القياس	Kg/m^3	
وحدات أخرى	g/cm^3	
أسباب اختلاف الكثافة من عنصر لآخر		1 - التغير في الوزن الذري. 2 - الاختلاف في المسافات البينية بين الذرات أو الجزيئات.
العوامل التي تتوقف عليها الكثافة		الكثافة هي خاصية مميزة للمادة لا تتغير بتغير كتلتها أو حجمها ولكنها تتوقف فقط على: 1 - نوع المادة. 2 - درجة الحرارة.

وقد سبق لنا معرفة أن الأجسام ذات الكثافة الصغيرة تطفو فوق السوائل ذات الكثافة الأكبر.

ويوضح الجدول أمثلة لكثافة بعض المواد الشائعة

المادة	الكثافة (Kg/m^3)	المادة	الكثافة (Kg/m^3)
ألومنيوم	2700	كحول ايثيلي	790
نحاس أصفر	8600	زئبق	13600
نحاس أحمر	8890	ماء	1000

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

تشتمل الموائع على المواد

- (أ) السائلة فقط
 (ب) الغازية فقط
 (ج) الجامدة فقط
 (د) السائلة والغازية معا



الحل

من تعريف الموائع هي المواد التي تتميز بقدرتها على الإنسياب وبالتالي المواد السائلة والغازية لها قدرة على الإنسياب.
 فتكون الإجابة (د)

مثال ٢

أي العبارات التالية خاطئة:

- (أ) الغازات تشغل الحيز إلى توجد فيه
 (ب) السوائل غير قابلة للانضغاط
 (ج) السوائل لها شكل محدد مثل المواد الصلبة
 (د) قوى التجاذب بين جزيئات الغاز ضعيفة جداً وبالتالي تكون قابلة للانضغاط



الحل

السوائل مادة قابلة للإنسياب وبالتالي تأخذ شكل الإناء الذي يحتويها بعكس المواد الصلبة ذات الشكل الثابت.
 فتكون الإجابة (ب)

مثال ٣

أسطوانة مصممة من النحاس كثافتها 8600 kg/m^3 ، أعيد تشكيلها بحيث أصبحت شكل مكعب مع ثبوت درجة الحرارة فتصبح كثافتها kg/m^3

- (أ) تساوي 8600
 (ب) أكبر من 8600

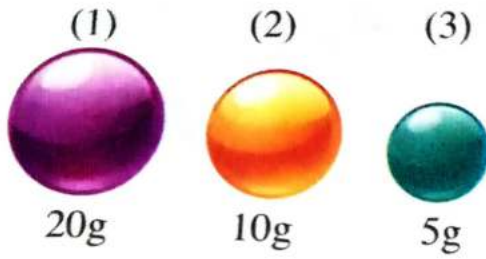


الكثافة خاصية مميزة للمادة لا تتوقف على كتلة المادة أو حجمها وبالتالي لا تتغير كثافة المادة
للمواد الإسطوانة والمكعب من نفس المادة وهي النحاس.

فتكون الإجابة (أ)

مثال ٤

ثلاث كرات من نفس المادة عند نفس درجة الحرارة، أي العبارات صحيحة:



- (أ) كثافة الكرة (1) = كثافة الكرة (3)
 (ب) كثافة الكرة (1) أكبر من كثافة الكرة (2)
 (ج) كثافة الكرة (3) أكبر من كثافة الكرة (1)
 (د) كثافة الكرة (2) أقل من كثافة الكرة (3)



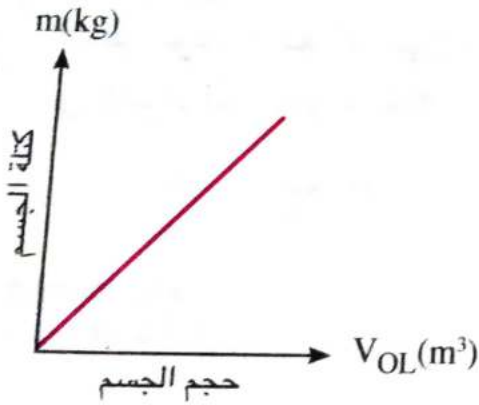
الكثافة خاصية مميزة للمادة تتوقف فقط على نوع المادة عند ثبوت درجة الحرارة وبالتالي
الثلاث كرات لها نفس الكثافة.

فتكون الإجابة (أ)

مثال ٥

الشكل المقابل يوضح العلاقة بين كتلة جسم وحجمه
فيكون ميل الخط المستقيم هو

- (أ) الضغط
 (ب) الكثافة
 (ج) الكثافة النسبية
 (د) معامل اللزوجة



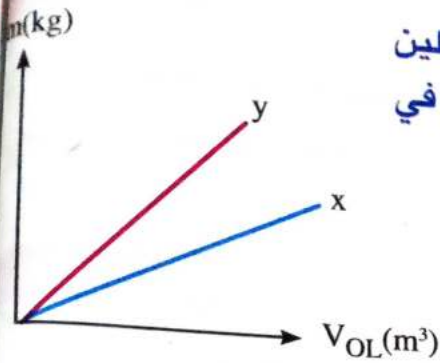
$$\text{Slope} = \frac{\Delta m}{\Delta V_{OL}} = \rho$$



فتكون الإجابة (ب)

مثال ٦

الرسم البياني المقابل يوضح العلاقة بين الكتلة والحجم لسائلين مختلفين (x, y) لا يمتزجان ببعضهما، فإذا وُضع السائلان في إناء واحد، فأي العبارات الآتية صحيح.....



- أ) السائل y يطفو فوق السائل x
 ب) السائل x يطفو فوق السائل y
 ج) السائل x أكبر كثافة من السائل y
 د) الوزن النوعي للسائل y أقل من الوزن النوعي للسائل x



الحل

$$\text{slope} = \frac{\Delta m}{\Delta V_{OL}} = \rho$$

$$\theta_y > \theta_x$$

$$\text{slope}(y) > \text{slope}(x)$$

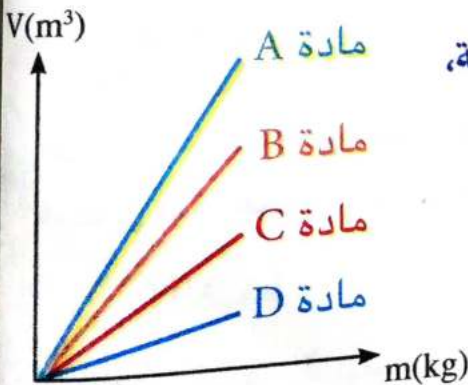
$$(\rho)_y > (\rho)_x$$

فتكون الإجابة (ب)

وبالتالي كثافة السائل x أقل فيطفو فوق السائل y.

مثال ٧

الشكل يوضح العلاقة بين الكتلة والحجم لأربعة مواد مختلفة، أي المواد لها أكبر كثافة؟



- أ) A ب) B ج) C د) D



الحل

$$\text{slope} = \frac{\Delta V_{OL}}{\Delta m} = \frac{1}{\rho}$$





$$\frac{1}{\rho_A} > \frac{1}{\rho_B} > \frac{1}{\rho_C} > \frac{1}{\rho_D}$$

$$\rho_D > \rho_C > \rho_B > \rho_A$$

فتكون:

فتكون الإجابة (د)

بمع مكعبات متساوية في الحجم ومن مواد مختلفة (ذهب - حديد - ألومنيوم - نحاس) كما بالشكل، يكون ترتيب كتل المواد كالتالي:

Cu	AL	Fe	Au	المعدن
				
نحاس	ألومنيوم	حديد	ذهب	
8900	2700	7850	19360	الكثافة kg/m ³

أ $m_{Au} > m_{Cu} > m_{Fe} > m_{AL}$

ب $m_{Au} > m_{Fe} > m_{Cu} > m_{AL}$

ج $m_{AL} > m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe}$

د $m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe} > m_{AL}$



الحل

من العلاقة: $m = \rho V_{OL}$

عند ثبوت الحجم تكون المادة ذات الكثافة الأعلى كتلتها أعلى وبالتالي:

$$m_{Au} > m_{Cu} > m_{Fe} > m_{AL}$$

فتكون الإجابة (أ)

مثال ٩

إذا كانت كثافة الحديد 7.9 g/cm³ فإنها تساوي kg/m³

د 79

ج 7900

ب 0.0079

أ 790



الحل

الكثافة تقاس بوحدات $\frac{Kg}{m^3}$ أو $\frac{gm}{cm^3}$

والتحويل بينهم كالتالي:

للتحويل من $\frac{gm}{cm^3}$ إلى $\frac{Kg}{m^3}$ نقسم على 1000 أو نضرب في 10^{-3}

للتحويل من $\frac{Kg}{m^3}$ إلى $\frac{gm}{cm^3}$ نضرب في 1000

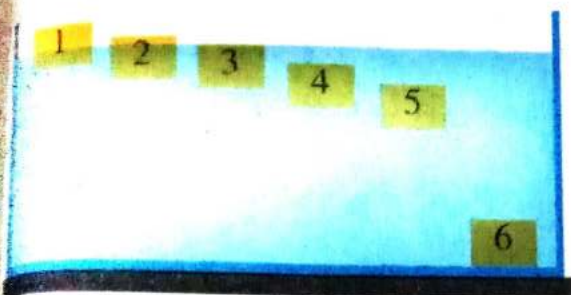
وبالتالي يكون الحل كالتالي:

$$\rho = 7.9 \times 1000 = 7900 \text{ kg/m}^3$$

فتكون الإجابة (ج)

مثال ١٠

وضعت ستة اجسام في خزان من الماء كثافتها على النحو الآتي:
(0.85 , 0.75 , 1.15 , 0.95 , 1.25 , 1.05) وكثافة الماء 1 g/cm^3 ويوضح الشكل ستة مواقع محتملة لهذه الأجسام.



(1) يكون احتمال وجود الجسم الذي كثافته 0.75 g/cm^3 هو الموقع

1 (أ) 4 (ب) 5 (ج) 6 (د)

(2) يكون احتمال وجود الجسم الذي كثافته 1.25 g/cm^3 هو الموقع

1 (أ) 2 (ب) 3 (ج) 6 (د)

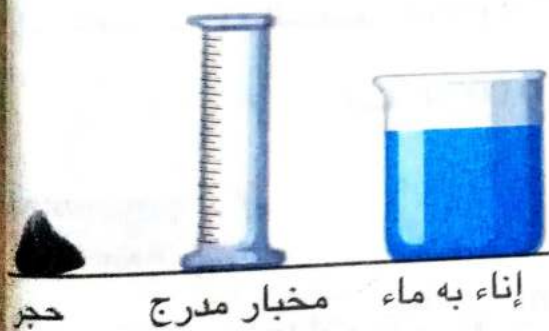


الحل

سبق لنا معرفة أن الأجسام ذات الكثافة الصغيرة تطفو فوق السوائل ذات الكثافة الأكبر والأجسام ذات الكثافة الأكبر تغوص.
فتكون الإجابة (أ) و(د)

مثال ١١

قطعة من الحجر معلومة الكتلة، باستخدام الأدوات الموضحة بالشكل كيف يتم حساب كثافتها.



الحل

- 1 - الكتلة معلومة.
- 2 - نضع في المخبر المدرج كمية من الماء ونعين حجم الماء
- 3 - نضع الحجر في المخبر المدرج فيرتفع الماء في المخبر إلى قراءة أخرى ونعين القراءة الجديدة.
- 4 - نحسب الفرق بين القراءتين بعد وقبل وضع الحجر فيكون هو حجم الحجر.
- 5 - نحسب الكثافة من القانون:

$$\rho = \frac{m}{V}$$

ثالثاً تطبيقات الكثافة

بولا: الاستدلال على مدى شحن البطارية:

- عند تفريغ الشحنة الكهربائية من البطارية: تقل كثافة المحلول الإلكتروليتي (حمض الكبريتيك) نتيجة استهلاكه في تفاعله مع ألواح الرصاص وتكوين كبريتات الرصاص.
- وعند إعادة شحن البطارية: تتحرر الكبريتات من ألواح الرصاص لتعود للمحلول فتزداد الكثافة.

انيا: في التحاليل الطبية لتشخيص بعض الأمراض:

- قياس كثافة الدم: النسبة الطبيعية لكثافة الدم تكون بين 1040 kg/m^3 : 1060 kg/m^3 . زيادة كثافة الدم عن الحد الطبيعي يدل على زيادة تركيز خلايا الدم الحمراء (الحمى الروماتيزمية)، نقص كثافة الدم عن الحد الطبيعي يدل على نقص تركيز خلايا الدم والاصابة بمرض فقر الدم (الأنيميا).
- قياس كثافة البول: في الحالة الطبيعية تكون كثافة البول 1020 kg/m^3 . بعض الأمراض تؤدي الى زيادة تركيز الأملاح وزيادة كثافة البول عن الحد الطبيعي.

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

قام شخص بإجراء بعض الفحوصات الطبية فوجد إن كثافة دمه أقل من المعدل الطبيعي هل هذا الشخص مصاب ب.....

- أ) فقر الدم
- ب) الحمى الروماتيزمية
- ج) النقرس
- د) لا توجد إجابة صحيحة

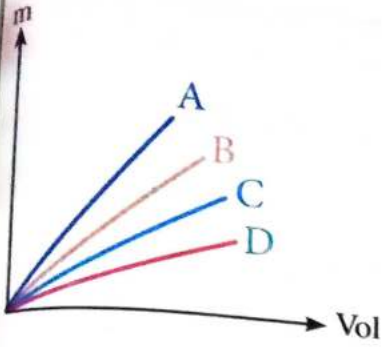


الحل

الإجابة الصحيحة (أ)

مثال ٢

الشكل يوضح العلاقة بين كتلة وحجم كمية من الدم لأربعة أشخاص مصابين بمرض الأنيميا، فأي الأشخاص تكون لديه نسبة الإصابة بالمرض أعلى.



أ (1) ب (2) ج (3) د (4)

الشخص الذي كثافة دمه أقل هو الأعلى إصابة بالمرض، وفي الرسم يكون ميل الخط المستقيم مساويا للكثافة وبالتالي الأقل ميل هو الأقل كثافة فيكون هو الأعلى إصابة المرض.

الإجابة الصحيحة (د)



الحل

رابعاً أفكار المسائل

1 قوانين وتعويضات مباشرة

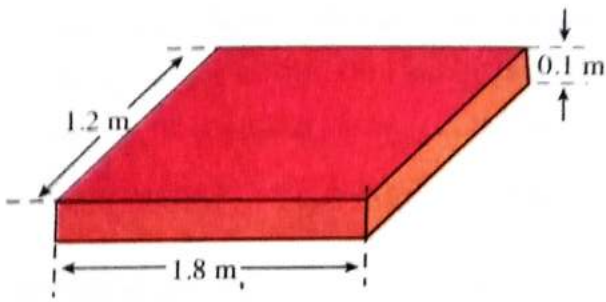
الكثافة: $\rho = \frac{m}{V}$

وإذا لم يعطى الحجم يتم حسابه على حسب الشكل الهندسي للجسم كالآتي:

الشكل	الرسم	الحجم
المكعب		L^3 ، حيث L هو طول ضلع المكعب
متوازي المستطيلات		الطول × العرض × الإرتفاع
الإسطوانه		مساحة القاعدة × الإرتفاع $V_{oi} = A L = \pi r^2 \cdot L$
الكرة		$\frac{4}{3} \pi r^3$ ، حيث r نصف قطر الكرة

مثال ١

كتلة معدنية كتلتها 507.6 kg ، وأبعادها موضحة بالشكل فتكون كثافتها كجم/م³.



- أ 2400
ب 2350
ج 8000
د 6000



الحل

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{507.6}{1.2 \times 1.8 \times 0.1} = 2350 \text{ kg/m}^3$$

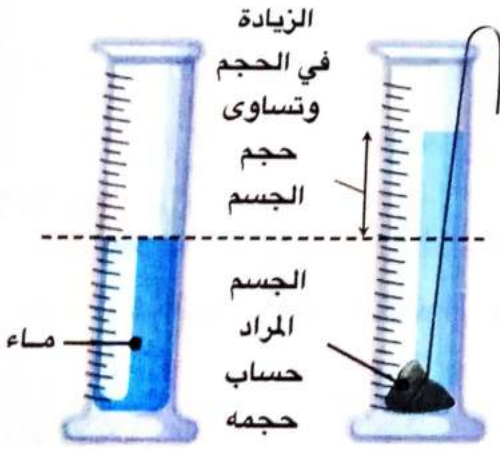
فتكون الإجابة (ب)

2 طرق قياس الكثافة للأشكال الصلبة غير المنتظمة:

يتم حساب الكثافة كالاتي:

(١) حساب الكتلة باستخدام الميزان.

(٢) حساب الحجم وله طريقتان:



الأولى: نحضر مخبر مدرج ونضع به كمية من سائل ونحدد حجم السائل، ثم نسقط الجسم المراد حساب حجمه داخل المخبر المدرج فيرتفع السائل داخل المخبر إلى حجم جديد، ثم نحسب الفرق بين حجمي السائل قبل وبعد اسقاط الجسم كما بالشكل.



الثانية: باستخدام كأس إزاحة ومخبر مدرج كما بالشكل:

مثال ٢

قطعة من الزجاج كتلتها 40 g، وضعت في مخبر مدرج به أقصى تدريج له 60 cm^3 سائل كما بالشكل فارتفع السائل في المخبر كما بالشكل فتكون كثافة قطعة الزجاج كجم/م³.

- أ) 1000 ب) 2500 ج) 0.0025 د) 5000



الحل

$$m = 40 \times 10^{-3} \text{ kg}$$

$$V = 42 - 26 = 16 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{40 \times 10^{-3}}{16 \times 10^{-6}} = 2500 \text{ kg/m}^3$$

فتكون الإجابة (ب)

للمقارنة بين كثافة مادتين

3

(١) إذا كانت المادتين من نفس النوع تكون النسبة بين كثافتهما: $\frac{1}{1}$

(٢) إذا كانت المادتين مختلفتين فيكون: $\frac{\rho_1}{\rho_2} = \frac{m_1 \times V_2}{m_2 \times V_1}$

مثال ٣

الكرة A كتلتها 3 أمثال الكرة B، وقطرها ضعف قطر الكرة B، فتكون النسبة بين $\frac{\rho_A}{\rho_B}$

- أ) $\frac{5}{3}$ ب) $\frac{2}{3}$ ج) $\frac{4}{3}$ د) $\frac{3}{8}$



الحل

$$\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{m_A \times V_B}{m_B \times V_A}$$

$$\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{m_A \times \frac{4}{3} \pi r_B^3}{m_B \times \frac{4}{3} \pi r_A^3}$$

$$\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{3m_B \times r_B^3}{m_B \times 8r_B^3} = \frac{3}{8}$$

فتكون الإجابة (د)

الكثافة والكثافة النسبية

$$\rho_{\text{النسبية}} = \frac{\rho_{\text{مادة}}}{\rho_{\text{ماء}}} \quad \Rightarrow \quad (1)$$

$$\rho_{\text{النسبية}} = \frac{m_{\text{مادة}}}{m_{\text{ماء}}} \quad \Rightarrow \quad (2)$$

يمكن حساب كثافة المادة بضرب الكثافة النسبية للمادة في كثافة الماء أو في 1000.

$$\rho_{\text{المادة}} = \rho_{\text{النسبية}} \times \rho_{\text{الماء}} = \rho_{\text{النسبية}} \times 1000$$

٤

إذا كانت الكثافة النسبية للألومنيوم هي 2.7 أوجد:

أ) كثافة الألومنيوم.

ب) كتلة قطعة من ألومنيوم حجمها 0.3 m^3 .



$$\rho_{\text{المادة}} = \rho_{\text{النسبية}} \times 1000 = 2.7 \times 1000 = 2700 \text{ Kg/m}^3$$

$$M = \rho V = 2700 \times 0.3 = 810 \text{ Kg}$$

فكرة خلط مادتين أو أكثر وحساب كثافة الخليط

عند خلط مادتين أو أكثر فإن:

• أي أن:

إذا لم يحدث انكماش

• ومنها يكون:

وإذا انكمش الخليط

$$m = m_1 + m_2 + \dots \quad (\text{خليط})$$

$$\rho \cdot \text{Vol} = \rho_1 \cdot (\text{Vol})_1 + \rho_2 \cdot (\text{Vol})_2 \quad (\text{خليط})$$

$$\text{Vol} = (\text{Vol})_1 + (\text{Vol})_2 \quad (\text{خليط})$$

$$\frac{m}{\rho} = \frac{m_1}{\rho_1} + \frac{m_2}{\rho_2}$$

$$\text{Vol} = [(\text{Vol})_1 + (\text{Vol})_2] - \Delta \text{Vol} \quad (\text{خليط})$$

مثال 5 إناء سعته 0.7 litre به مزيج من سائلين كثافتهما النسبية 0.7 و 1.7 على الترتيب فإذا كان حجم السائل الأول 0.3 litre احسب كثافة الخليط (علمًا بأن كثافة الماء = 10^3 kg/m^3).

$$m = m_1 + m_2 \quad (\text{خليط})$$

$$\rho \cdot \text{Vol} = \rho_1 \cdot (\text{Vol})_1 + \rho_2 \cdot (\text{Vol})_2 \quad (\text{خليط})$$

$$\rho \times 0.7 = (0.7 \times 0.3) + (1.7 \times 0.4)$$

$$\rho = 1.271$$

$$\rho = 1.271 \times 1000 = 1271 \text{ kg/m}^3$$



الحل

مثال 6

دورق حجمه 1 لتر مملوء بسائلين A و B كثافتهما معا 1400 كجم/م³ فإذا كانت كثافة السائل A = 800 kg/m^3 وكثافة السائل B = 1800 kg/m^3 أوجد حجم كل سائل على حدة في هذا المخلوط.



الحل

$$V_{\text{مخلوط}} = 10^{-3} \text{ m}^3, \quad V_{\text{مخلوط}} = V_{\text{ol A}} + V_{\text{ol B}}$$

$$\therefore 10^{-3} = V_{\text{ol A}} + V_{\text{ol B}} \quad \Rightarrow \quad \therefore V_{\text{ol A}} = 10^{-3} - V_{\text{ol B}} \quad \rightarrow (1)$$

$$m_{\text{مخلوط}} = m_A + m_B, \quad m = \rho V_{\text{ol}}$$

$$\rho V_{\text{مخلوط}} = \rho_A V_A + \rho_B V_B \quad \Rightarrow \quad \therefore 1400 \times 10^{-3} = (800 \times V_A) + (1800 \times V_B)$$

بالتعويض عن Vol A من المعادلة 1 في المعادلة السابقة

$$\therefore 1.4 = [800 \times (10^{-3} - V_{\text{ol B}})] + 1800 V_{\text{ol B}}$$

$$\therefore 1.4 = 0.8 - 800 V_{\text{ol B}} + 1800 V_{\text{ol B}}$$

$$\therefore 0.6 = 1000 V_{\text{ol B}} \Rightarrow \therefore V_{\text{ol B}} = 6 \times 10^{-4} \text{ m}^3$$

بالتعويض في المعادلة 1

$$\therefore V_{\text{ol A}} = 10^{-3} - (6 \times 10^{-4}) \Rightarrow \therefore V_{\text{ol A}} = 4 \times 10^{-4} \text{ m}^3$$

٧

سبيكة من النحاس والالومنيوم كتلتها 400 جرام وكثافتها النسبية 5.2، احسب كتلة الالومنيوم في السبيكة علماً بان الكثافة النسبية للالومنيوم والنحاس على الترتيب (7.1، 2.7).



فرض أن كتلة الالومنيوم m_1
كتلة النحاس $0.4 - m_1$

$$\text{Vol} = (\text{Vol})_1 + (\text{Vol})_2 \text{ (سبيكة)}$$

$$\frac{m}{\rho} = \frac{m_1}{\rho_1} + \frac{m_2}{\rho_2} \implies \frac{0.4}{5.2} = \frac{m_1}{2.7} + \frac{(0.4 - m_1)}{7.1}$$

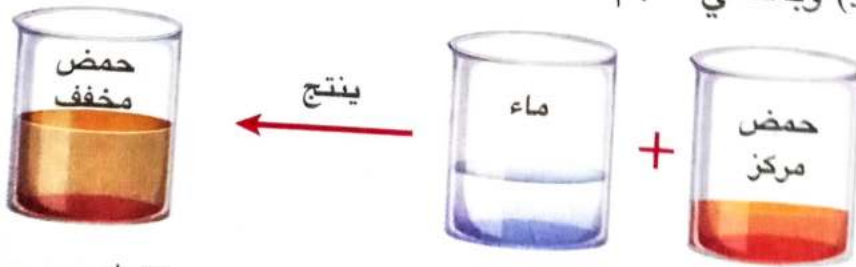
$$m_1 = 0.089 \text{ Kg}$$

٨

خلط حجم من حمض الكبريتيك المركز الذي كثافته النسبية 1.8 مع 4 حجوم من الماء المقطر مماثلة لحجم حمض الكبريتيك فنتج حمض كبريتيك مخفف، فإذا انقص حجم حمض الكبريتيك المخفف الناتج بنسبة 5% من مجموع حجميهما قبل الخلط، فاحسب كثافة الحمض المخفف.



نسبة النقص (5%) وبالتالي حجم الحمض المخفف (95%)



$$m_{\text{حمض مخفف}} = m_{\text{حمض مركز}} + m_{\text{ماء مقطر}}$$

$$\rho V_{\text{حمض مخفف}} = \rho V_{\text{حمض مركز}} + \rho V_{\text{ماء مقطر}}$$

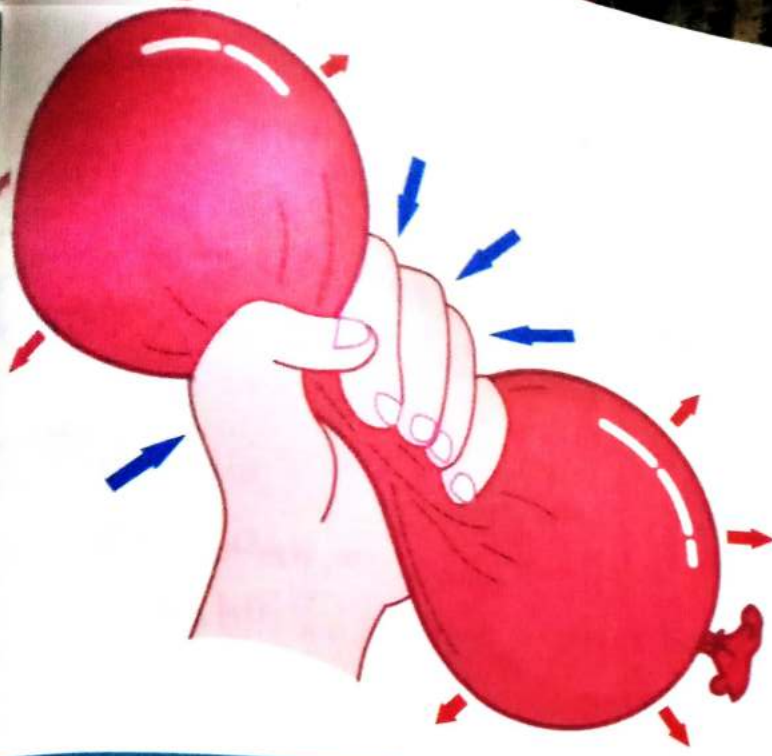
$$\rho \times \left(5V \times \frac{95}{100}\right) = (1.8 \times 1000 \times V) + (1000 \times 4V)$$

$$\rho = 1221 \text{ kg/m}^3$$

الفصل

1

الدرس الثاني



الضغط عند نقطة

عناصر الدرس

أولاً: الضغط عند نقطة

ثانياً: حالات الضغط

ثالثاً: تطبيقات على الضغط

رابعاً: أفكار المسائل

أولاً الضغط عند نقطة

«هو القوة المتوسطة المؤثرة عمودياً على وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة».

لذلك إذا أثرت قوة (F) على سطح مساحته (A) فإن الضغط (P) المؤثر على هذا السطح يتغير من العلاقة:

$$P = \frac{F}{A}$$

ونظراً لأن القوة (F) مقدرتها بالنيوتن والمساحة (A) مقدرتها بالمتر المربع، فإن الوحدة التي يقاس بها الضغط هي (نيوتن/م²) (N/m²)

ويمكن استنتاج وحدات أخرى لقياس الضغط:

$$P = \frac{F}{A} \rightarrow \frac{N}{m^2} = \frac{J}{m^3} = \text{pascal}$$

العوامل التي يتوقف عليها الضغط

تناسب الضغط تناسباً...

طردياً مع القوة العمودية: $P \propto F$ (عند ثبوت المساحة)

عكسياً مع المساحة: $P \propto \frac{1}{A}$ (عند ثبوت القوة)

وهناك بعض المشاهدات والتطبيقات تعتمد فكرتها على هذه العلاقة ومنها:

1. سن إبرة الحياكة مدبب.

2. تستخدم إطارات عريضة أو مزدوجة

في سيارات النقل الثقيل وأوناش

لتحميل.

3. حافة السكين حادة.

4. الدبابة تسير على حصيرة معدنية.

5. الجمل خفه عريض.

معلومة إثرائية توضح مفهوم الضغط

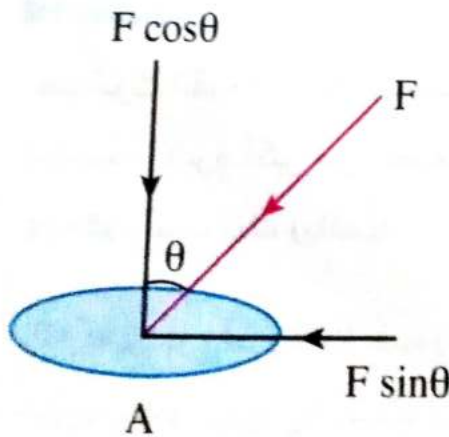


ضغط قدم الفيل أم
ضغط قدم الإنسان...!!!

لأن الضغط هو القوة على وحدة المساحة. فإن الضغط نتيجة كعب مدبب أكبر من الضغط الذي يؤثر به قدم الفيل على الأرض. لأن مساحة الكعب المدبب صغيرة للغاية.

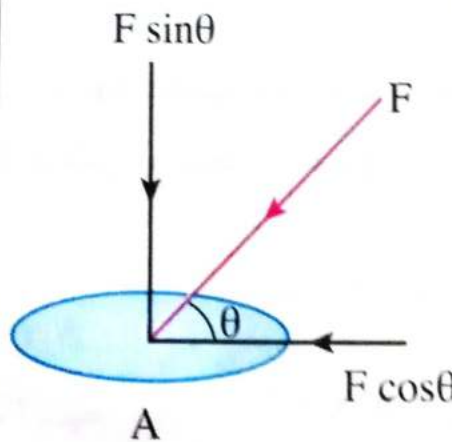
حالات الضغط

٣ إذا كانت القوة تصنع زاوية θ مع العمودي على السطح.



$$P = \frac{F \cos \theta}{A}$$

٢ إذا كانت القوة تصنع زاوية θ مع السطح.



$$P = \frac{F \sin \theta}{A}$$

١ إذا كانت القوة عمودية على السطح.



$$P = \frac{F}{A}$$

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

من وحدات قياس الضغط

د kg/ms^3

ج kg/m^2s^2

ب kg/ms

أ kg/ms^2

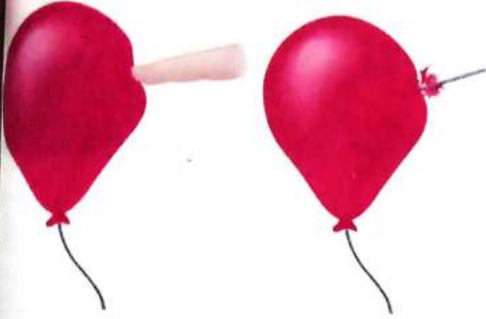
$$P = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} \rightarrow \frac{kg \cdot ms^{-2}}{m^2} = kg \cdot m^{-1} \cdot s^{-2} = kg/m \cdot s^2$$

فتكون الإجابة (أ)



الحل

مثال ٢



لديك بالونان كالموضحان بالشكل، وسنقوم بالتأثير على كل منهما بقوة مقدارها 2.1 نيوتن.. مرة بواسطة إصبع ومرة أخرى بواسطة إبرة. فإذا كانت مساحة مقدمة الإصبع $1 \times 10^{-4} m^2$ ، ومساحة مقدمة الإبرة $2.5 \times 10^{-7} m^2$ ، أي العبارات التالية صحيحة:

أ الضغط الناشئ بواسطة الإصبع أكبر

ب الضغط الناشئ بواسطة الإبرة أكبر

ج الضغط الناشئ بواسطة الإبرة = الضغط الناشئ بواسطة الإصبع

د لا توجد معلومات كافية



الحل

عند ثبوت القوة المؤثرة يتناسب الضغط عكسياً مع المساحة وبالتالي يكون الضغط الناشئ بواسطة الإبرة أكبر من الضغط الناشئ بواسطة الإصبع. ويمكن إثبات ذلك رياضياً:

$$P_{\text{إبرة}} = \frac{F}{A} = \frac{2.1}{2.5 \times 10^{-7}} = 8.4 \times 10^6 N/m^2$$

$$P_{\text{إصبع}} = \frac{F}{A} = \frac{2.1}{1 \times 10^{-4}} = 2.1 \times 10^4 N/m^2$$

$$\frac{P_{\text{إبرة}}}{P_{\text{إصبع}}} = \frac{8.4 \times 10^6}{2.1 \times 10^4} = 400$$

من الواضح أن الضغط الناشئ بواسطة الإبرة = 400 مرة الضغط الناشئ بواسطة الإصبع.

٣ حل

يمكن حساب الضغط الناتج عن مكعب موضوع فوق سطح منضدة من العلاقة

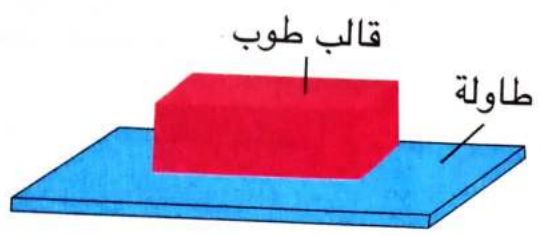
- أ $\frac{\rho \cdot g}{A \cdot Vol}$
 ب $\frac{\rho \cdot Vol}{A}$
 ج $\frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A}$
 د $\frac{\rho \cdot Vol}{A \cdot g}$



$$P = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} = \frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A}$$

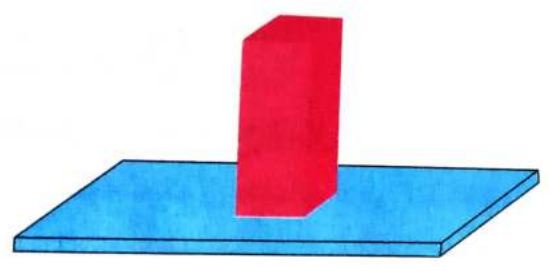
فتكون الإجابة (ج)

٤ حل



شكل (1)

يوضع قالب طوب على شكل متوازي مستطيلات موضوع على طاولة كما بالشكل (1)، فإذا تم تعديل وضع القالب ليوضع على الوجه الموضح بالشكل (2)، فكيف أثر هذا التغيير على القوة والضغط الناتجة من قالب الطوب على الطاولة؟



شكل (2)

الضغط	القوة
لا يتغير	لا تتغير
لا يتغير	تزداد
يزداد	لا تتغير
يزداد	تزداد

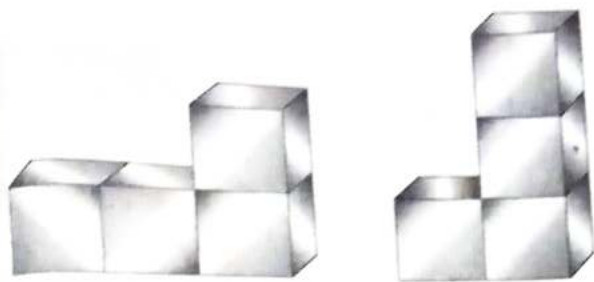


مناسب الضغط عكسياً مع المساحة وبالتالي في الشكل (2) وضع القالب على مساحة أقل فزاد الضغط الناشئ عنه ولكن القوة ثابتة لا تتغير حيث القوة تتمثل في وزن القالب ووزنه ثابت لثبوت الكتلة وعجلة الجاذبية الأرضية.

وبالتالي الإجابة (ج)

مثال 5

4 مكعبات من الحديد مرصوصة كما بالشكل (1) فإذا تم تعديل وضعهم كما بالشكل (2) فإن التغير الذي يطرأ على الضغط والقوة الضاغطة الناشئة عنهم تكون كالآتي:



شكل (2)

شكل (1)

الضغط	القوة
يقل	لا تتغير
لا يتغير	تزداد
يزداد	لا تتغير
يزداد	تزداد

- أ
- ب
- ج
- د

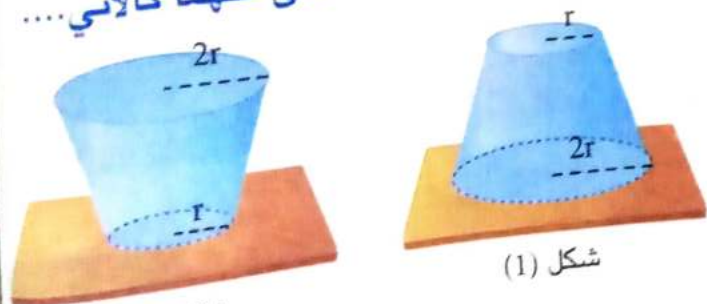
الحل

يتناسب الضغط عكسياً مع المساحة وبالتالي في الشكل (2) تم وضع المكعبات على مساحة أكبر فيقل الضغط الناشئ عنهم ولكن القوة ثابتة لا تتغير حيث القوة تتمثل في وزن المكعبات والوزن ثابت لثبوت الكتلة وعجلة الجاذبية الأرضية.

وبالتالي الإجابة (د)

مثال 6

الشكل (1) يوضح شكل هندسي قاعدته دائرة نصف قطرها $2r$ والشكل (2) يوضح نفس الشكل بعد قلبه ليكون نصف قطر القاعه r فتكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهما كالآتي....



شكل (2)

شكل (1)

- أ $P_1 = P_2$
- ب $P_1 = 2P_2$
- ج $P_2 = 2P_1$
- د $P_2 = 4P_1$

الحل

$$P_1 = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} = \frac{m \cdot g}{\pi(2r)^2} = \frac{m \cdot g}{4\pi r^2}$$

$$P_2 = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} = \frac{m \cdot g}{\pi(r)^2} = \frac{m \cdot g}{\pi r^2}$$

$$P_2 = 4P_1$$

وبالتالي الإجابة (د)

قياس ضغط الدم

- الدم سائل لزج ينساب خلال شرايين وأوردة الجسم انسياباً هادئاً أما إذا كان الإنسياب مضطرب فإنه يكون مصحوباً بضجيج يعتبر هذا الشخص مريضاً.
- عند قياس ضغط الدم توجد قيمتان لضغط الدم هما (الضغط الانقباضي والضغط الانبساطي) إذا تغيرت قيمة أحدهما يدل ذلك على أن الشخص مريض.

الضغط الانقباضي	الضغط الانبساطي	تعريف
هو أقصى قيمة لضغط الدم بالشريان	هو أقل قيمة لضغط الدم بالشريان	حدوث
أثناء انقباض عضلة القلب ويندفع الدم من البطين الأيسر إلى الأورطى	أثناء انبساط عضلة القلب	ضغط السليم
120 torr	80 torr	

قياس ضغط الهواء داخل إطار السيارة

عند ملء إطار السيارة بالهواء:

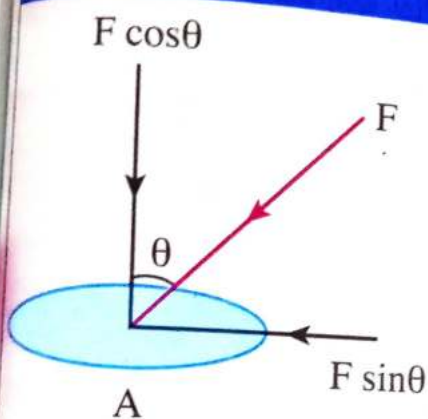
- (1) تحت ضغط عالي ← تكون مساحة التماس مع الطريق أقل ما يمكن ← فيقل الاحتكاك وتقل سخونة الإطار.
- (2) تحت ضغط منخفض ← تزداد مساحة التلامس بين الإطار والطريق فيزداد الاحتكاك ويسخن الإطار.

رابعاً أفكار المسائل

1 قوانين وتعويضات مباشرة

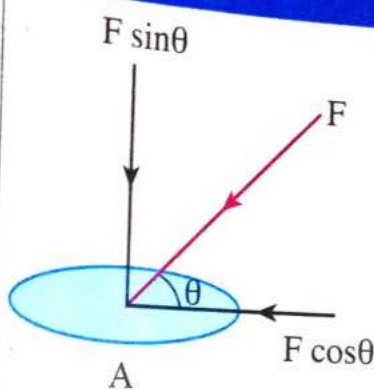
$$P = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} = \frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A}$$

٣ إذا كانت القوة تصنع زاوية θ مع العمودي على السطح.



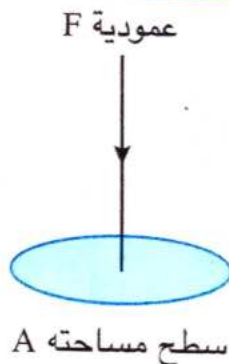
$$P = \frac{F \cos \theta}{A}$$

٢ إذا كانت القوة تصنع زاوية θ مع السطح.



$$P = \frac{F \sin \theta}{A}$$

١ إذا كانت القوة عمودية على السطح.



$$P = \frac{F}{A}$$

١ مثال

إذا أثرت قوة 25 N على سطح مساحته 5 cm^2 ، احسب الضغط المؤثر على السطح إذا كانت:

- (1) القوة عمودية على السطح.
- (2) القوة تصنع زاوية 60° مع السطح.
- (3) القوة تصنع زاوية 60° مع العمودي على السطح.

الحل

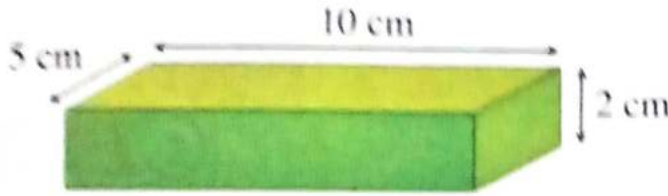
$$1) P = \frac{F}{A} = \frac{25}{5 \times 10^{-4}} = 5 \times 10^4 \text{ N/m}^2$$

$$2) P = \frac{F \sin \theta}{A} = \frac{25 \sin 60}{5 \times 10^{-4}} = 4.33 \times 10^4 \text{ N/m}^2$$

$$3) P = \frac{F \cos \theta}{A} = \frac{25 \cos 60}{5 \times 10^{-4}} = 2.5 \times 10^4 \text{ N/m}^2$$

مثال ٢

يُظهر الشكل المقابل كتلة معدنية مستطيلة بقياس $10 \text{ cm} \times 5 \text{ cm} \times 2 \text{ cm}$ كتلتها 250 g .
 (1) احسب كثافة مادتها.



(2) الضغط الناتج عنها عند وضعها على سطح أفقي. علماً بأن $g = 10 \text{ m/s}^2$.

الحل

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{250 \times 10^{-3}}{5 \times 10 \times 2 \times 10^{-6}} = 2500 \text{ kg/m}^3$$

$$P = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot g}{A} = \frac{250 \times 10^{-3} \times 10}{5 \times 10 \times 10^{-4}} = 500 \text{ N/m}^2$$

2 حساب أكبر وأقل ضغط ناتج عن متوازي مستطيلات

(1) لحساب أكبر ضغط لمتوازي مستطيلات يوضع على الوجه الذي له أقل مساحة:

$$P_{\text{أكبر ضغط}} = \frac{F}{A_{\text{أقل مساحة}}} = \frac{m \cdot g}{A_{\text{أقل مساحة}}} = \frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A_{\text{أقل مساحة}}}$$

(2) لحساب أقل ضغط لمتوازي مستطيلات يوضع على الوجه الذي له أكبر مساحة:

$$P_{\text{أقل ضغط}} = \frac{F}{A_{\text{أكبر مساحة}}} = \frac{m \cdot g}{A_{\text{أكبر مساحة}}} = \frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A_{\text{أكبر مساحة}}}$$

مثال ٣

متوازي مستطيلات صلب أبعاده $(20 \text{ cm} \times 10 \text{ cm} \times 5 \text{ cm})$ كثافة مادته 5000 kg/m^3 وضع على سطح مستوى أفقي. احسب أقصى وأقل ضغط له. (علماً بأن عجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2).

الحل

أقصى ضغط: تستخدم أقل مساحة: $A = 5 \times 10 \times 10^{-4} \text{ m}^2$

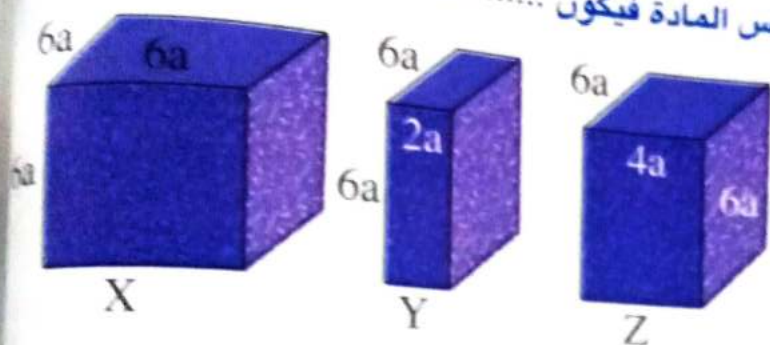
$$P = \frac{F}{A} = \frac{mg}{A} = \frac{V\rho g}{A} = \frac{5 \times 10 \times 20 \times 10^{-6} \times 5000 \times 10}{5 \times 10 \times 10^{-4}} = 10000 \text{ N/m}^2$$

أقل ضغط: تستخدم أكبر مساحة: $A = 10 \times 20 \times 10^{-4} \text{ m}^2$

$$\frac{F}{A} = \frac{mg}{A} = \frac{V\rho g}{A} = \frac{5 \times 10 \times 20 \times 10^{-4} \times 5000 \times 10}{10 \times 20 \times 10^{-4}} = 2500 \text{ N/m}^2$$

مثال 4

إذا علمت أن الأشكال الثلاثة من نفس المادة فيكون



$P_X = P_Y = P_Z$ (أ)

$P_X > P_Y > P_Z$ (ب)

$P_X < P_Y = P_Z$ (ج)

$P_X = P_Y > P_Z$ (د)



الحل

$$P = \frac{F}{A} = \frac{\rho \cdot Vol \cdot g}{A}$$

$$P_X : P_Y : P_Z$$

$$\frac{\rho \cdot V_X \cdot g}{A_X} : \frac{\rho \cdot V_Y \cdot g}{A_Y} : \frac{\rho \cdot V_Z \cdot g}{A_Z}$$

$$\frac{V_X}{A_X} : \frac{V_Y}{A_Y} : \frac{V_Z}{A_Z}$$

$$\frac{6a \times 6a \times 6a}{6a \times 6a} : \frac{6a \times 6a \times 2a}{6a \times 2a} : \frac{6a \times 6a \times 4a}{6a \times 4a}$$

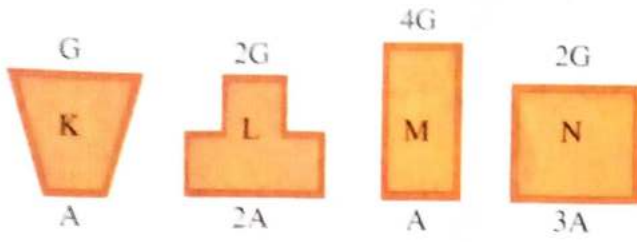
$$6a : 6a$$

$$: 1 : 1$$

$$P_X = P_Y = P_Z$$

وبالتالي الإجابة (أ)

مثال ٥



الشكل يوضح 4 أجسام (K, L, M, N) مساحتها (A, 2A, A, 3A) على الترتيب ووزنها ((G, 2G, 4G, 2G)) على الترتيب، رتب الأشكال من حيث ضغط كل منها على السطح.



الحل

$$P_K = \frac{G}{A}$$

$$P_L = \frac{2G}{2A} = \frac{G}{A}$$

$$P_M = \frac{4G}{A}$$

$$P_N = \frac{2G}{3A}$$

$$P_M > P_L = P_K > P_N$$

الضغط الناشئ عن مكعب

3

الضغط الناشئ عن المكعب متساوي على جميع أوجهه عكس المتوازي حيث مساحة كل أوجه المكعب متساوية وتساوي l^2 .

مثال ٦

مكعب طول ضلعه 10 cm ومتوازي مستطيلات من نفس المادة أبعاده 10 cm, 20 cm, 30 cm بين كيف يوضع متوازي المستطيلات حتى يسبب ضغط يساوي الضغط الناتج عن المكعب على سطح ما.



الحل

$$P_{\text{مكعب}} = P_{\text{متوازي}}$$

$$\therefore \frac{F_1}{A_1} = \frac{F_2}{A_2} \Rightarrow \frac{m_1 g}{A_1} = \frac{m_2 g}{A_2} \Rightarrow \frac{\rho(V_{ol})_1}{A_1} = \frac{\rho(V_{ol})_2}{A_2}$$

$$\therefore \frac{10 \times 10 \times 10 \times 10^{-6}}{10 \times 10 \times 10^{-4}} = \frac{30 \times 20 \times 10 \times 10^{-6}}{A_2}$$

$$\therefore A_2 = 30 \times 20 \times 10^{-4} m^2$$

يوضع المتوازي على الوجه ذو المساحة 30×20

الفصل

1

الدرس الثالث

الضغط عند نقطة في باطن سائل

عناصر الدرس

ثالثاً: الأواني المستطرقة
رابعاً: أفكار المسائل

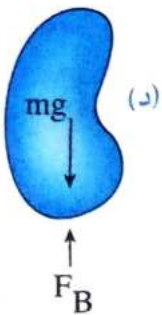
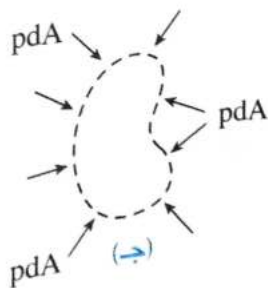
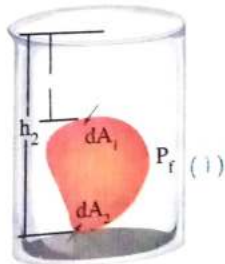
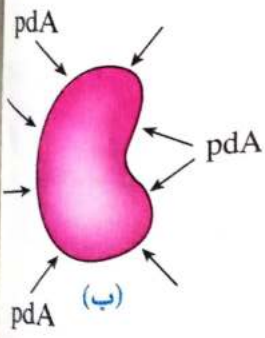
أولاً: تفسير ضغط السائل عند نقطة.

ثانياً: حساب قيمة الضغط عند نقطة في باطن سائل.

أولاً تفسير ضغط السائل عند نقطة

إذا دفعت قطعة من الفلين تحت سطح الماء ثم تركتها، ستجد أن قطعة الفلين ترتفع إلى سطح الماء مرة ثانية، وهذا يوضح أن الماء يدفع قطعة الفلين المغمورة بقوة إلى أعلى، هذه القوة تنشأ عن فرق ضغط الماء على هذه القطعة.

وعند أي نقطة في باطن سائل يمكن أن يؤثر الضغط في أي اتجاه، واتجاه القوة الناشئة عن الضغط على سطح معين تكون عمودية على هذا السطح، ويكون الضغط على جسم ما هو نفسه الضغط على حجم من السائل لو لم يوضع الجسم مكانه.



الضغط داخل سائل

القوة الناشئة عن الضغط داخل سائل تكون عمودية على أي سطح

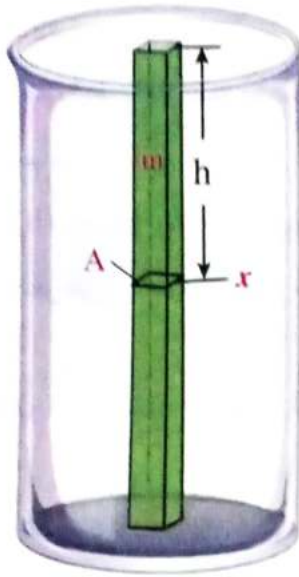
الدرس الثالث: الضغط عند نقطة في باطن سائل

أن السائل الذي كان يشغل مكان الجسم تؤثر عليه قوتان:

١ وزنه لأسفل

٢ القوة الناشئة عن ضغط السائل المحيط به وكلما زاد عمق السائل زاد الضغط

تربيا حساب قيمة الضغط



بفرض وجود لوح أفقي مساحته (A) عند تلك النقطة على عمق h من سطح السائل الذي كثافته (ρ).

يمكن أن ندرك أن القوة التي يؤثر بها السائل على اللوح (X) تساوي وزن عمود السائل (F_g).

ولأن السائل غير قابل للانضغاط فإن القوة الناتجة عن ضغط السائل لا بد أن تتزن مع وزن عمود السائل الذي ارتفاعه (h).

$$\therefore F_g = mg \implies \therefore F_g = \rho V_{ol} g \implies F_g = \rho Ahg$$

$$\therefore P = \frac{F_g}{A} = \frac{\rho A h g}{A}$$

$$P = \rho gh$$

وإذا كان سطح السائل معرض للضغط الجوي (P_0) فإن الضغط الكلي (المطلق) عند نقطة في باطنه يتعين من العلاقة:

$$P = P_0 + \rho gh$$

يمكن تعريف الضغط عند نقطة في باطن سائل كالآتي:

هو وزن عمود السائل الذي قاعدته وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة وارتفاعها البعد الرأسى من تلك النقطة ووسطح السائل.

العوامل التي يتوقف عليها الضغط عند نقطة في باطن سائل

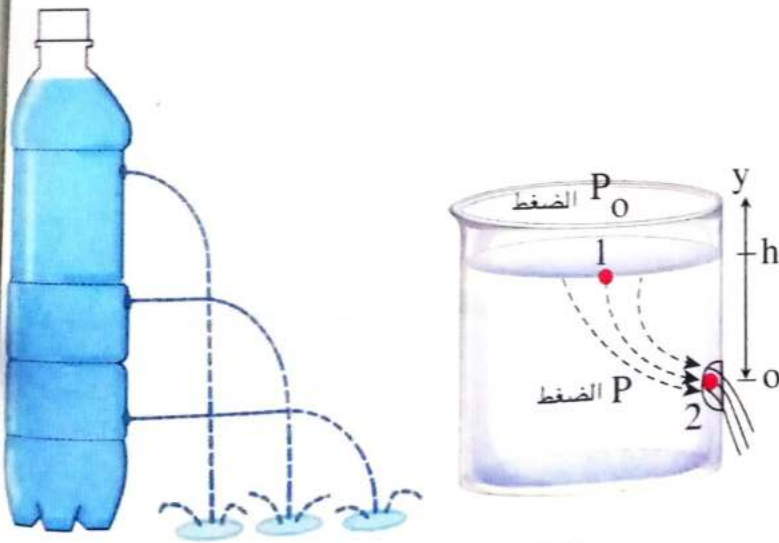
٢ عجلة الجاذبية (g)

١ كثافة السائل (ρ)

٣ عمق النقطة (h)

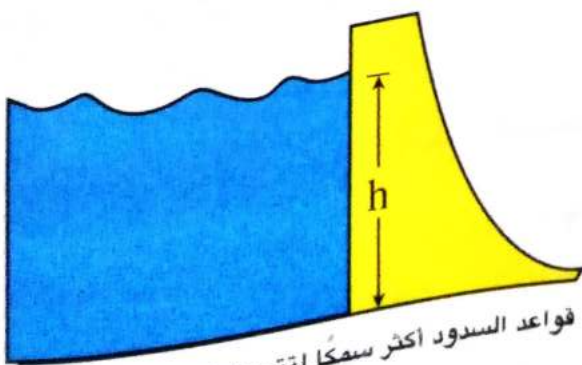
الميل	الشكل البياني	العلاقة
$P = \rho gh$ $\text{slope} = \frac{P}{h} = \rho g$		الضغط (P) عند نقطة في باطن سائل وعمق النقطة عن السطح (h) عندما يكون سطح السائل غير معرض للضغط الجوي.
$P = P_a + \rho gh$ $\text{slope} = \frac{P}{h} = \rho g$		الضغط (P) عند نقطة في باطن سائل وعمق النقطة عن السطح (h) عندما يكون سطح السائل معرض للضغط الجوي.

من العلاقات السابقة نلاحظ أن:



كلما زاد عمق السائل زاد الضغط

① ضغط السائل (P) عند نقطة في باطنه يزداد بزيادة عمق هذه النقطة (h) تحت سطح نفس السائل، كما يزداد الضغط بزيادة كثافة هذا السائل عند نفس العمق.



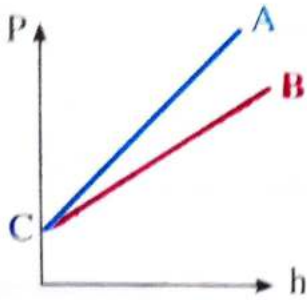
قواعد السدود أكثر سمكاً لتحتمل الضغط عند عمق

② تبني السدود بحيث تكون أكبر سمكاً عند القاعدة حتى تتحمل الضغط المتزايد نتيجة زيادة العمق (h).

تدريبات وأفكار محلولة

سؤال ١

الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة بين الضغط عند نقطة في باطن سائل وعمق النقطة عن سطح السائل لسائلين مختلفين A, B:



- ب) كثافة السائل B
د) الضغط الجوي

١ ماذا تمثل النقطة C.

- أ) كثافة السائل A
ج) عجلة الجاذبية

الحل

من العلاقة $P = P_0 + \rho gh$ ، نجد أن الجزء المقطوع من محور الصادات (الحد المطلق) هو الضغط الجوي. فتكون الإجابة (د)

٢ أي السائلين أكبر كثافة؟

- أ) A
ب) B
ج) الكثافة متساوية للسائلين
د) لا توجد معلومات كافية

الحل

أولاً: لا بد من معرفة القانون الذي يمثل هذه العلاقة:

$$P = P_0 + \rho gh$$

$$\text{slope} = \frac{P}{h} = \rho g$$

ثانياً: معرفة ميل هذه العلاقة:

$$\theta_A > \theta_B$$

ثالثاً: معرفة أيهم أكبر ميل:

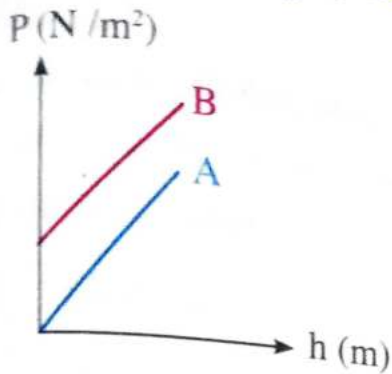
$$\text{slope}(A) > \text{slope}(B)$$

$$(\rho g)_A > (\rho g)_B$$

وحسب أن عجلة الجاذبية ثابتة فيكون: $(\rho)_A > (\rho)_B$

فتكون الإجابة (أ)

مثال ٢ الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة بين الضغط وعمق السائل في مختبرين مختلفين في الكثافة A, B، أي العبارات صحيحة؟



- أ) المختبر A مفتوح والمختبر B مغلق
 ب) المختبر B مفتوح والمختبر A مغلق
 ج) المختبران مغلقان
 د) المختبران مفتوحان



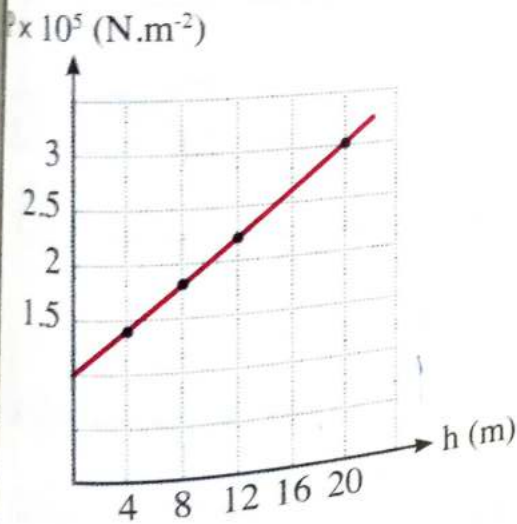
الحل

- من الرسم يتضح أن الشكل (A) يبدأ من نقطة الأصل (الصفر) وبالتالي قيمة الضغط الجوي = صفر فيكون المختبر مغلق أي غير معرض للضغط الجوي.
- أما الشكل (B) يوجد جزء مقطوع من محور الصادات وهذا الجزء يمثل قيمة الضغط الجوي فيكون المختبر مفتوح أي معرض للضغط الجوي.

فتكون الإجابة (ب)

مثال ٣

الشكل البياني المقابل يوضح العلاقة بين الضغط عند نقطة في باطن بحيرة وعمق هذه النقطة (P) عن سطح البحيرة.



١) يكون قيمة الضغط الجوي نيوتن/م²

- أ) 1×10^5
 ب) 1.5×10^5
 ج) 2×10^5
 د) 3×10^5



الحل

قيمة الضغط الجوي هو الجزء المقطوع من محور الصادات ويساوي 1×10^5

فتكون الإجابة (أ)

الدرس الثالث: الضغط عند نقطة في باطن سائل

٢ قيمة كثافة ماء البحيرة كجم/م³. (علمًا بأن عجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2)

١٠٥٠ (د)

١٠٣٠ (ج)

١٠٢٠ (ب)

١٠٠٠ (أ)



الحل

$$\text{slope} = \frac{P}{h} = \rho g$$

$$\text{slope} = \frac{(3 - 1) \times 10^5}{(20 - 0)}$$

$$\frac{(3 - 1) \times 10^5}{(20 - 0)} = \rho \times 10$$

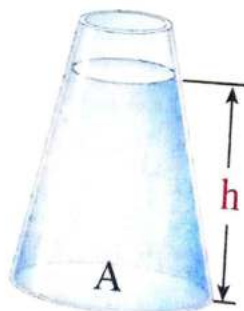
$$\rho = 1000 \text{ Kg/m}^3$$

فتكون الإجابة (أ)

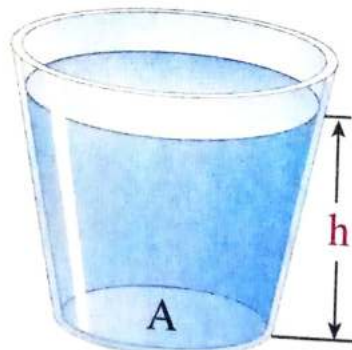
مثال ٤

الأشكال الأتية توضح أواني مختلفة الشكل بها سائل ارتفاعه h ومساحة قاعدة الأواني هو A ، أي من الأشكال الأتية يكون به:

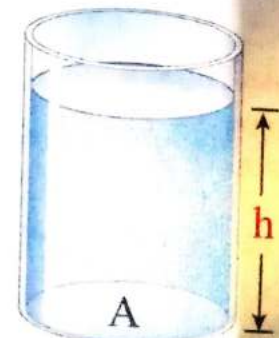
- ١- وزن السائل في الإناء يساوي قوة ضغط السائل على القاعدة.
- ٢- وزن السائل في الإناء أكبر من قوة ضغط السائل على القاعدة.
- ٣- وزن السائل في الإناء أقل من قوة ضغط السائل على القاعدة.



الشكل (3)



الشكل (2)



الشكل (1)

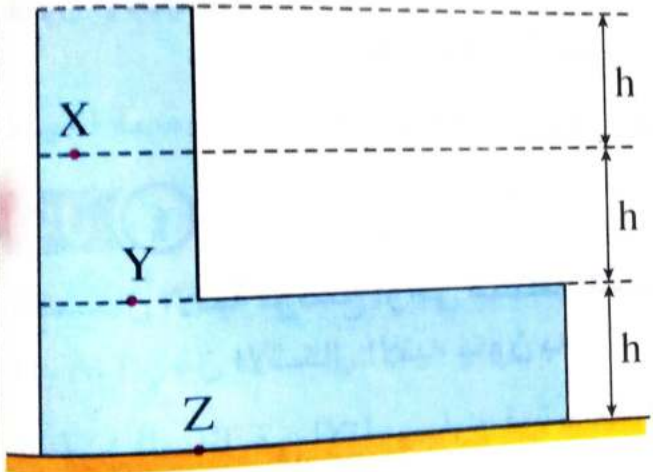


الحل

الشكل (3)	الشكل (2)	الشكل (1)
$F_g < \rho Ahg$ $F = P \cdot A = \rho hg \cdot A$ $F_g < F$ <p>وزن السائل أقل من قوة ضغط السائل على القاعدة</p>	$F_g > \rho Ahg$ $F = P \cdot A = \rho hg \cdot A$ $F_g > F$ <p>وزن السائل أكبر من قوة ضغط السائل على القاعدة</p>	$F_g = \rho Vg = \rho Ahg$ $F = P \cdot A = \rho hg \cdot A$ $F = F_g$ <p>قوة ضغط السائل على القاعدة = وزن السائل</p>

مثال ٥

في الشكل المقابل يكون



- أ) $P_x = P_y = P_z$
- ب) $P_z > P_y > P_x$
- ج) $P_x < P_y = P_z$
- د) $P_x = P_y > P_z$

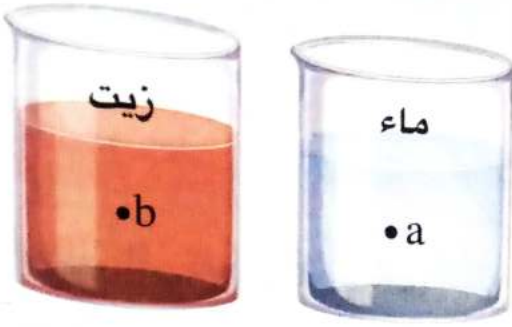


الحل

من العلاقة: $P = P_0 + \rho hg$ نجد أن العلاقة بين الضغط والعمق علاقة طردية، وبالتالي كلما زاد العمق يزداد الضغط فيكون: $P_z > P_y > P_x$.

فتكون الإجابة (ب)

مثال ٦



في الشكل المقابل نقطتين a, b على نفس العمق في سائلين مختلفين كما بالشكل فإذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة الزيت 800 Kg/m^3

بين النسبة بين $\frac{P_a}{P_b}$

- (ب) أقل من الواحد $P_Y > P_X$
 (د) لا توجد معلومات كافية

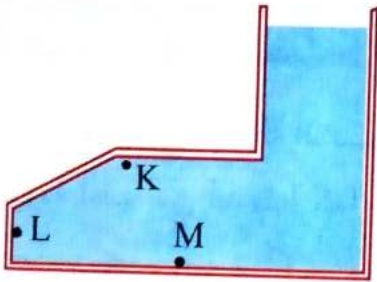
- (أ) أكبر من الواحد
 (ج) تساوي الواحد

الحل

من العلاقة: $P = \rho gh$ نجد أن العلاقة بين الضغط والكثافة علاقة طردية عند ثبوت العمق، وبالتالي كلما زادت الكثافة يزداد الضغط فيكون: $P_a > P_b$. فتكون الإجابة (ب)

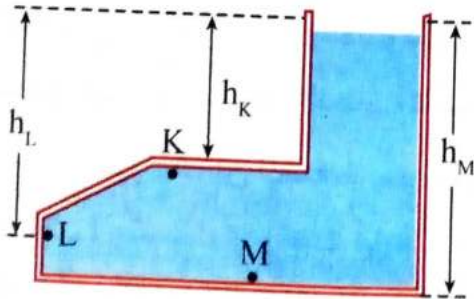
مثال ٧

الشكل يوضح سائل موضوع في إناء، تكون العلاقة بين الضغط عند النقاط K, L, M كالآتي



- (أ) $P_K = P_L = P_M$
 (ب) $P_L < P_K < P_M$
 (ج) $P_M < P_L < P_K$
 (د) $P_K < P_L < P_M$

الحل



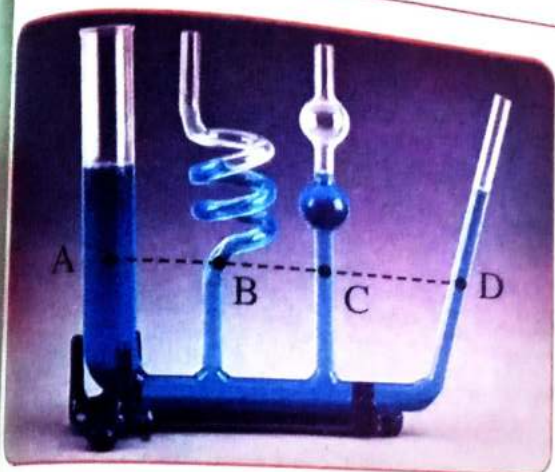
من الشكل الموضح نجد أن: $h_K < h_L < h_M$ فيكون: $P_K < P_L < P_M$

فتكون الإجابة (د)

ثالثاً الأواني المستطرقة

ملحوظة!

النقاط التي تقع في مستوى أفقي واحد في سائل ساكن متجانس يكون الضغط عندها متساوي.



$$P_A = \rho gh + P_a$$

$$P_B = \rho gh + P_a$$

$$P_C = \rho gh + P_a$$

$$P_D = \rho gh + P_a$$

وحيث أن: السائل متجانس وارتفاع السائل في الأنابيب متساوي والضغط الجوي ثابت فيكون

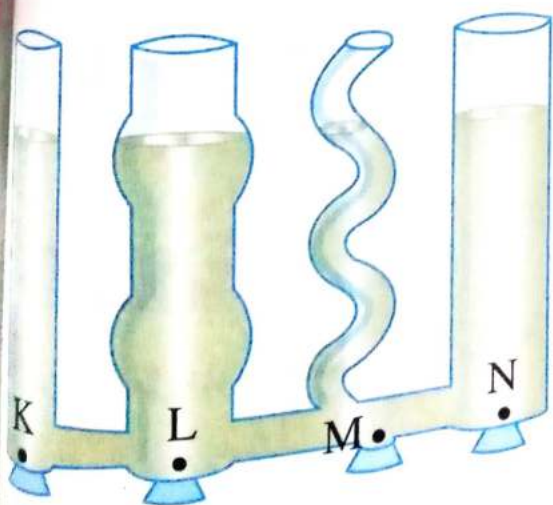
$$P_A = P_B = P_C = P_D$$

الأواني المستطرقة

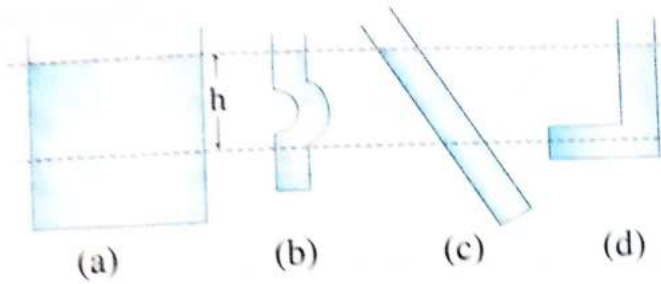
عدة أواني مختلفة الشكل والسعة متصلة معا بأنبوية أفقية من أسفلها كما بالشكل.

عند سكب سائل في أحد هذه الأواني يرتفع السائل في باقي الأواني بنفس المقدار بشرط أن تكون قاعدة الإناء في مستوى أفقي واحد وهذا يوضح أن مستوى سطح البحر واحد لكل البحار المتصلة مع بعضها.

وتفسير ذلك أن الضغط عند جميع النقاط مثل K, L, M, N متساوي وحيث أن كثافة السائل واحدة فلا بد أن يكون ارتفاع السائل في الأواني واحداً.



مثال ٧



4 اواني مختلفة الأشكال بها نفس السائل، رتب الأشكال الآتية من حيث ضغط السوائل على عمق h .

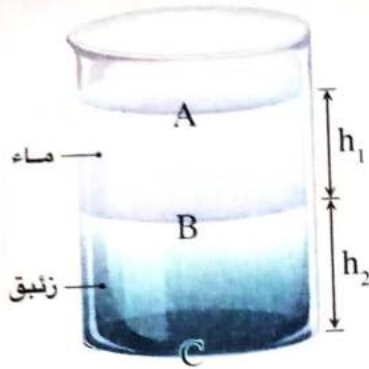
الحل

ضغط السائل لا يتوقف على شكل الإناء، وبالتالي تكون الضغوط متساوية نظرًا لتساوي الارتفاع.

$$P_A = P_B = P_C = P_D$$

أفكار المسائل

1 حساب الضغط عند نقطة في باطن سائل ساكن



الضغط عند نقطة = (ضغط كل ما فوقها)

فمثلًا: (١) الضغط عند نقطة A = الضغط الجوي فقط

$$P_A = P_a$$

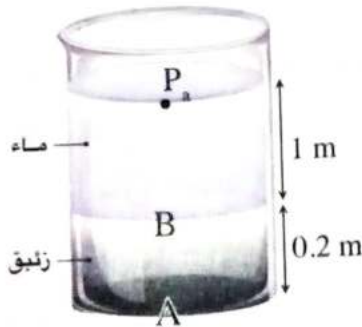
(٢) الضغط عند نقطة B = ضغط الماء + الضغط الجوي

$$P_B = P_a + \rho_{\text{ماء}}gh_1$$

(٣) الضغط عند نقطة C = ضغط الزئبق + ضغط الماء + الضغط الجوي

$$P_C = P_a + \rho_{\text{زئبق}}gh_2 + \rho_{\text{ماء}}gh_1$$

مثال ١



طبقة من الماء سمكها 1 m تطفو فوق طبقة من الزئبق سمكها 0.2 m. احسب الضغط الناشئ عند نقطه A و B.

علمًا بأن $g = 10 \text{ m/s}^2$ وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 وكثافة

الماء 1000 kg/m^3 والضغط الجوي $1 \times 10^5 \text{ N/m}^2$

الحل

$$P_B = P_a + \rho_{\text{ماء}}gh_1 = (1 \times 10^5) + (1000 \times 10 \times 1) = 11 \times 10^4 \text{ N/m}^2$$

$$P_A = P_a + \rho_{\text{زئبق}}gh_2 + \rho_{\text{ماء}}gh_1$$

$$= (1 \times 10^5) + (1000 \times 10 \times 1) + (13600 \times 10 \times 0.2) = 137200 \text{ N/m}^2$$

مثال ٢

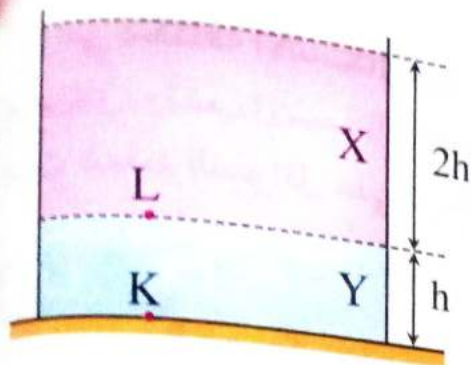
في الشكل المقابل، إذا علمت أن: $\rho_Y = 2\rho_X$
فإن النسبة بين $\frac{P_K}{P_L}$
علمًا بأن السائل غير معرض للضغط الجوي

- أ 1
ب 2
ج $\frac{1}{2}$
د $\frac{1}{3}$



الحل

فتكون الإجابة (ب)



$$P_L = \rho_X g h_X = \rho_X \cdot g \cdot 2h$$

$$P_K = \rho_Y g h_Y + \rho_X g h_X = 2\rho_X \cdot g \cdot h + \rho_X g 2h$$

$$\frac{P_K}{P_L} = \frac{2\rho_X \cdot g \cdot h + \rho_X g 2h}{\rho_X \cdot g \cdot 2h} = \frac{4\rho_X \cdot g \cdot h}{\rho_X \cdot g \cdot 2h} = 2$$

2 حساب فرق الضغط بين نقطتين

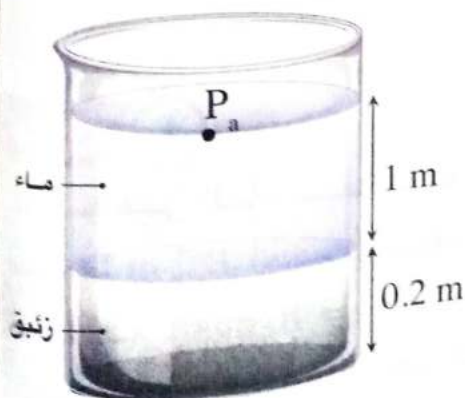
فرق الضغط بين نقطتين = (ضغط ما هو محصور بين النقطتين)

$$\Delta P = \rho g h$$

مثال ٣

طبقة من الماء سمكها 100 cm تطفو فوق طبقة من الزئبق سمكها 20 cm. احسب الفرق في الضغط بين نقطتين إحداهما عند السطح الخالص للماء والأخرى عند قاع طبقة الزئبق.

علمًا بأن: $g = 10 \text{ m/s}^2$ وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 وكثافة الماء 1000 kg/m^3 .



الحل

$$\Delta P = P_a + \rho_1 g h_1 \text{ ماء} + \rho_2 g h_2 \text{ زئبق} - P_a$$

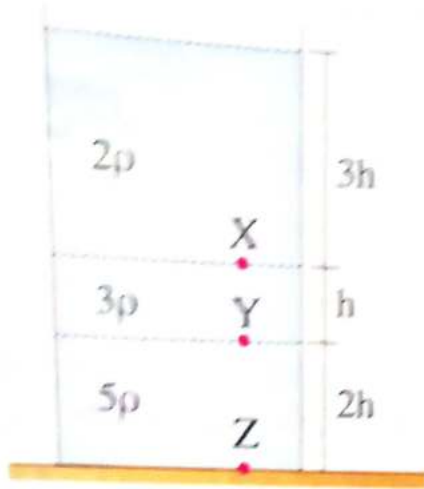
$$\Delta P = \rho_1 g h_1 \text{ ماء} + \rho_2 g h_2 \text{ زئبق}$$

$$\Delta P = (1000 \times 10 \times 1) + (13600 \times 10 \times 0.2)$$

$$\Delta P = 37200 \text{ N/m}^2$$

مثال ٤

بفرض ان السائل غير معرض للضغط الجوي و $g = 10 \text{ m/s}^2$ يكون



1. الضغط عند نقطة X =

60 ρh ب

90 ρh ا

30 ρh د

100 ρh ج

2. الضغط عند نقطة Y =

60 ρh ب

90 ρh ا

30 ρh د

100 ρh ج

3. الضغط عند نقطة Z =

30 ρh د

190 ρh ج

60 ρh ب

6 ρh ا

4. فرق الضغط بين النقطتين (X,Y)

30 ρh د

190 ρh ج

60 ρh ب

90 ρh ا

5. فرق الضغط بين النقطتين (Z,Y)

30 ρh د

100 ρh ج

60 ρh ب

90 ρh ا

6. فرق الضغط بين النقطتين (X,Z)

130 ρh د

100 ρh ج

60 ρh ب

90 ρh ا



الحل

(6)	(5)	(4)	(3)	(2)	(1)
د	ج	د	ج	أ	ب

مثال ٥

مطلوب لإطار سيارة فرق ضغط قدره $3.039 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ فإذا كان الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ فاوجد الضغط داخل إطار السيارة بوحدات الضغط الجوي.



الحل

$$P = P_a + \Delta P = 1.013 \times 10^5 + 3.039 \times 10^5 = 4.052 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

$$P = \frac{4.052 \times 10^5}{1.013 \times 10^5} = 4 \text{ atm}$$

3 حالات لا يضاف فيها الضغط الجوي عند حساب الضغط الكلي

3

الحالات التي لا يضاف الضغط الجوي فيها عند إيجاد الضغط عند نقطة في باطن سائل:

- ١ إذا كان المطلوب ضغط السائل فقط.
- ٢ إذا كان الإناء الذي يحتوي على السائل مغلق [أي سطح السائل غير معرض للهواء.
- ٣ إذا كان المطلوب حساب فرق الضغط.
- ٤ في حالة الغواصة: يكون الضغط داخل الغواصة يعادل الضغط الجوي وبذلك يكون الضغط الواقع عليها هو ضغط السائل فقط.

مثال ٦

غواصة مستقرة أفقياً في أعماق البحر. الضغط داخلها يعادل الضغط الجوي العادي عند مستوى البحر.

أوجد: القوة المؤثرة على شباك من شبابيك الغواصة دائري نصف قطره 21 سم ومركزه على عمق 50 متراً من سطح البحر. علماً بأن كثافة الماء 1000 Kg/m^3 وعجلة الجاذبية الأرضية 9.8 m/s^2 . $[\pi = \frac{22}{7}]$



الحل

الضغط داخل الغواصة يعادل الضغط الجوي، ولذلك فإن الضغط الكلي المؤثر على الغواصة هو فرق الضغط.

$$\Delta P = h\rho g = 50 \times 1000 \times 10 = 5 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

$$F = \Delta P \cdot A = \Delta P \cdot \pi r^2 = 5 \times 10^5 \times \frac{22}{7} \times (21 \times 10^{-2})^2 = 69300 \text{ N}$$

القوة الكلية:

4 حساب الضغط على الجوانب الرأسية لإناء أو خزان

الضغط على الجوانب الرأسية إذا كان الإناء غير معرض للضغط الجوي.

$$P = \rho g \frac{h}{2}$$

الضغط على الجوانب الرأسية إذا كان الإناء معرض للضغط الجوي.

$$P = P_a + \rho g \frac{h}{2}$$

7 مثال

خزان طوله 100 سم وعرضه 80 سم وعمقه 60 سم مملوء بسائل كثافته النسبية 1.2 وكان الخزان غير معرض للضغط الجوي، فإذا علمت أن عجلة السقوط الحر 10 م/ث²، كثافة الماء 1000 كجم/م³، احسب:

- 1 - ضغط السائل عند نقطه على عمق 20 سم من سطح الخزان.
- 2 - ضغط السائل عند نقطه على عمق 10 سم من قاع الخزان.
- 3 - ضغط السائل على جانب رأسي من جوانب الخزان.
- 4 - القوة المؤثره على قاعدة الخزان.



الحل

1 - ضغط السائل عند نقطه على عمق 20 سم من سطح الخزان:

$$P = \rho g h = 1.2 \times 1000 \times 10 \times 0.2 = 2400 \text{ N/m}^2$$

2 - ضغط السائل عند نقطه على عمق 10 سم من قاع الخزان:

$$P = \rho g h = 1.2 \times 1000 \times 10 \times 0.5 = 6000 \text{ N/m}^2$$

3 - ضغط السائل على جانب رأسي من جوانب الخزان:

$$P = \rho g \frac{h}{2} = 1.2 \times 1000 \times \frac{60 \times 10^{-2}}{2} = 3600 \text{ N/m}^2$$

4 - القوة التي يؤثر بها السائل على قاعدة الخزان:

$$A = 100 \times 80 \times 10^{-4} = 0.8 \text{ m}^2$$

$$P = \rho g h = 1.2 \times 1000 \times 10 \times 0.6 = 7200 \text{ N/m}^2$$

$$F = P A = 7200 \times 0.8 = 5760 \text{ N}$$

الفصل

1

الدرس الرابع

الأنبوبة ذات الشعبتين

عناصر الدرس

- أولاً: معلومات أساسية عن الأنبوبة ذات الشعبتين.
- ثانياً: تجربة عملية واستنتاج القانون.
- ثالثاً: حالات خاصة لاستخدام الأنبوبة.
- رابعاً: أفكار المسائل

أولاً معلومات أساسية عن الأنبوبة ذات الشعبتين

• شكلها: أنبوبة على شكل حرف U.

• استخدامها:

1 - تعيين الكثافة النسبية لسائل لا يمتزج بالماء.

2 - تعيين كثافة سائل بمعلومية كثافة سائل آخر.

• الأساس العلمي (فكرة العمل):

تساوي الضغط عند نقاط في مستوى أفقي واحد في باطن سائل ساكن متجانس.

تجربة عملية

١ ضع في أنبوبة ذات شعبتين كمية مناسبة من الماء فيصبح ارتفاع سطح الماء في الفرعين في مستوى أفقي واحد.

٢ أضف كمية من سائل آخر لا يمتزج بالماء مثل الزيت ببطء في أحد الفرعين فتلاحظ إنخفاض مستوى سطح الماء في هذا الفرع وارتفاعه في الفرع الآخر.

٣ نأخذ مستوى أفقي يعتبر كسطح فاصل بين الماء والزيت فيكون ارتفاع الزيت عن السطح الفاصل h_o وارتفاع الماء عن السطح الفاصل h_w .

٤ النقطتين A, D تقعان في مستوى أفقي واحد.

الضغط عند النقطة A = الضغط عند النقطة D.

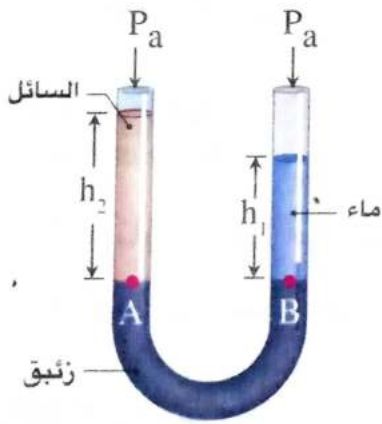
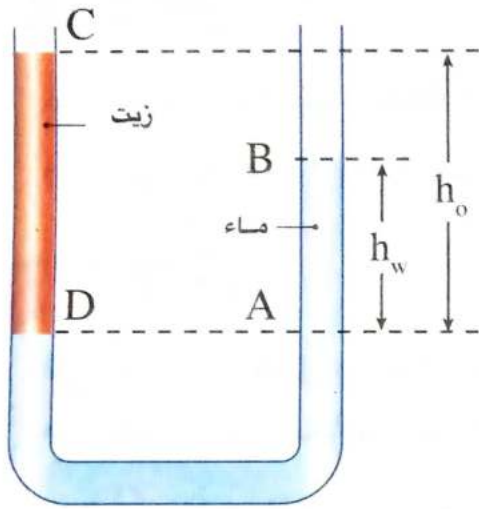
$$P_a + \rho_o g h_o = P_a + \rho_w g h_w$$

$$\rho_o h_o = \rho_w h_w$$

$$\frac{\rho_o}{\rho_w} = \frac{h_w}{h_o}$$

٥ بقياس h_w, h_o يمكن تعيين الكثافة النسبية للزيت $(\frac{\rho_o}{\rho_w})$.

٦ بقياس h_w, h_o وبمعلومية كثافة الماء يمكن معرفة كثافة الزيت.



حالات خاصة

١ إذا كان السائلان يمتزجان معا يمكن الفصل بينهما باستخدام سائل ثالث لا يمتزج معهما مثل الزئبق كما بالرسم المقابل ونطبق نفس العلاقة:

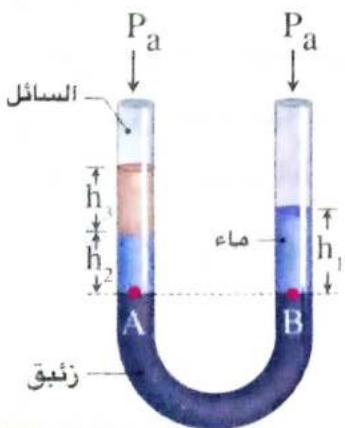
الضغط عند النقطة A يساوي الضغط عند النقطة B

$$\rho_1 h_1 = \rho_2 h_2$$

٢ عند اتزان أكثر من سائلين في أنبوبة ذات شعبتين فإن:

الضغط عند النقطة A يساوي الضغط عند النقطة B

$$\therefore \rho_1 h_1 = \rho_2 h_2 + \rho_3 h_3$$



تجربات وأفكار محلولة

مثال ١

أنبوبة على شكل حرف U مساحة مقطع أحد فرعيها 5 أمثال مساحة الفرع الآخر صب بها كمية من سائل، فإن النسبة بين ارتفاع السائل في الفرعين يساوي

- أ) $\frac{1}{5}$ ب) $\frac{5}{1}$ ج) $\frac{1}{1}$ د) $\frac{1}{25}$

الحل

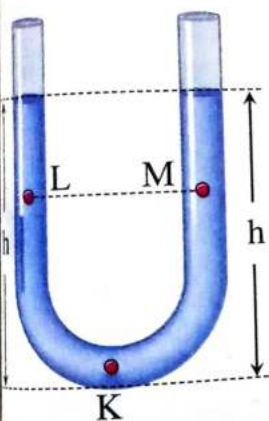
ضغط السائل عند نقطة لا يتوقف على مساحة مقطع الأنبوبة حسب العلاقة: $P = \rho h g$ وبالتالي يتساوي ارتفاع السائل في الأنبوبة مهما اختلف قطرها. فتكون الإجابة (ج)

مثال ٢

في الشكل المقابل أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع صب بها كمية من الماء، تكون العلاقة بين الضغط عند كلا من النقاط K، L، M كالآتي:

- أ) $P_K = P_L = P_M$ ب) $P_K > P_L > P_M$ ج) $P_L < P_M = P_K$ د) $P_L = P_M < P_K$

الحل

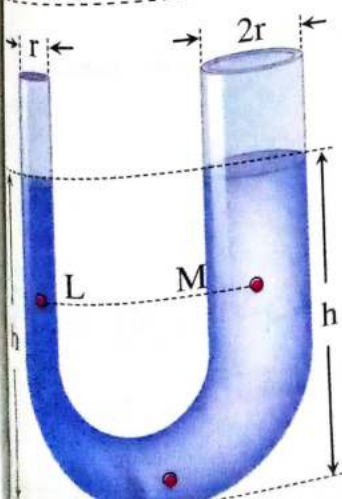


النقطتان M و L في مستوى أفقي واحد فيكون الضغط عندهم متساوي $P_L = P_M$ ، أما نقطة K تقع على عمق أكبر وبالتالي تكون أكبر ضغط فيكون: $P_L = P_M < P_K$. فتكون الإجابة (د)

مثال ٣

في الشكل المقابل أنبوبة ذات شعبتين قطر أحدهما ضعف الآخر صب بها كمية من الماء، تكون العلاقة بين الضغط عند كلا من النقاط K، L، M كالآتي:

- أ) $P_K = P_L = P_M$ ب) $P_K > P_L > P_M$ ج) $P_L < P_M = P_K$ د) $P_L = P_M < P_K$



الشكل يوضح شعبتين فتكون

- أ) $< P_r$ ب) $< P_z$ ج) $< P_r$

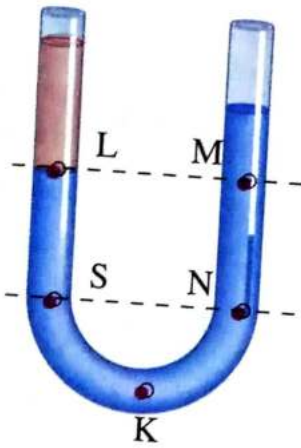


سابق أن ذكرنا أن الضغط لا يتوقف على مساحة مقطع الأنبوبة وبالتالي النقطتان M و L في مستوى أفقي واحد فيكون الضغط عندهم متساوي $P_L = P_M$ ، أما نقطة K تقع على عمق أكبر وبالتالي تكون أكبر ضغط فيكون: $P_L = P_M < P_K$.

فتكون الإجابة (د)

مثال ٤

في الشكل المقابل: أنبوبة ذات شعبتين بها كمية من الماء، صب في أحد الفرعين كمية من الزيت، ضع علامة < أو > أو = أمام العبارات الآتية:



$P_S \dots\dots P_N$ - 2

$P_L \dots\dots P_M$ - 4

$P_K \dots\dots P_S$ - 6

$P_S \dots\dots P_L$ - 1

$P_K \dots\dots P_L$ - 3

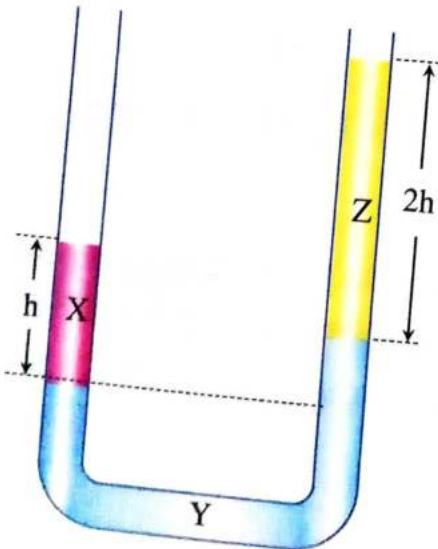
$P_N \dots\dots P_K$ - 5



6	5	4	3	2	1
>	<	=	>	=	>

مثال ٥

الشكل يوضح ائزان 3 سوائل X، Y، Z في أنبوبة ذات شعبتين فتكون العلاقة بين كثافة هذه السوائل كالآتي:



$\rho_X < \rho_Z < \rho_Y$ (أ)

$\rho_Y < \rho_X < \rho_Z$ (ب)

$\rho_Z < \rho_X < \rho_Y$ (ج)

$\rho_X = \rho_Z < \rho_Y$ (د)

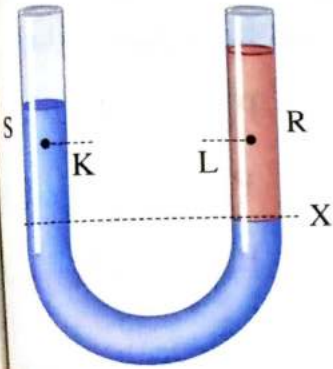


الحل

السائل الأكبر كثافة يكون في الأسفل، فيكون كثافة السائل Y أكبر من كثافة السائلين X و Z، ومن المستوى الأفقي المحدد عند أسفل السائل X نجد أن: $\rho_x h = \rho_z 2h + \rho_y h_1$ حيث h_1 هو الفرق بين أعلى مستوى للسائل Y وأقل مستوى للسائل X، طبقا لهذه العلاقة: $\rho_z < \rho_x < \rho_y$ وبالتالي يكون: $\rho_z < \rho_x < \rho_y$.

فتكون الإجابة (ج)

مثال ٦



الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان لا يمتزجان وكانت كثافة السائل S أكبر من كثافة السائل R، فيكون.....

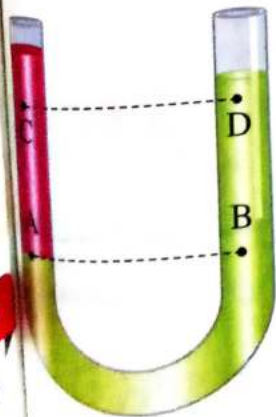
- أ $P_L < P_K$
 ب $P_L > P_K$
 ج $P_L = P_K$
 د لا توجد معلومات كافية

الإجابة (ب)



الحل

مثال ٧



الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان لا يمتزجان، فيكون:

- أ $P_A = P_B > P_C > P_D$
 ب $P_A = P_B > P_C = P_D$
 ج $P_A = P_B > P_C > P_D$
 د $P_A > P_B > P_C > P_D$

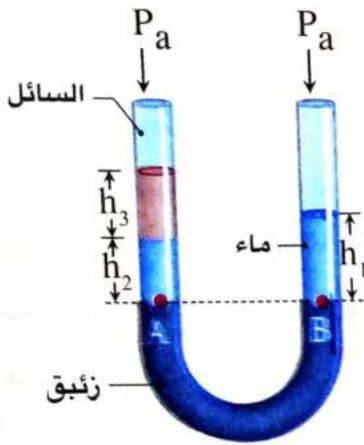
الإجابة (ج)



الحل

تعويضات مباشرة

تساوي الضغط عند نقاط في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس.



$$\rho_1 h_1 = \rho_2 h_2$$

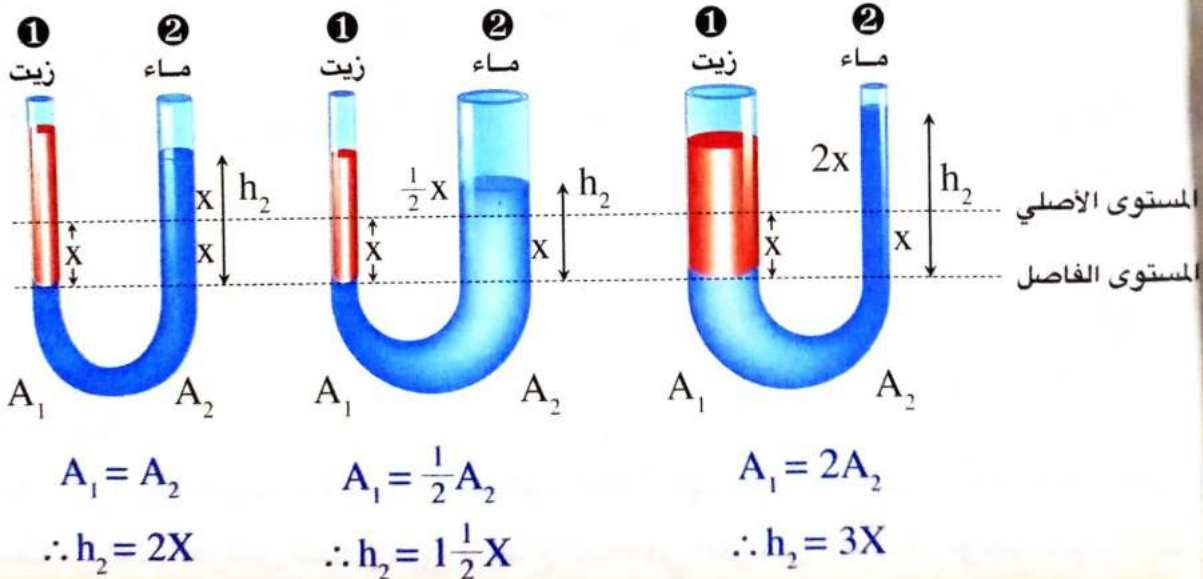
$$V_{OL} = Ah$$

$$m = \rho V_{OL}$$

إتزان أكثر من سائل في الأنبوبة.

$$\rho_1 h_1 = \rho_2 h_2 + \rho_3 h_3$$

إذا كانت الأنابيب مختلفة في مساحة المقطع



مثال ١

أنبوبة على هيئة حرف U مساحة مقطع فرعها الضيق 1 cm^2 ومساحة مقطع فرعها الواسع 2 cm^2 ملئت جزئياً بالماء الذي كثافته 1000 كجم/م^3 ثم صُب فيها كمية من الزيت كثافته 800 كجم/م^3 من الفرع الضيق حتى أصبح طول عمود الزيت 5 cm فيكون ارتفاع سطح الماء فوق السطح الفاصل بين الماء والزيت.

٢ (د)

٣ (ج)

٥ (ب)

٤ (أ)



الحل

$$\rho_o \rho_o = h_w \rho_w$$

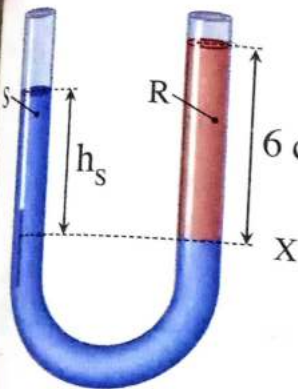
$$5 \times 10^{-2} \times 800 = h_w \times 1000$$

$$h_w = \frac{5 \times 10^{-2} \times 800}{1000}$$

$$h_w = 4 \times 10^{-2} \text{ m}$$

$$h_w = 4 \text{ Cm}$$

فتكون الإجابة (أ)



مثال ٢
سائلان S و R وضعا في أنبوبة ذات شعبتين كما بالشكل، فإذا كانت كثافة السائل (S) هو 3 g/cm^3 وكثافة السائل (R) 2 g/cm^3 وارتفاع السائل S = سم

ب 5

د 2

أ 4

ج 3



الحل

فتكون الإجابة (أ)

$$\rho_s h_s = \rho_R h_R$$

$$3 \times h_s = 2 \times 6$$

$$h_s = 4 \text{ cm}$$

مثال ٣

أنبوبة على هيئة حرف U مساحة مقطعها 2 cm^2 بها كمية من الماء، 9 cm^3 من الكيروسين ضُبت في احد الفرعين فكان فرق ارتفاع الماء في الفرعين 3.6 cm ، أوجد حجم البنزين إذا ضُب في الفرع الآخر حتى يصبح مستوى سطح الماء في الفرعين في مستوى أفقي واحد علما بان كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة البنزين 900 Kg/m^3 .



الحل

$$h_2 = 3.6 \text{ Cm ارتفاع الماء ، } h_1 = \frac{V}{A} = \frac{9}{2} = 4.5 \text{ Cm ارتفاع الكيروسين}$$

تعيين كثافة الكيروسين

$$\therefore \rho_1 = 800 \text{ Kg/m}^3$$

$$\therefore 4.5 \times \rho_1 = 3.6 \times 1000$$

$$\therefore h_1 \rho_1 = h_2 \rho_2$$

تعيين ارتفاع البنزين

$$\therefore h_1 \rho_1 = h_3 \rho_3 \quad \therefore 4.5 \times 800 = h_3 \times 900 \quad \therefore h_3 = 4 \text{ Cm}$$

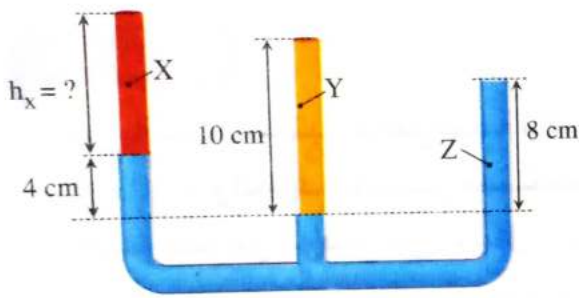
تعيين حجم البنزين

$$V = Ah_3 = 2 \times 4 = 8 \text{ Cm}^3 \quad \therefore V = 8 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

مثال ٤

3 سوائل X و Y و Z كما بالشكل، إذا علمت أن كثافة Z تساوي 3 g/cm^3 وكثافة X تساوي 2 g/cm^3 وطبقاً للمعطيات الموضحة بالرسم تكون:

(1) كثافة السائل Y = جم/سم³



5 أ

2.4 ب

4 ج

3 د

(2) ارتفاع السائل X = سم

6 أ

2 ب

4 ج

3 د



الحل

$$\rho_Y h_Y = \rho_Z h_Z$$

$$\rho_Y \times 10 = 3 \times 8$$

$$\rho_Y = 2.4 \text{ g/cm}^3$$

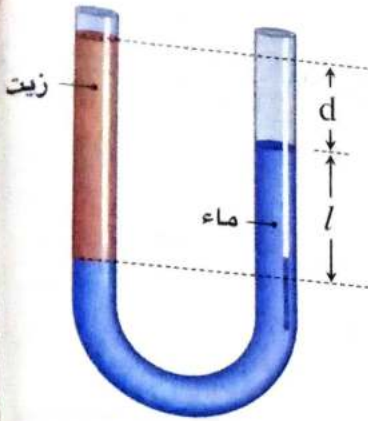
$$\rho_Y h_Y = \rho_Z h_Z + \rho_X h_X$$

$$2.4 \times 10 = (3 \times 4) + (2 \times h_X)$$

$$h_X = 6 \text{ cm}$$

فتكون الإجابة (د)

فتكون الإجابة (ب)



مثال ٥

في الشكل المقابل: إذا علمت أن:

$$L = 135 \text{ mm}, d = 12.3 \text{ mm}$$

احسب كثافة الزيت.



الحل

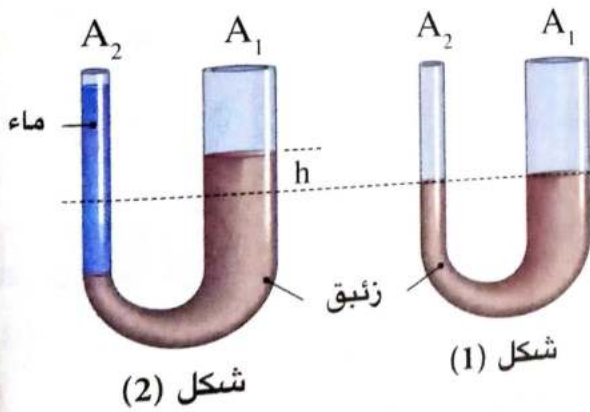
$$\rho_o h_o = \rho_w h_w$$

$$\rho_o \times (135 + 12.3) = 1000 \times 135$$

$$\rho_o = 916.5 \text{ kg/m}^3$$

مثال ٦

أنبوبة ذات شعبتين كالـموضحة بالشكل (1) بها كمية من الزئبق، الطرف الأيمن مساحته A_1 والأيسر مساحته $A_2 = 5 \text{ cm}^2$ ، تم صب 100 جرام من الماء في الطرف الأيسر كما هو موضح في الشكل (2).



1 - احسب طول عمود الماء في الطرف الأيسر.

2 - احسب ارتفاع الزئبق h في الفرع الأيمن
علمًا بأن:

$$\rho_{\text{Hg}} = 13600 \text{ kg/m}^3, \rho_w = 1000 \text{ kg/m}^3$$



الحل

$$m = \rho V_{OL}$$

$$m = \rho A L$$

$$100 \times 10^{-3} = 1000 \times 5 \times 10^{-4} \times L$$

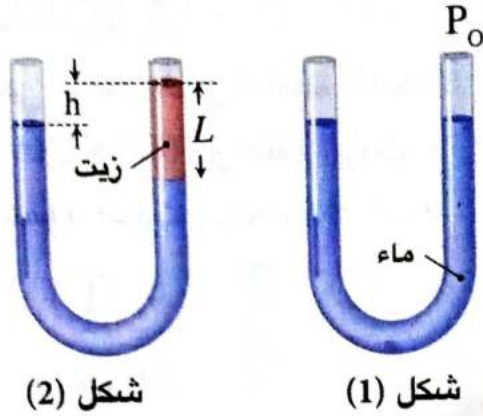
$$L = 0.2 \text{ m}$$

$$\rho_{\text{Hg}} h_{\text{Hg}} = \rho_w h_w$$

$$13600 \times h = 1000 \times 0.2$$

$$h = 0.0147 \text{ m}$$

مثال ٧



أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع صب بها كمية من الماء كما بالشكل (1)، صب في الفرع الأيمن كمية من الزيت الذي كثافته 750 كجم / م³ حتى أصبح طول عمود الزيت 5 سم كما في الشكل (2)، احسب الفرق بين سطحي الماء والزيت (h).

علمًا بأن كثافة الزيت 750 kg/m³ ، وكثافة الماء 1000 kg/m³.



$$\rho_o h_o = \rho_w h_w$$

$$750 \times 5 = 1000 \times h_w$$

$$h_w = 3.75 \text{ cm}$$

فيكون الفرق بين الإرتفاعين:

$$5 - 3.75 = 1.25 \text{ cm}$$

مثال ٨

أنبوبة ذات شعبتين بها كمية من الماء مساحة مقطع أحد فرعيها 3 أمثال الفرع الآخر، وعند صب كمية من الزيت في الفرع الضيق انخفض سطح الماء بمقدار 0.6 سم، فيكون ارتفاع عمود الزيت الذي تم صبه سم، علمًا بأن كثافة الماء تساوي 1000 Kg / m³ وكثافة الزيت 800 Kg / m³.

ب) 1.5

أ) 0.8

د) 1

ج) 0.6

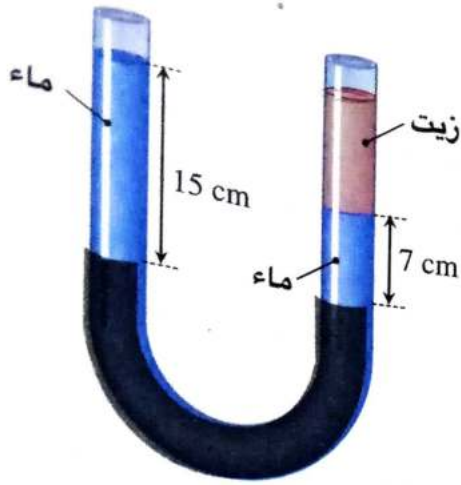


$$\rho_o h_o = \rho_w h_w$$

$$800 \times h_o = 1000 \times 0.8$$

$$h_o = 1 \text{ cm}$$

فتكون الإجابة (د)



مثال ٩

في الشكل الذي أمامك، إذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة الزيت 800 Kg/m^3 فيكون ارتفاع عمود الزيت سم.

ب) 12

أ) 9

د) 8

ج) 10



الحل

$$\rho_w h_w = \rho_w h_w + \rho_o h_o$$

$$1000 \times 15 = 1000 \times 7 + 800 \times h_o$$

$$h_o = 10 \text{ cm}$$

فتكون الإجابة (ج)

مثال ١٠

انبوية ذات شعبتين مساحة فرعيها 1 cm^2 و 2 cm^2 وكثافة الماء 10^3 kg/m^3 ، صب الماء فيها أولاً، ثم صب فوقه زيت كثافته النسبية 0.8 في الفرع الضيق حتى انخفض مستوى سطح الماء بمقدار 2 cm. أوجد ارتفاع عمود الزيت.



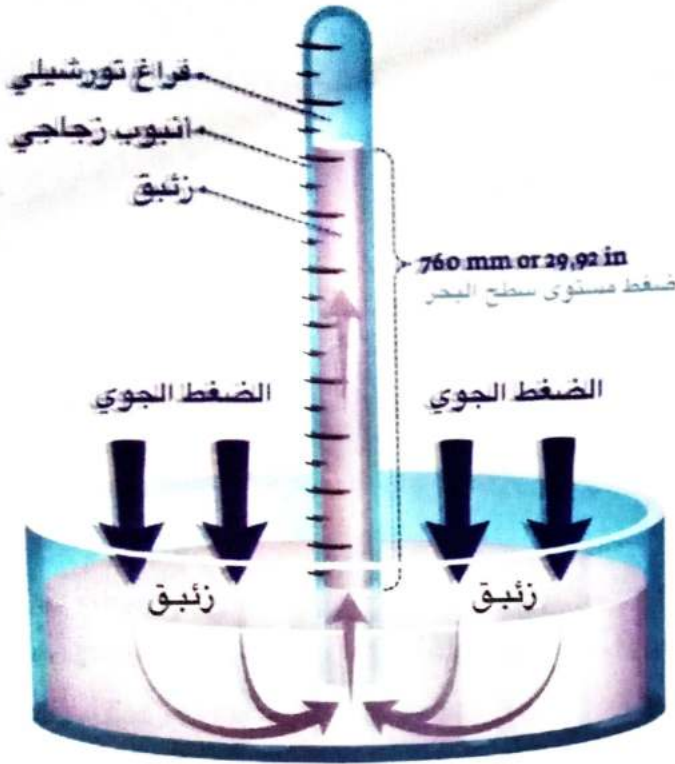
الحل

عند انخفاض سطح الماء في الفرع الضيق 2 سم فإنه يرتفع في الفرع الواسع 1 سم ويكون ارتفاع الماء فوق السطح الفاصل 3 سم.

$$\rho_w h_w = \rho_o h_o$$

$$1000 \times 3 = 800 \times h$$

$$h = 3.75 \text{ cm}$$



البارومتر

الدرس

ثالثاً: وحدات قياس الضغط الجوي
رابعاً: أفكار المسائل

البارومتر واستخداماته.
حساب قيمة الضغط الجوي.

البارومتر واستخداماته

لقياس الضغط الجوي: قام تورشيلي باختراع البارومتر الزئبقي.

الأساس العلمي (فكرة العمل):

يساوي الضغط عند نقاط في مستوى أفقي واحد في باطن
سائل ساكن متجانس.

الاستخدام:

- 1 قياس الضغط الجوي.
- 2 تعيين ارتفاع جبل أو مبنى.
- 3 تعيين متوسط كثافة الهواء.



الضغط الجوي

- (هو الضغط
- نهاية الغلاف
- (يكافئ الضغط
- درجة 0°C).

مثال ١

يفضل استخ

الحل

- لأن كثافة ال
- ارتفاعه دا
- 0.76 m
- أما في حا
- ارتفاعه كبير
- 10.33 m

مثال ٢

قراءة البارومتر

أ أكبر م

الحل

الضغط الجوي للضغط.



1 الموائع الساكنة

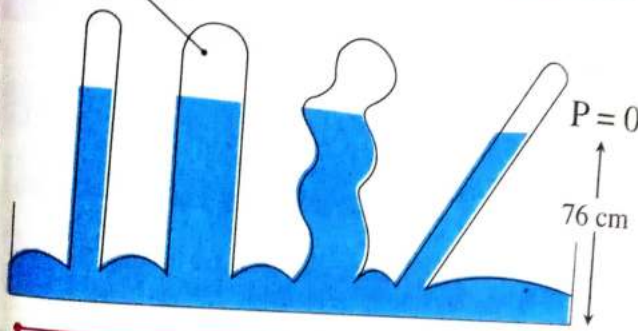
التركيب:

- أنبوبة زجاجية طولها متر تملأ تماماً بالزئبق ثم تنكس في حوض به زئبق نلاحظ انخفاض سطح الزئبق حتى يصبح الارتفاع الرأسي لعمود الزئبق 0.76 m .
- (الجزء العلوي فوق سطح الزئبق يسمى «فراغ تورشيلي»).

فراغ تورشيلي

الحيز الموجود فوق سطح الزئبق داخل أنبوبة البارومتر، ويكون مفرغاً إلا من قليل من بخار الزئبق ويمكن إهمال ضغطه.

فراغ تورشيلي



ملحوظة!

الإرتفاع الرأسي h لعمود الزئبق داخل الأنبوبة فوق سطح الزئبق يظل ثابتاً سواء كانت الأنبوبة في وضع رأسي أو مائل وسواء كانت الأنبوبة سميكة أو رقيقة.

ثانياً حساب قيمة الضغط الجوي

- نأخذ نقطتين (A, B) كما بالشكل في مستوى أفقى واحد في سائل متجانس.
- الضغط عند A = الضغط الجوي P_a
- الضغط عند B = ضغط عمود من الزئبق طوله 0.76 m ويساوي $\rho_{Hg}gh$
- الضغط عند B = الضغط عند A

$$P_a = \rho_{Hg}gh$$

عجلة الجاذبية $= 9.81\text{ m/s}^2$ ، كثافة الزئبق $= 13595\text{ kg/m}^3$ ، ارتفاع عمود الزئبق $= 0.76\text{ m}$

$$1\text{ Atm} = 13595 \times 9.81 \times 0.76$$

$$= 1.013 \times 10^5\text{ N/m}^2$$

الضغط الجوي (الضغط الجوي المعتاد)

هو الضغط الناشئ عن وزن عمود من الهواء مساحة قاعدته 1 m^2 وارتفاعه من سطح البحر الى نهاية الغلاف الجوي).

يكافئ الضغط الناشئ عن وزن عمود من الزئبق ارتفاعه 0.76 m ومساحة مقطعه 1 m^2 عند درجة 0°C .

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

يفضل استخدام الزئبق عن الماء في البارومتر..... فسر لماذا؟



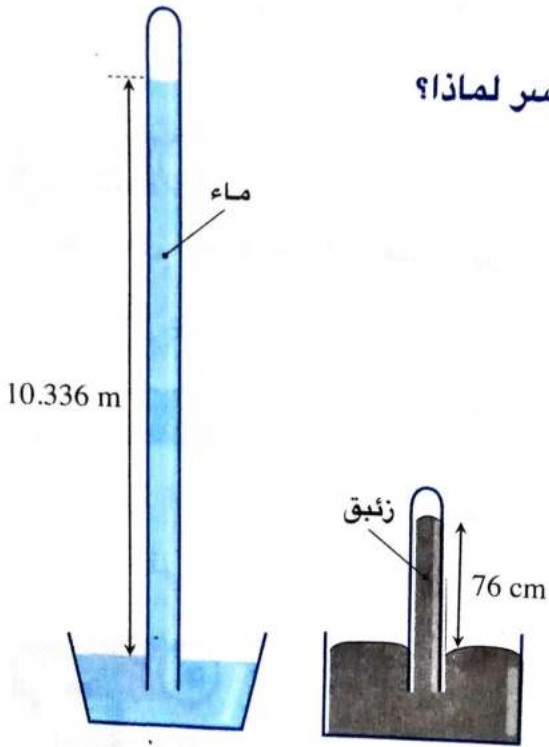
الحل

• لأن كثافة الزئبق أكبر من كثافة الماء وبالتالي يكون ارتفاعه داخل الأنبوبة مناسباً $h \propto \frac{1}{\rho}$.

$$h_{\text{زئبق}} = \frac{P_a}{\rho g} = \frac{1.013 \times 10^5}{13600 \times 9.8} = 0.76 \text{ m}$$

• أما في حالة الماء كثافته صغيرة وبالتالي يكون ارتفاعه كبير فيصعب تحقيقه عملياً.

$$h_{\text{ماء}} = \frac{P_a}{\rho g} = \frac{1.013 \times 10^5}{1000 \times 9.8} = 10.33 \text{ m}$$



مثال ٢

قراءة البارومتر عند قمة جبل..... قراءته عند سطح الأرض؟

- (أ) أكبر من (ب) أقل من (ج) تساوي (د) لا توجد معلومات كافية



الحل

ضغط الجوي يقل كلما اقتربنا من قمة الغلاف الجوي لنقص وزن عمود الهواء المسبب لظهور الضغط.

٣

العوامل التالية لا تؤثر على ارتفاع عمود الزئبق في البارومتر؟

- أ) كثافة الزئبق
ب) مساحة سطح الأنبوبة
ج) الضغط الجوي
د) عجلة الجاذبية الأرضية



الحل

من العلاقة: $h = \frac{P_a}{\rho g}$ نجد أن قيمة ارتفاع الزئبق في الأنبوبة لا تتوقف على مساحة مقطعها فتكون الإجابة (ب)

مثال ٤

عند نقل البارومتر الى قمة جبل طول فراغ تورشيللي.

- أ) يقل
ب) يزداد
ج) لا يتغير
د) لا توجد معلومات كافية



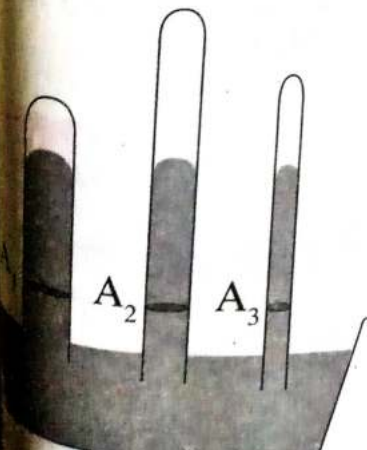
الحل

الضغط الجوي يقل كلما ارتفعنا إلى أعلى وبالتالي يقل طول عمود الزئبق فيزداد طول فراغ تورشيللي. فتكون الإجابة (ب)

مثال ٥

استخدم لقياس الضغط الجوي 3 أنابيب مختلفه في مساحة المقطع والطول، أي منهم يصلح لقياس الضغط الجوي.

- أ) الأنبوية ذات المساحة A_1
ب) الأنبوية ذات المساحة A_2
ج) الأنبوية ذات المساحة A_3
د) جميع الأنابيب تصلح



الحل

ارتفاع الزئبق في الأنبوية لا يتوقف على مساحة مقطعها أو طولها الجزء المنغمس في الإناء. فتكون الإجابة (د)

مثال ٦



يمثل الشكل بارومتر زئبقي موضوح في مكان ما لقياس الضغط الجوي. ندل قراءة البارومتر على انه موضوح

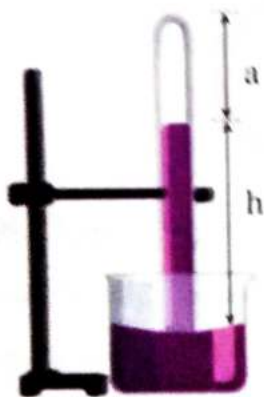
- (أ) في وادي بين جبالين
 (ب) عند مستوى سطح البحر
 (ج) على قمة جبل
 (د) في قاع بحر عميق

الحل

كلما ارتفعنا لأعلى تقل قيمة الضغط الجوي لنقص وزن عمود الهواء فيقل ارتفاع عمود الزئبق في الأنبوبة إلى أقل من 76 سم.
 تكون الإجابة (ج)

مثال ٧

نستل يوضح بارومتر زئبقي فكان ارتفاع الزئبق في الأنبوبة هو h وطول فراغ تورشيللي هو a . فعند تحريك الأنبوبة لأسفل في الزئبق مسافة قدرها x فإن



(أ) ارتفاع الزئبق في الأنبوبة h

- (أ) يزداد بمقدار x
 (ب) يقل بمقدار x
 (ج) لا يتغير
 (د) لا توجد معلومات كافية

(أ) طول فراغ تورشيللي a

- (أ) يزداد بمقدار x
 (ب) يقل بمقدار x
 (ج) لا يتغير
 (د) لا توجد معلومات كافية

الحل

- الإجابة (ج)
 الإجابة (ب)

وحدات قياس الضغط الجوي

ثالثاً

* يقاس الضغط الجوي بعدة وحدات وهي:

١) باسكال = نيوتن / م²

٢) البار

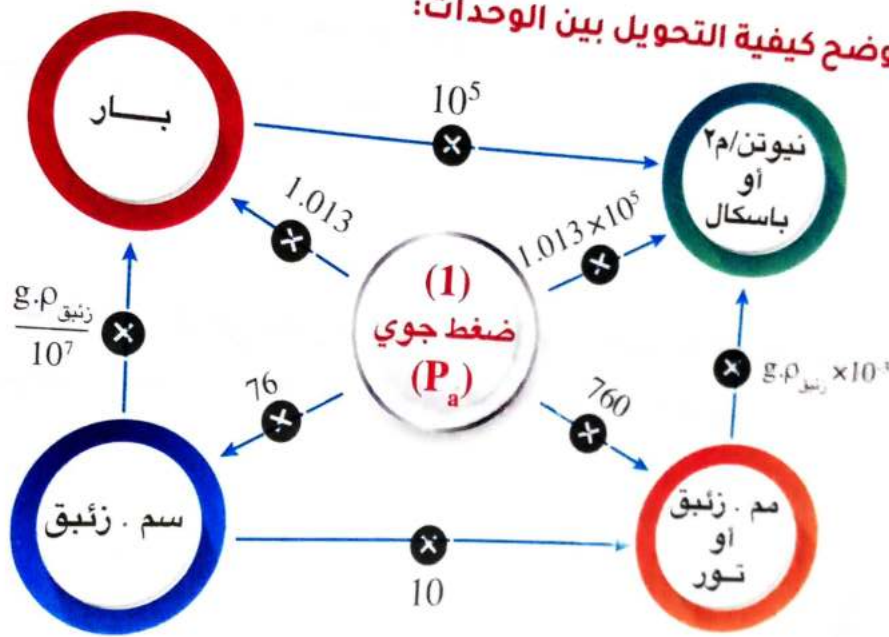
٤) سم زئبق

٣) مللم زئبق ← تور torr

٥) متر زئبق

$$P_a (1 \text{ Atm}) = 760 \text{ Torr} = 760 \text{ mm Hg} = 0.76 \text{ m Hg} = 1.013 \text{ Bar} = 1.013 \times 10^5 \text{ pascal}$$

والمخطط التالي يوضح كيفية التحويل بين الوحدات:



• الوحدة الرئيسية هي (ضغط جوي atm) عند التحويل منها لأي وحدة فرعية (نضرب) والعكس (نقسم)

• فمثلاً إذا كان الضغط الجوي 60 سم زئبق ونريد تحويله إلى بار مثلاً، نقوم بالتحويل من سم

زئبق (وحدة فرعية) إلى atm (وحدة رئيسية) بالقسمة على 76 فتكون:

$$60 \text{ cm Hg} = \frac{60}{76} \text{ atm}$$

• ثم نقوم بالتحويل من atm إلى البار بالضرب في 1.013 فتكون:

$$\frac{60}{76} \text{ atm} = \frac{60}{76} \times 1.013 = 0.799 \text{ Bar}$$

• أي أننا نضرب في معامل تحويل الوحدة المطلوبة ونقسم على معامل تحويل الوحدة المعطاة فتكون:

$$60 \text{ cm Hg} = 60 \times \frac{1.013}{76} = 0.799 \text{ Bar}$$

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

إذا كان الضغط الجوي عند نقطة ما 50 cm Hg، احسب قيمة الضغط بوحدة N/m^2 .



الحل

$$P = \frac{50}{76} \times 1.013 \times 10^5 = 0.67 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

مثال ٢

إذا كان الضغط الجوي عند نقطة ما 720 تور، احسب قيمة الضغط بوحدة بار.



الحل

$$P = \frac{720}{760} \times 1.013 = 0.95 \text{ Bar}$$

مثال ٣

كان الضغط الجوي عند نقطة معينة 1.03×10^5 فإنها تكافئ..... بار.



الحل

$$P = \frac{1.03 \times 10^5}{1.013 \times 10^5} \times 1.013 = 1.03 \text{ Bar}$$

رابعاً أفكار المسائل

تعيين ارتفاع جبل

• عند وضع بارومتر أسفل جبل وقياس ارتفاع عمود الزئبق h_1 ، ثم وضعه أعلى الجبل وقياس ارتفاع عمود الزئبق h_2 .

• نجد أن: فرق الضغط المقاس بالبارومتر = الفرق في الضغط الجوي

$$\begin{aligned} \bullet \Delta P_{\text{(زئبق)}} &= \Delta P_{\text{(هواء)}} \\ \bullet \rho_{\text{Hg}} g (h_1 - h_2) &= \rho_{\text{air}} g \Delta h_{\text{هواء}} \\ \bullet \rho_{\text{Hg}} g (h_1 - h_2) &= \rho_{\text{air}} g h_{\text{جبل}} \\ \bullet \rho_{\text{Hg}} \Delta h_{\text{زئبق}} &= \rho_{\text{air}} h_{\text{جبل}} \end{aligned}$$

وبمعلومية متوسط كثافة الهواء يمكن تعيين ارتفاع الجبل:

مثال ١

إذا كانت قراءة البارومتر الزئبقي عند أسفل جبل 75 cm Hg بينما كانت قراءته عند قمة الجبل 60 cm Hg فإذا علمت أن متوسط كثافة الهواء 1.25 kg/m^3 وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 احسب ارتفاع الجبل.



الحل

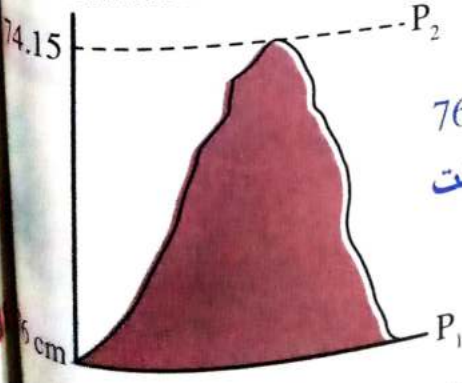
$$\begin{aligned} \Delta P_{\text{(زئبق)}} &= \Delta P_{\text{(هواء)}} \\ \rho_{\text{Hg}} \Delta h_{\text{زئبق}} &= \rho_{\text{air}} h_{\text{جبل}} \\ 13600 \times (0.75 - 0.6) &= 1.25 \times h_{\text{جبل}} \\ h_{\text{(جبل)}} &= \frac{13600 \times 0.15}{1.25} = 1632 \text{ m} \end{aligned}$$

مثال ٢

إذا كانت قراءة البارومتر أسفل جبل ارتفاعه 201.8 متر هي 76 سم زئبق وقراءة البارومتر أعلى الجبل 74.15 سم زئبق، وكانت كثافة الزئبق 13600 kg/m^3 احسب متوسط كثافة الهواء.



الحل



$$\begin{aligned} \rho_{\text{Hg}} (h_{\text{أسفل}} - h_{\text{أعلى}}) &= \rho_{\text{هواء}} H_{\text{جبل}} \\ 13600 \times (76 - 74.15) \times 10^{-2} &= \rho_{\text{هواء}} \times 201.8 \\ \rho_{\text{هواء}} &= 1.25 \text{ Kg/m}^3 \end{aligned}$$



المانومتر

ناصر الدرس

المانومتر واستخداماته.

حالات المانومتر.

ثالثاً: أفكار المسائل

المانومتر واستخداماته

اساس العلمي (فكرة العمل):

ساوي الضغط عند نقاط في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس.

استخدام:

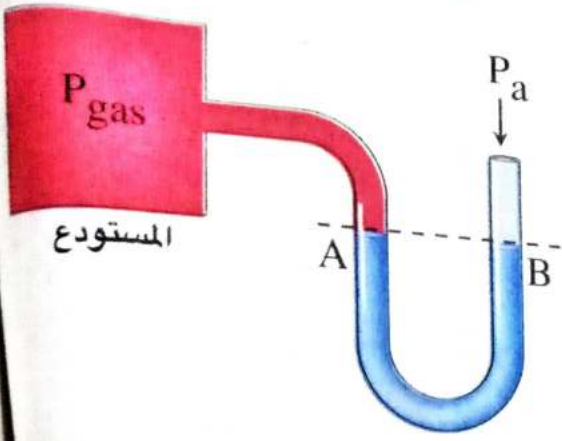
1 قياس ضغط غاز محبوس في إناء.

2 حساب فرق الضغط (بين الضغط الجوي وضغط غاز).

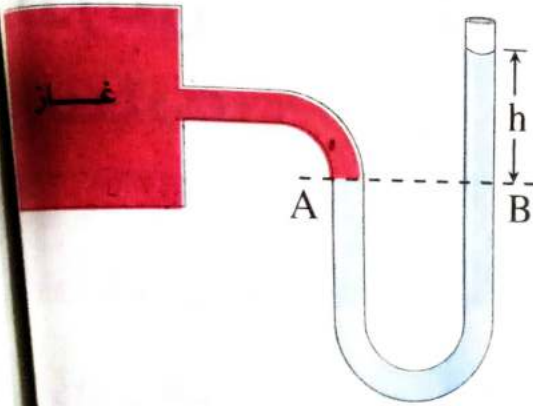
ملاحظة:

تويبة ذات شعبتين (حرف U) تملأ بسائل معلوم الكثافة، يتصل أحد الطرفين بمستودع به الغاز المراد قياس ضغطه فينخفض السائل أو يرتفع في الفرع الخالص (المعرض للهواء الجوي).

ثانياً حالات المانومتر



١ إذا كان ضغط الغاز في المستودع = الضغط الجوي سيكون سطح السائل في الفرعين في مستوى أفقي واحد كما بالشكل ويكون: $P_{gas} = P_a$

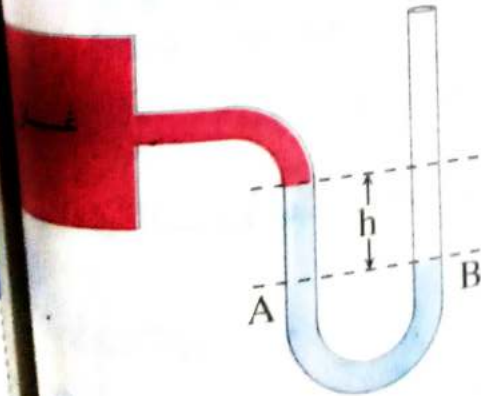


٢ إذا كان ضغط الغاز في المستودع أكبر من الضغط الجوي سيكون سطح السائل في الفرع الخالص أعلى من سطح السائل في الفرع المتصل بالمستودع كما بالشكل المقابل فنأخذ نقطتان A, B يقعان في مستوى أفقي واحد فيكون:

$$P_{gas} = P_a + \rho gh$$

ويكون فرق الضغط:

$$\Delta P = P - P_a = +\rho gh$$



٣ إذا كان ضغط الغاز في المستودع أقل من الضغط الجوي سيكون سطح السائل في الفرع الخالص أقل من سطح السائل في الفرع المتصل بالمستودع كما بالشكل المقابل فنأخذ نقطتان A, B يقعان في مستوى أفقي واحد. ويكون:

$$P_{gas} = P_a - \rho gh$$

مثال

عند استق

- أ
- ب
- ج
- د

الحل

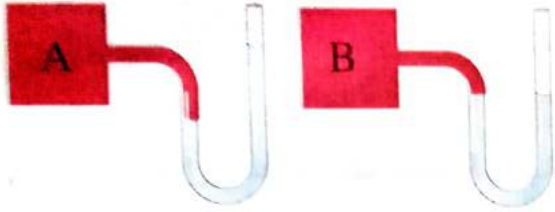
مثال ٣

عند استخدام

- أ
- ب
- ج
- د

تدريبات وأفكار محلولة

١



المستودع (A) يمثل مانومتريين أي من المستودعين (A) أو (B) يكون به ضغط الغاز أكبر من الضغط الجوي.

(ب) B

A

كلا من (A) و (B) أكبر من الضغط الجوي
لا توجد معلومات كافية

• **المستودع (B)** به مستوى الزئبق في الفرعين في مستوى واحد وبالتالي ضغط الزئبق = الضغط الجوي.



• **المستودع (A)** به فرع الزئبق في الفرع الخالص أكبر من الفرع المتصل بالمستودع $P_{gas} = P_a + \rho gh$ وبالتالي ضغط الغاز أكبر من الضغط الجوي.

فتكون الإجابة (ب)

٢

عند استخدام المانومتر لقياس فروق ضغط صغيرة، يفضل استخدام

١ سائل ذو كثافة كبيرة كالزئبق (ب) سائل ذو كثافة صغيرة كالماء

٢ أي سائل سواء كانت كثافته كبيرة جداً أو صغيرة جداً

٣ لا توجد إجابة صحيحة

يستخدم الماء لأن كثافة الماء صغيرة مقارنة بكثافة الزئبق فيصبح فرق ارتفاع سطحي الماء في فرعي المانومتر كبير وواضح فيسهل قياسه



فتكون الإجابة (ب)

$$h \propto \frac{1}{\rho}$$

٣

عند استخدام المانومتر لقياس فروق ضغط كبيرة، يفضل استخدام

١ سائل ذو كثافة كبيرة كالزئبق (ب) سائل ذو كثافة صغيرة كالماء

٢ أي سائل سواء كانت كثافته كبيرة جداً أو صغيرة جداً

٣ لا توجد إجابة صحيحة

يستخدم الزئبق لأن كثافة الزئبق كبيرة فيصبح فرق ارتفاع سطحي الزئبق في فرعي المانومتر صغير ومناسب بحيث لا يخرج من الفرع الخالص $h \propto \frac{1}{\rho}$.

الحل

مثال ٤

في الشكل المقابل يتم ضغط كمية من الهواء بواسطة مكبس فوفه كمية من الماء، لكي يتم زيادة الإرتفاع h يجب

- أ) تقليل ضغط الهواء
- ب) زيادة كتلة الماء
- ج) استبدال الزئبق بسائل كثافته أعلى
- د) لا توجد إجابة صحيحة

الحل

لزيادة الإرتفاع h يجب زيادة ضغط الهواء المحبوس حتى يضغط أكثر على الزئبق فيدفعه لأعلى في الفرع الخالص، ولتحقيق ذلك يجب زيادة كتلة الماء.

مثال ٥

إذا كان الضغط الجوي هو P_0 ، وضغط الغاز في المستودعات P_1 و P_2 وارتفاعات الزئبق هي h_1 و h_2 ، وكان $h_1 < h_2$ ، فيكون

- أ) $P_2 < P_1 < P_0$
- ب) $P_2 < P_0 < P_1$
- ج) $P_1 = P_2 < P_0$
- د) $P_1 < P_0 < P_2$

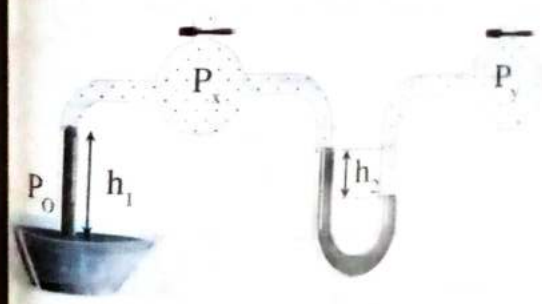
الحل

من الشكل يتضح أن: وبالتالي يكون:

وبالتالي يكون:

وبما أن $h_1 < h_2$ فيكون:

من (1) و(2) و(3) نجد أن:



$$P_a = P_1 + h_1$$

$$P_a > P_1 \quad \Rightarrow \quad (1)$$

$$P_y = P_2 + h_2$$

$$P_y > P_2 \quad \Rightarrow \quad (2)$$

$$P_y > P_a \quad \Rightarrow \quad (3)$$

$$P_1 < P_2 < P_y$$

فتكون الإجابة

مثال ٦

في الشكل إلى قمة جبل

- أ) تزداد
- ب) تظل

الحل

عند نقل المانومتر في الزئبق في

ثالثاً أفكر

الحالة

ضغط الغاز (نيوتن/م²)

ضغط الغاز (سم - متر - ملة)

فرق الضغط (نيوتن/م²)

فرق الضغط (سم - متر - ملة)

في الشكل المقابل، إذا نقل المانومتر الموضح بالشكل إلى قمة جبل، فإن قيمة h

أ) تزداد ب) تقل

ج) تظل ثابتة د) لا يمكن تحديد الإجابة

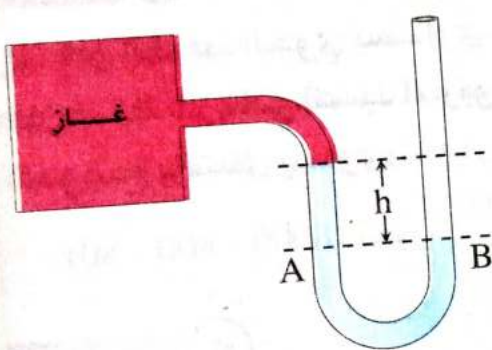


الحل

عند نقل المانومتر إلى قمة جبل يقل الضغط الجوي وبالتالي ضغط الغاز يزداد ويزداد ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص.

فتكون الإجابة (أ)

أفكار المسائل



$$P = P_a - \rho gh$$

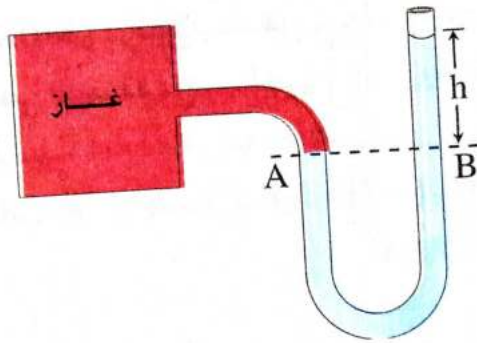
بحيث الضغط الجوي بوحدة (نيوتن/م²)

$$P = P_a - h$$

بحيث الضغط الجوي بوحدة (سم - متر - ملي متر)

$$\Delta P = - \rho gh$$

$$\Delta P = - h$$



$$P = P_a + \rho gh$$

بحيث الضغط الجوي بوحدة (نيوتن/م²)

$$P = P_a + h$$

بحيث الضغط الجوي بوحدة (سم - متر - ملي متر)

$$\Delta P = + \rho gh$$

$$\Delta P = + h$$

الحالة

ضغط الغاز بوحدة (نيوتن/م²)

ضغط الغاز بوحدة (سم - متر - ملي متر)

تغير الضغط بوحدة (نيوتن/م²)

تغير الضغط بوحدة (سم - متر - ملي متر)

مثال 1

استخدم مانومتر زئبقي لقياس ضغط غاز داخل مستودع فكان سطح الزئبق في الفرع الخالص أعلى من سطحه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 36 cm ما قيمة ضغط الغاز بوحدات:

ج

ب atm

أ cm Hg



الحل

$$P_{\text{غاز}} = P_a + h$$

$$P_{\text{غاز}} = 76 + 36 = 112 \text{ cm Hg}$$

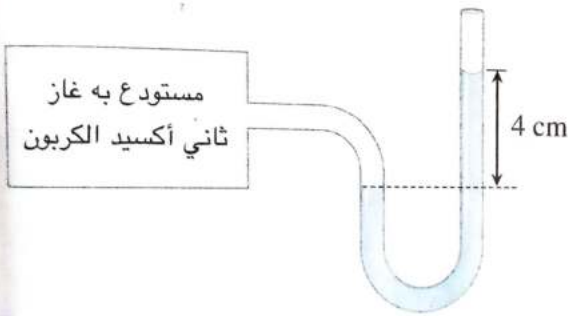
$$P_{\text{atm}} = \frac{112}{76} = 1.4 \text{ atm}$$

$$P_{\text{N/m}^2} = 1.4 \times 1.013 \times 10^5 = 1.493 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

مثال 2

إذا كان الضغط الجوي يساوي 0.76 متر زئبق فإن ضغط غاز ثاني أكسيد الكربون في المستودع الموضح بالشكل يساوي:

(80 - 800 - 8000) تور

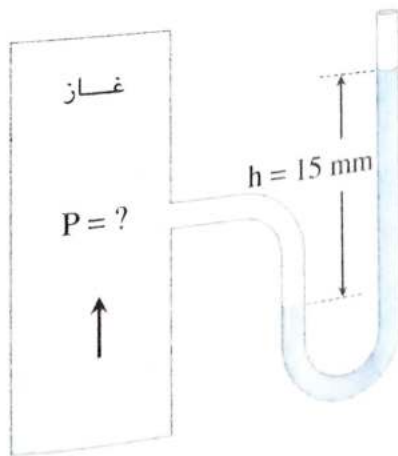


الحل

$$P = P_a + h = 76 + 4 = 80 \text{ cm Hg} = 800 \text{ Torr}$$

مثال 3

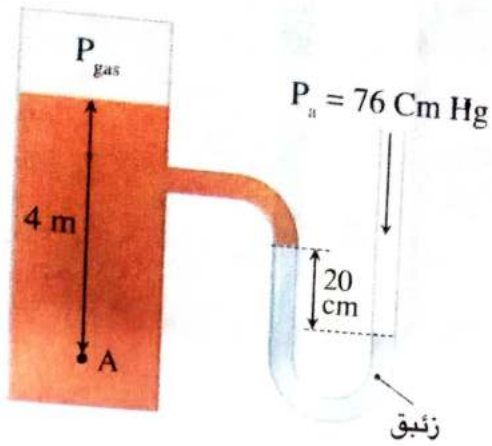
إذا علمت أن الضغط الجوي 100 KP، احسب ضغط الغاز المحبوس.



الحل

$$P = P_a + h\rho g$$

$$= (100 \times 1000) + (15 \times 10^{-3} \times 13600 \times 9.8) = 101999.2 \text{ Pascal}$$



سؤال ٤

في الشكل المقابل اوجد الضغط عند النقطة (A) داخل زيت إذا كان، $\rho_{Hg} = 13600 \text{ Kg/m}^3$ والكثافة النسبية للسائل 0.8 . $P_a = 76 \text{ Cm Hg}$



$$P_{\text{غاز}} = P_a - h = 76 - 20 = 56 \text{ cm Hg}$$

$$P_{\text{غاز}} = 56 \times 10^{-2} \times 13600 \times 9.8 = 74636.8 \text{ N/m}^2$$

$$P_A = \rho_{\text{سائل}} gh + P_{\text{غاز}} = 800 \times 9.8 \times 4 + 74636.8 = 105996.8 \text{ N/m}^2$$

سؤال ٥

مانومتر يحتوي على زئبق يتصل بمستودع به غاز محبوس، فإذا كان فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في الفرعين 25 cm. فاحسب فرق الضغط وكذلك الضغط المطلق للهواء المحبوس مقدراً بوحدة N/m^2 ، علماً بأن الضغط الجوي يعادل $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وعجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2 وكثافة الزئبق تساوي 13600 Kg/m^3 .



$$\therefore \Delta p = h \rho g$$

$$\therefore \Delta P = 25 \times 10^{-2} \times 13600 \times 10 = 34000 \text{ N/m}^2$$

$$\therefore P = P_a + \Delta p$$

$$\therefore P = 1.013 \times 10^5 + 34000 = 135300 \text{ N/m}^2$$

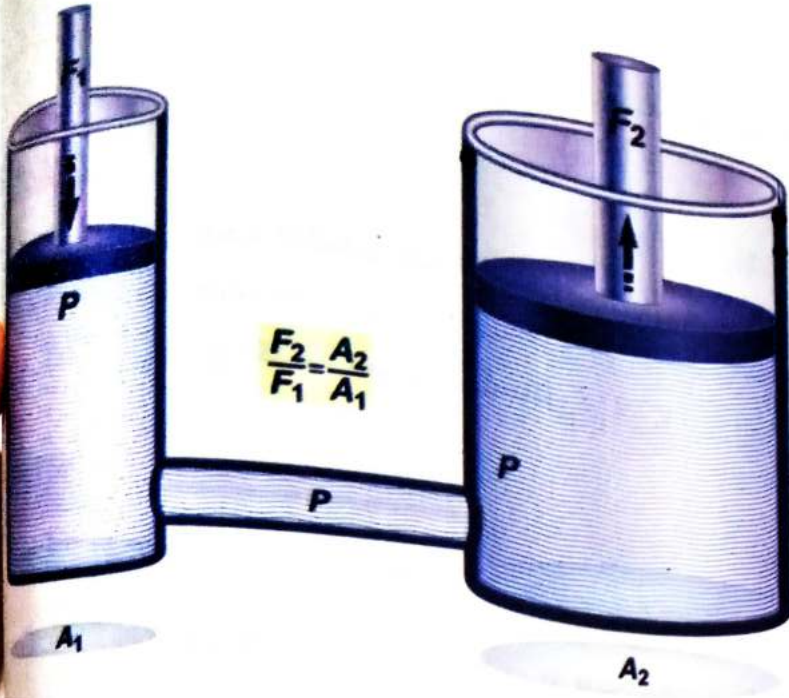
الضغط الكلي

الفصل

1

الدرس السابع

قاعدة باسكال



عناصر الدرس

أولاً: توضيح القاعدة.

ثانياً: المكبس الهيدروليكي.

ثالثاً: أفكار المسائل

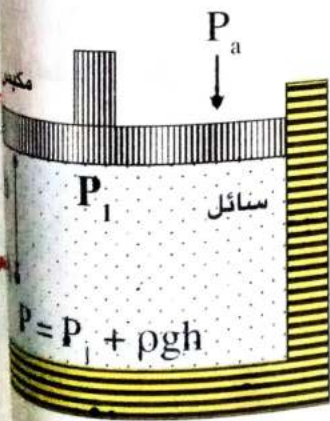
أولاً توضيح القاعدة

① عند وضع أحد السوائل في إناء مزود بمكبس:

يكون الضغط عند نقطة (A) في باطنه على عمق h هو:
(ضغط عمود السائل + وزن المكبس)

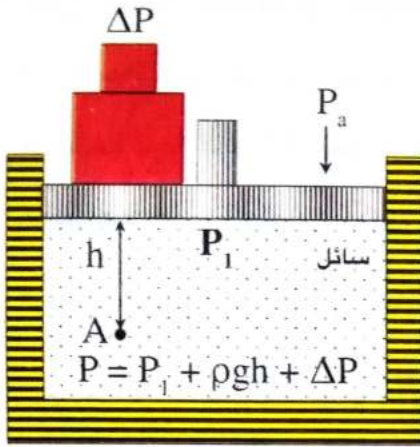
$$P = P_1 + \rho gh$$

حيث P_1 هو الضغط الناشئ عن وزن المكبس.



(1)

٢ عند وضع ثقل إضافي ΔP :



(2)

يزداد الضغط على المكبس ولا يتحرك للداخل لعدم قابلية السائل للانضغاط وينتقل الضغط بتمامه إلى النقطة واجزاء السائل ويصبح الضغط عند A:

$$P = P_1 + \rho gh + \Delta P$$

إذا زاد الضغط عن حد معين فإن الإناء الزجاجي ينكسر أي أن الضغط انتقل إلى جميع أجزاء السائل وإلى جدران الإناء.

قاعدة (مبدأ) باسكال

عندما يؤثر ضغط على سائل محبوس في إناء مغلق فإن الضغط ينتقل بتمامه لجميع أجزاء السائل كما ينتقل لجدران الإناء المحتوي على السائل.

ويوجد عدة تطبيقات على قاعدة باسكال منها:

- أ) المكبس الهيدروليكي.
- ب) الفرامل الهيدروليكية للسيارات.
- ج) الرافعة الهيدروليكية.
- د) كرسي طبيب الأسنان.

تطبيق المكبس الهيدروليكي

الأساس العلمي (فكرة العمل):

قاعدة باسكال.

استخدام:

رفع أثقال كبيرة باستخدام قوى صغيرة.

التركيب:

أنبوبة موصلة بمكبسين يملأ الحيز بينهما بسائل مناسب.

(أ) مكبس صغير: مساحة مقطعه a

(ب) مكبس كبير: مساحة مقطعه A

* **شرح عمله:** عندما تؤثر قوة مقدارها f على المكبس الصغير فإن:

• الضغط على المكبس الصغير $\leftarrow p = \frac{f}{a}$

• حسب مبدأ باسكال \leftarrow ينتقل الضغط بتمامه للمكبس الكبير فتؤثر عليه قوة لأعلى F .

• الضغط على المكبس الكبير $\leftarrow P = \frac{F}{A}$

• عند اتزان المكبسين في مستوى أفقى واحد (يتساوى الضغط):

$$P = \frac{F}{A} = \frac{f}{a}$$

$$\therefore \frac{F}{f} = \frac{A}{a}$$

• ومن ذلك يمكن تعيين قيمة القوة الكبيرة (F) التي يمكن رفعها باستخدام ثقل صغير f :

$$F = \frac{A}{a} f$$

• ومن العلاقة السابقة يتضح أنه عندما تؤثر على المكبس الصغير قوة (f)، تتولد على المكبس الكبير قوة أكبر (F).

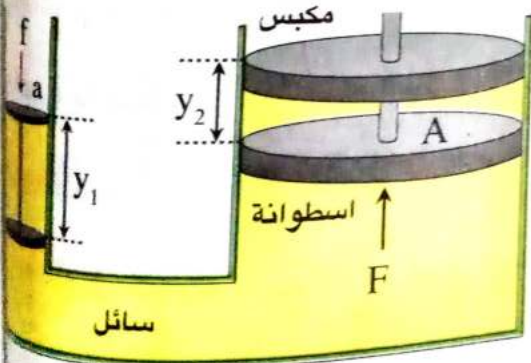
• والفائدة الآلية للمكبس يرمز لها بالرمز η

$$\eta = \frac{F}{f} = \frac{A}{a}$$

أي أن الفائدة الآلية للمكبس هي:

• النسبة بين القوة المتولدة على المكبس الكبير إلى القوة المؤثرة على المكبس الصغير.
أو النسبة بين مساحة مقطع المكبس الكبير إلى مساحة مقطع المكبس الصغير.

ملحوظة هامة



الفائدة الآلية

١ إذا تحرك المكبس الصغير مسافة y_1 تحت تأثير قوة f يكون الشغل المبذول $W_1 = f \cdot y_1$.

٢ ينتقل الضغط للمكبس الكبير مؤثراً عليه بقوة F ليتحرك لأعلى مسافة y_2 ليكون الشغل المبذول $W_2 = F \cdot y_2$.

٢ من قانون بقاء الطاقة يكون الشغل متساوي عند المكبسين: $W_1 = W_2$

$$f \cdot y_1 = F \cdot y_2 \quad \therefore \frac{F}{f} = \frac{y_1}{y_2}$$

وهذا يعني أن الفائدة الآلية للمكبس تساوي أيضاً:

$$\eta = \frac{y_1}{y_2}$$

تدريبات وأفكار محلولة

مثال ١

الشكل رقم (1) يوضح وعاء به غاز ومزود بمكبس، والشكل رقم (2) يوضح وعاء آخر به كمية من الماء ومزود أيضاً بمكبس، أي من الشكلين لا يطبق عليه قاعدة باسكال؟



الشكل (2)



الشكل (1)

أ) الشكل (1)

ب) الشكل (2)

ج) كالشكلين معاً

د) لا تنطبق على أي منهم



الحل

الغازات قابلة للإنتضاغاط وبالتالي يستهلك جزء من الشغل المبذول في ضغط الغاز فلا ينتقل الضغط بتمامه بعكس السوائل وبالتالي لا تطبق قاعدة باسكال على الغازات.

فتكون الإجابة (أ)

مثال ٢

لا تصل كفاءة مكبس هيدروليكي إلى 100% بسبب

أ) قد يوجد فقاعات هوائية في السائل تستهلك شغل لضغطها

ب) وجود احتكاك بين المكبس وجدران الأنبوبة

ج) كلا من (أ) و(ب) صحيح

د) لا توجد إجابة صحيحة



الحل

تكون الإجابة (ج)

مثال ٣

اختر من الجدول ما يناسب الفائدة الآلية للمكبس

قيمتها	وحدة قياسها
أقل من الواحد الصحيح	أ نيوتن
تساوي الواحد الصحيح	ب باسكال
أكبر من الواحد الصحيح	ج ليس لها وحدة قياس
تساوي مالا نهاية	د جول

الحل - من العلاقة: $\eta = \frac{A}{a}$

نجد أن مساحة مقطع المكبس الكبير A أكبر من مساحة مقطع المكبس الصغير a أي أن البسط دائماً أكبر من المقام ولذلك تكون الفائدة أكبر من الواحد الصحيح. وليس لها وحدة قياس لأنها نسبة بين كميتين متساويتين.

تكون الإجابة (ج)

مثال ٤

ضع علامة < أو > أو = أمام العبارات الآتية:

- (1) في المكبس الهيدروليكي تكون النسبة بين القوة المؤثرة على المكبس الصغير إلى القوة المؤثرة على المكبس الكبير الواحد الصحيح.
- (2) في المكبس الهيدروليكي تكون النسبة بين إزاحة المكبس الصغير إلى إزاحة المكبس الكبير الواحد الصحيح.
- (3) النسبة بين الضغط على المكبس الكبير إلى الضغط على المكبس الصغير في المكبس الهيدروليكي يكون الواحد الصحيح.
- (4) النسبة بين الشغل المبذول على المكبس الصغير إلى الشغل الناتج على المكبس الكبير الواحد الصحيح.

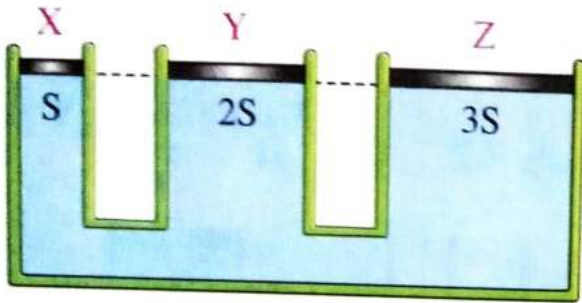
الحل - بمراجعة العلاقة الآتية:

$$\eta = \frac{F}{f} = \frac{A}{a} = \frac{R^2}{r^2} = \frac{y_1}{y_2} = \frac{V_1}{V_2} = \frac{M}{m}$$

(6)	(5)	(2)	(1)
=	=	<	>

مثال ٥

الشكل يوضح مكبس مائي، وكانت مساحات مقاطع الأنابيب $A_x = s$ ، $A_y = 2s$ ، $A_z = 3s$ وكانت كتلة $X = m$ فتكون كتلة Y و Z



كتلة (Z)

كتلة (Y)

m

m

أ

2 m

2 m

ب

3 m

2 m

ج

2 m

3 m

د



الحل

$$\frac{F_x}{A_x} = \frac{F_y}{A_y} = \frac{F_z}{A_z}$$

$$\frac{m_x \cdot g}{s} = \frac{m_y \cdot g}{2s} = \frac{m_z \cdot g}{3s}$$

$$\frac{m}{1} = \frac{m_y}{2} = \frac{m_z}{3}$$

فيكون: $m_y = 2m$ ، $m_z = 3m$

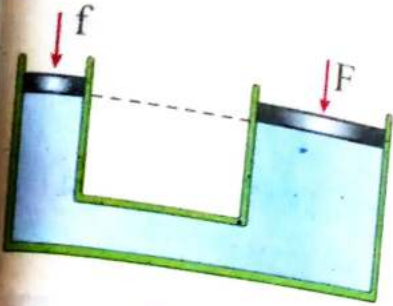
فتكون الإجابة (ج)

أفكار المسائل

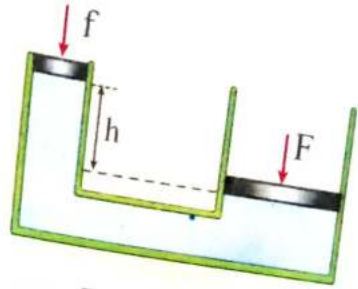
لحساب الفائدة الآلية للمكبس:

$$\eta = \frac{F}{f} = \frac{A}{a} = \frac{R^2}{r^2} = \frac{y_1}{y_2} = \frac{V_1}{V_2} = \frac{M}{m}$$

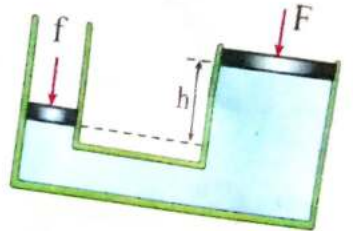
حالات المكبس:



$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$$



$$\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + \rho gh$$



$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$$

عند اتصال مكبسين معا:

يكون الضغط على المكبس الصغير مساويا للضغط على المكبس الأول مساويا للضغط على المكبس الثاني لأن الضغط ينتقل بتمامه لجميع أجزاء السائل ولجدران الإناء الحاوي.

$$\frac{f}{a} = \frac{F_1}{A_1} = \frac{F_2}{A_2}$$

$$\eta = \eta_1 \times \eta_2$$

مثال ١

المكبسان الصغير والكبير في مكبس هيدروليكي قطراهما 2 cm ، 24 cm على الترتيب تولدت قوة قدرها 2000 N على المكبس الكبير. احسب القوة المؤثرة على المكبس الصغير وكذلك الفائدة الآلية للمكبس.

الحل

القوة المؤثرة على المكبس الصغير:

$$\frac{F}{f} = \frac{R^2}{r^2} \implies \frac{2000}{f} = \frac{(12)^2}{(1)^2} \implies f = 13.88 \text{ N}$$

الفائدة الآلية:

$$\eta = \frac{R^2}{r^2} = \frac{(12)^2}{(1)^2} = 144$$

مكبس مائي
مكبسه الكبير

أ أكبر ك

ب الفائدة

ج المسافة

الحل

(أ) أكبر كتلة ي

(ب) الفائدة ال

(ج) المسافة

مثال ٣

مكبس هيدرولي

(1) القوة التي

وجود أي

(2) الفائدة ال

(3) المسافة

قدرها 0.2

الحل

مثال ٢

مكبس مائي مساحة مقطع مكبسه الصغير 10 cm^2 تؤثر عليه قوة 100 N ومساحة مقطع مكبسه الكبير 800 cm^2 فإذا علمت أن عجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2 فاحسب:

- (أ) أكبر كتلة يُمكن رفعها بواسطة المكبس الكبير.
 (ب) الفائدة الآلية للمكبس.
 (ج) المسافة التي يتحركها المكبس الصغير ليتحرك المكبس الكبير بمقدار 2 cm .



(أ) أكبر كتلة يمكن رفعها:

$$\frac{F}{f} = \frac{A}{a} \implies \frac{Mg}{f} = \frac{A}{a} \implies \frac{M \times 10}{100} = \frac{800}{10} \implies M = 800 \text{ Kg}$$

$$\eta = \frac{A}{a} = \frac{800}{10} = 80$$

(ب) الفائدة الآلية:

(ج) المسافة التي يتحركها المكبس الصغير ليتحرك المكبس الكبير مسافة 2 cm :

$$\eta = \frac{y_1}{y_2} \implies 80 = \frac{y_1}{2} \implies y_1 = 160 \text{ Cm} \implies y_1 = 1.6 \text{ m}$$

مثال ٣

مكبس هيدروليكي مساحة مقطع كل من مكبسه الصغير والكبير 10 cm^2 ، 200 cm^2 . احسب مقدار:

(1) القوة التي تؤثر على المكبس الصغير لرفع ثقل قدره 1 طن على المكبس الكبير بفرض عدم وجود أي فقد في الطاقة نتيجة الاحتكاك.

(2) الفائدة الآلية للمكبس والكفاءة الآلية للمكبس في هذه الحالة.

(3) المسافة التي يتحركها المكبس الصغير واللازمة لرفع الثقل على المكبس الكبير مسافه قدرها 0.2 سم.



(1) القوة التي تؤثر على المكبس الصغير:

$$\frac{F}{f} = \frac{A}{a}$$

$$\frac{m g}{f} = \frac{A}{a}$$

$$\frac{1000 \times 9.8}{f} = \frac{200}{10} \rightarrow f = 490 \text{ N}$$

$$\eta = \frac{A}{a} = \frac{200}{10} = 20$$

$$\eta = \frac{y_1}{y_2}$$

$$20 = \frac{y_1}{0.2}$$

$$\rightarrow y_1 = 4 \text{ cm}$$

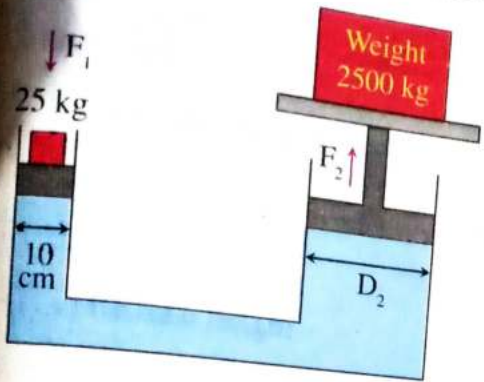
(2) الفائدة الآلية:

الكفاءة تساوي 100% لأنه لا يوجد فقد في الطاقة.

(3) المسافة التي يتحركها المكبس الصغير:

مثال 4

يراد رفع كتلة مقدارها 2500 كجم بوضع كتلة مقدارها 25 كجم على المكبس الذي قطره 10 سم، كم يكون قطر المكبس الكبير؟



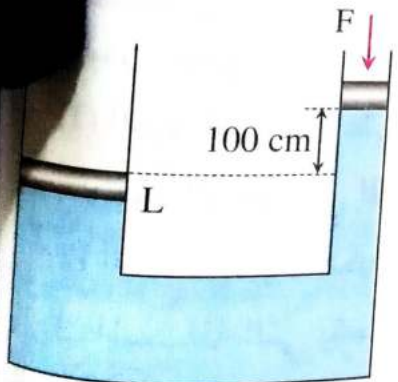
$$\frac{M}{m} = \frac{D^2}{d^2} \implies \frac{2500}{25} = \frac{D^2}{10^2}$$

$$D = 100 \text{ cm}$$



مثال 5

في الشكل المقابل كتلة الإسطوانه $L = 2000$ كجم، ومساحة مقطع المكبس الكبير 0.2 م^2 ، والمكبس الصغير مساحة مقطعه 30 سم^2 والمكبس مملوء بسائل كثافته النسبية 0.8 ، احسب قيمة F اللازمة لحدوث الإتزان بحيث يبقى المكبس الصغير في موضعه أعلى من مستوى الكبير بمسافة 100 سم. علماً بأن عجلة الجاذبية الأرضية 10 م/ث^2 .



$$\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + \rho gh$$

$$\frac{2000 \times 10}{0.2} = \frac{f}{30 \times 10^{-4}} + 800 \times 10 \times 100 \times 10^{-2}$$

$$f = 276 \text{ N}$$



في نهاية

تدرس الص
مثل:

- العلاقة بين
- العلاقة بين
- العلاقة بين

الحرارة



قوانين الغازات

الفصل 2

الدرس الاول

• قانون بويل

الدرس الثاني

• قانون شارل

الدرس الثالث

• قانون الضغط (جولي)

الدرس الرابع

• القانون العام للغازات

نواتج التعلم المتوقعة

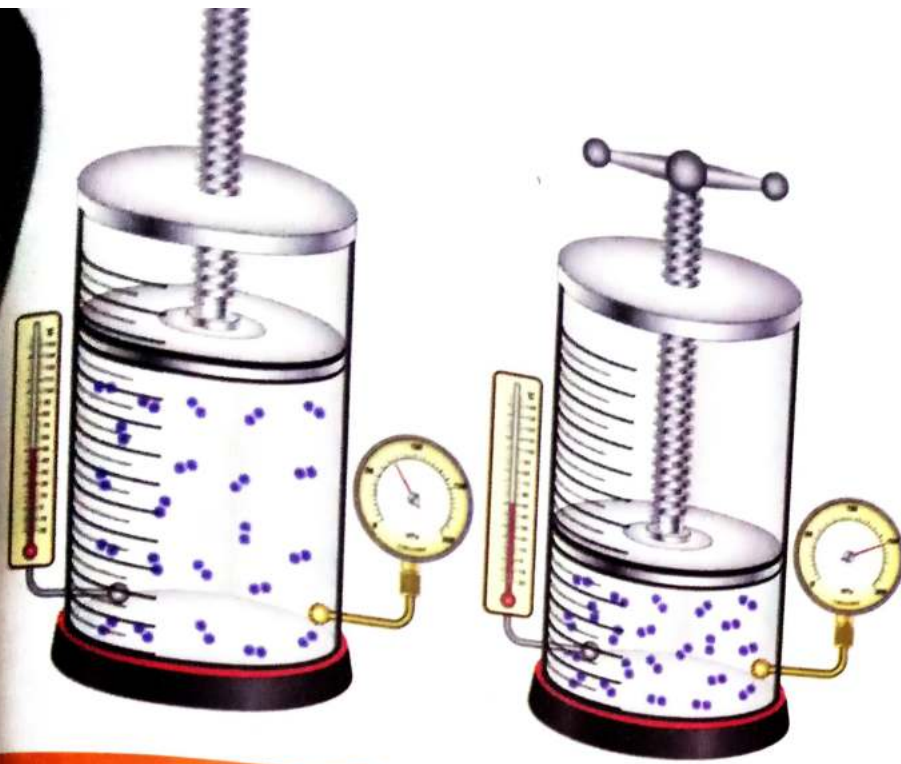
في نهاية الفصل الثاني تكون قادر على أن:

تدرس العلاقة بين الخواص الفيزيائية للغازات
مثل:

- العلاقة بين (الضغط والحجم).

- العلاقة بين (حجم ودرجة حرارة غاز).

- العلاقة بين (ضغط ودرجة حرارة غاز).



قانون بويل

ثانيًا: قوانين الغازات

أولاً: خصائص الغازات

خامساً: أفكار المسائل

ثالثاً: العلاقة بين حجم الغاز وضغطه عند ثبوت درجة الحرارة (قانون بويل)
رابعاً: أسئلة هامة جداً بنظام (الأوبن بوك)

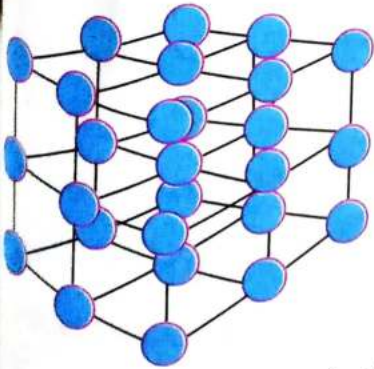
عناصر الدرس

خصائص المواد

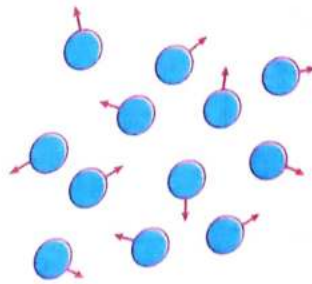
أولاً

مقدمة:

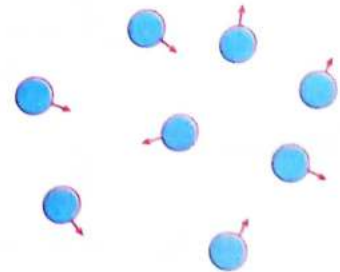
* الفرق بين حركة جزيئات المواد



(ج) جزيئات جسم صلب
تتحرك حركة تذبذبية فقط



(ب) جزيئات سائل تتحرك
حركة انتقالية متذبذبة



(أ) جزيئات غاز تتحرك حركة
انتقالية عشوائية



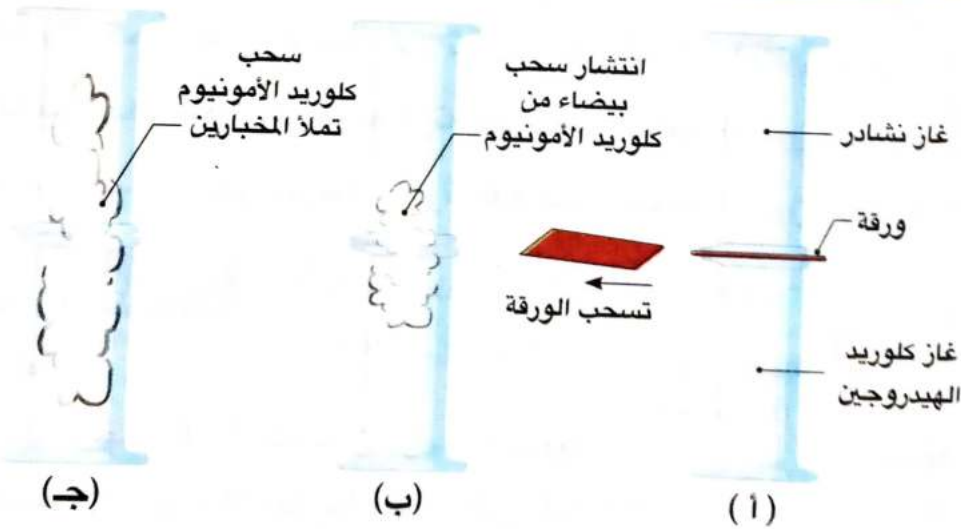
تجربة لتوضيح أن جزيئات الغاز تتحرك حركة عشوائية مستمرة

إذا فحصنا دخانًا متصاعدًا من شمعة بواسطة الميكروسكوب نشاهد أن دقائق الكربون المكونة للدخان تتحرك هنا وهناك حركة عشوائية تسمى بالحركة البراونية التي اكتشفها العالم براون.

* تفسير الحركة البراونية:

- ١ تتحرك جزيئات الهواء في جميع الاتجاهات بطريقة عشوائية وبسرعات مختلفة.
 - ٢ تصطدم جزيئات الهواء مع بعضها كما تتصادم مع دقائق الكربون المكونة للدخان.
 - ٣ عندما يكون عدد التصادمات مع أحد جوانب دقيقة الكربون في لحظة معينة أكبر من عدد التصادمات مع الجانب المقابل فإن دقيقة الكربون تتحرك في اتجاه معين لمسافات قصيرة وهكذا.
- والسبب في ذلك أن جزيئات الغاز تختلف عن جزيئات المادة الصلبة في أن جزيئات الغاز حرة الحركة ودائمة التصادم فهي تغير اتجاهها عشوائياً بفعل الحرارة.

تجربة لإثبات أن المسافات البينية في حالة الغازات كبيرة نسبياً



نأخذ مخباراً مليئاً بغاز النشادر وننكسه فوق مخبار آخر مليءً بغاز كلوريد الهيدروجين فنشاهد كون سحابة بيضاء من كلوريد الأمونيوم تأخذ في النمو والانتشار حتى تملأ المخبارين.

التفسير:

١ جزيئات غاز HCl رغم أنها أكبر كثافة إلا أنها انتشرت لأعلى خلال المسافات الفاصلة بين جزيئات النشادر واتحدت مع جزيئاته مكونة كلوريد الأمونيوم.

أي من جزيئات
تحتوي
يوجد

خطوات

جزيئات غاز NH_3 رغم أنها أقل كثافة انتشرت لأسفل خلال المسافات الفاصلة بين جزيئات كلوريد الهيدروجين واتحدت مع جزيئاته مكونة كلوريد الأمونيوم.

*الاستنتاج:

- مما سبق نستنتج أن جزيئات الغاز توجد بينها مسافات بينية فاصلة كبيرة نسبيًا تعرف بالمسافات الجزيئية.
- وهو ما تؤكد قابلية الغاز للانضغاط بسبب تقارب جزيئات الغاز عند تعرضها للضغط وبالتالي الحجم الذي يشغله الغاز يقل.

ثانياً قوانين الغازات

* عند دراسة قوانين الغازات لابد أن نأخذ في الاعتبار وجود ثلاث متغيرات يتأثر بها الغاز وهي:

- ① الحجم.
- ② الضغط.
- ③ درجة الحرارة

• ولإيجاد العلاقة بين هذه المتغيرات يجب أن نبحث في العلاقة بين متغيرين فقط مع تثبيت المتغير الثالث لذا سوف نبحث في:

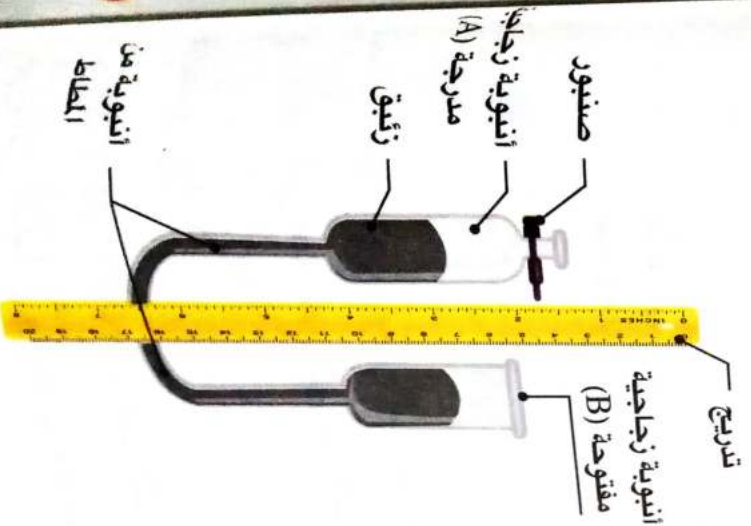
- (1) العلاقة بين حجم الغاز وضغطه عند ثبوت درجة الحرارة (قانون بويل).
- (2) العلاقة بين حجم الغاز ودرجة حرارته عند ثبوت ضغطه (قانون شارل).
- (3) العلاقة بين ضغط الغاز ودرجة حرارته عند ثبوت حجمه (قانون الضغط).

ثالثاً قانون بويل

* تركيب الجهاز:

- أنبويتين من الزجاج A, B، تتصلان بواسطة أنبوية من المطاط، والأنبوية B مفتوحة من أعلى، أما الأنبوية A يوجد أعلاها صنبور كما أنها مدرجة إلى سستيمترات مكعبة، يبدأ صفر التدريج من أعلى لقياس حجم الغاز.

- يحمل الأنبويتين قائم رأسي مثبت على قاعدة أفقية ترتكز على ثلاث مسامير محواه عن طريقها نجعل القائم رأسياً تماماً.



h

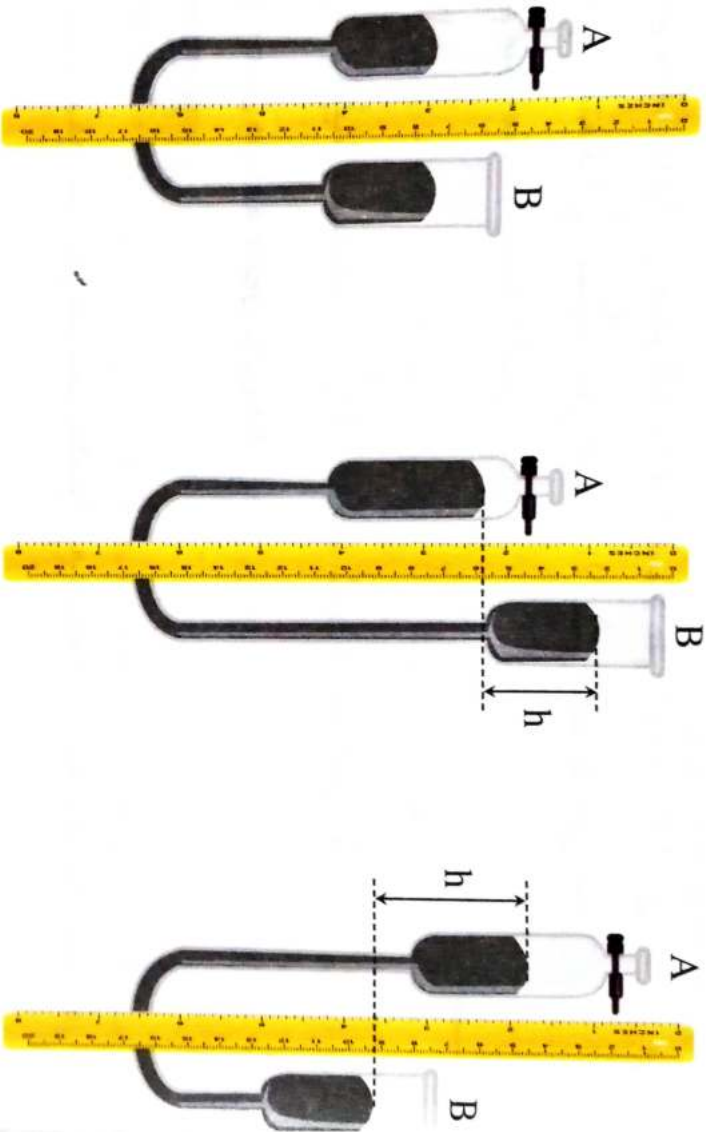
- (1) نفتح صنبور في الأنبوية أفقياً مستوى أفقياً
- (2) نغلق صنبور الضغط الج
- (3) نحرك الأنبوية ونقيس الهواء المنحبور
- (4) نكرر الخطوات أخرى و:



الأنبوبة B قابلة للحركة إلى أعلى وإلى أسفل على طول القائم الرأسى ويمكن تثبيتها في أي موضع.

تحتوي الأنبوبتان A, B على كمية مناسبة من الزئبق.
يوجد على القائم الرأسى تدريج لقياس فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في الأنبوبين.

عوات العمل:



$$P_1 = P_2$$

$$P_2 = P_a + h$$

$$P_3 = P_a - h$$

تتحق صنبور الأنبوبة A مع تحريك الأنبوبة B إلى أعلى وإلى أسفل حتى يصبح سطح الزئبق في الأنبوبة A عند منتصفها، ونظرا لأن الأنبوبين مفتوحان يكون سطحا الزئبق فيهما في مستوى أفقى واحد.

يقيس صنبور الأنبوبة A ونقيس حجم الهواء المحبوس ولكن (V_{01}) وضغطه ولكن P_1 يساوي ضغط الجوى P_a cmHg الذي نعينه بواسطة البارومتر.

إذا كان الأنبوبة B إلى أعلى مسافة عدة سنتيمترات وعندئذ نقيس حجم الهواء المحبوس ولكن (V_1) ونقيس فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في الأنبوبين ولكن h وعندئذ يكون ضغط المحبوس هو: $P_2 = P_a + h$.

في الخطوة السابقة مرة أخرى على الأقل بتحريك الأنبوبة B إلى أعلى مسافة مناسبة (V_2) ، P_2 وتعين P_3 بنفس الكيفية.

الزئبق
 (5) نحرك الأنبوبة B إلى أسفل حتى يصبح سطح الزئبق في الأنبوبة B أقل من سطح الزئبق في الأنبوبة A بعدة سنتيمترات، وعندئذ نقيس حجم الهواء المحبوس وليكن (V_{04}) وضغطه P_4 هو $P_a - h$ ، حيث h هو فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في الأنبوبين.

(6) نكرر الخطوة السابقة مرة أخرى على الأقل بتحريك الأنبوبة B إلى أسفل مسافة أخرى ونوجد P_5 ، (V_{05}) بنفس الكيفية.

(7) نرسم علاقة بيانية بين حجم الغاز V_{01} ممثلاً على المحور الرأسي ومقلوب الضغط $(\frac{1}{P})$ ممثلاً على المحور الأفقي فنحصل على خط مستقيم يمر امتداده بنقطة الأصل.

*** الاستنتاج:**

من الرسم البياني نستنتج أن $V_{01} \propto \frac{1}{P}$ عند ثبوت درجة الحرارة.

مما سبق يمكن صياغة قانون بويل كالآتي:

قانون بويل

حجم مقدار معين من غاز يتناسب عكسياً مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة.

$$V_{OL} \propto \frac{1}{P}$$

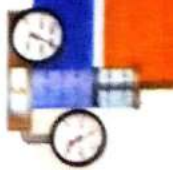
$$V_{OL} = \frac{\text{constant}}{P}$$

$$P_1 V_{OL1} = \text{constant}$$

$$P_2 V_{OL2}$$

صيغة أخرى لقانون بويل

عند ثبوت درجة الحرارة يكون حاصل الضرب PV_{01} لكمية معينة من غاز مقدار ثابتاً.



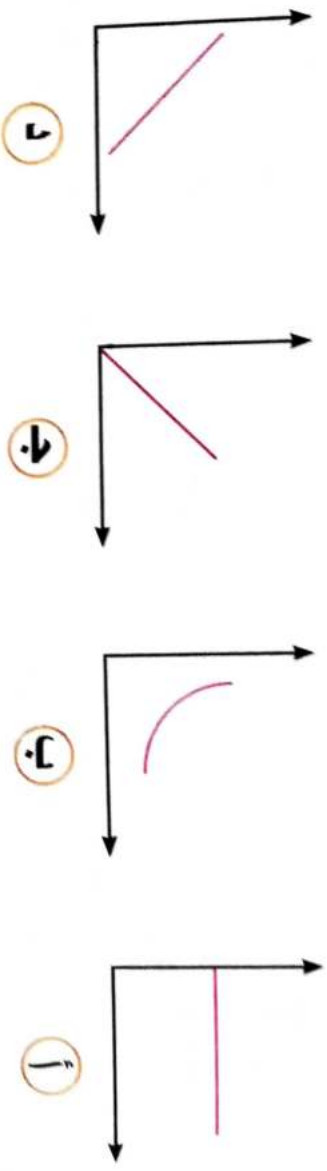
أسئلة هامة جداً بإجابتها النموذجية

Open book

رابعة

١ مثال محلول

يقا القانون بويل عند ثبوت درجة الحرارة فإن الشكل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز وضغطها هو الشكل



حل

علاقة بين حجم الغاز وضغطه علاقة عكسية حسب قانون بويل $V \propto \frac{1}{P}$.

فتكون الإجابة (ب)

٢ حل محلول

في سباحة احدهم تحت سطح الماء خرجت بعض فقاعات الهواء معه لترتفع نحو السطح، نظراً لذلك فإن قطر الفقاعات

- أ يزداد ب يقل
ج لا يتغير د لا توجد معلومات كافية



حل

مع ارتفاع فقاعات الهواء إلى السطح يقل الضغط المؤثر عليها وبالتالي يزداد حجمها إلى نصف القطر.



فتكون الإجابة (د)

مثال محلول ٣

إناء به سائل ويحبس فوقه حجماً من غاز، عند فتح الصنبور ليخرج كمية من السائل خارج الإناء، ماذا يحدث لضغط السائل على القاعدة وضغط الغاز بفرض ثبوت درجة الحرارة؟



ضغط الغاز	ضغط السائل
أ) يقل	يزداد
ب) يزيد	يقل
ج) يقل	يقل
د) يزيد	لا يتغير



الحل

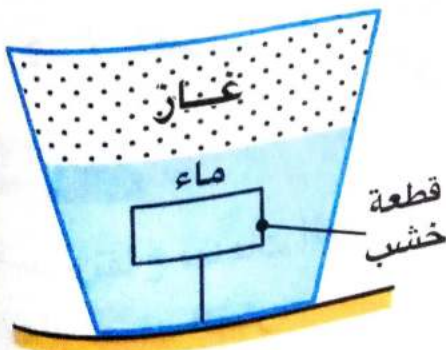
عند فتح الصنبور:

- (1) تخرج كمية من السائل وبالتالي يقل ارتفاع السائل في الإناء وبالتالي يقل ضغطه لأن ضغط السائل يحسب من العلاقة: $P = \rho gh$.
- (2) عند انخفاض مستوي السائل في الإناء يزيد حجم الغاز في الإناء ليملاً الحجم الذي تركه السائل وبالتالي يزيد حجم الغاز فيقل ضغطه.

فتكون الإجابة (ج)

مثال محلول ٤

إناء به ماء يحبس فوقه كمية من غاز، مربوط به قطعة من الخشب في أسفل الإناء، عند قطع الخيط ماذا يحدث لضغط السائل على القاعدة وضغط الغاز؟



ضغط الغاز	ضغط السائل
أ) يقل	يزداد
ب) لا يتغير	يقل
ج) يقل	يقل
د) يزيد	لا يتغير



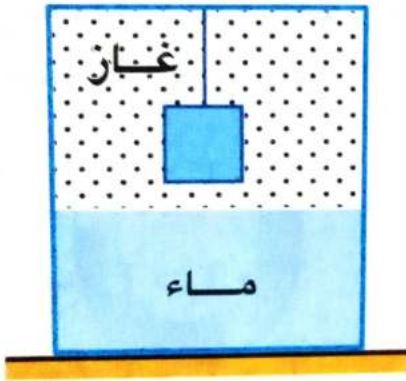
عند قطع الخيط:

- (1) ترتفع قطعة الخشب لأعلى وبالتالي ينخفض ارتفاع الماء في الإناء فيقل ضغطه $P = \rho gh$.
- (2) حجم الغاز سيظل ثابت بعد ارتفاع قطعة الخشب لأن حجم الماء الذي سينخفض هو نفسه حجم قطعة الخشب التي سترتفع وبالتالي حجم الغاز ثابت وبالتالي ضغطه يظل ثابت.

فتكون الإجابة (ب)

سؤال محلول (5)

ماء به ماء يحبس فوقه كمية من غاز، مربوط به قطعة من الحديد من أعلى الإناء، عند قطع الخيط ماذا يحدث لضغط السائل وضغط الغاز؟



ضغط السائل	ضغط الغاز
يزداد	يقل
يزداد	لا يتغير
يقل	يقل
لا يتغير	يزداد



عند قطع الخيط:

- (1) يغوص المعدن في الماء فيرتفع سطح الماء في الإناء فيزداد ضغطه $P = \rho gh$.
- (2) حجم الغاز سيظل ثابت لأن المعدن كان يشغل حجم معين وبعد قطع الخيط سيرتفع حجم من الماء يساوي حجم قطعة المعدن فلا يتغير حجم الغاز وبالتالي سيظل ضغطه ثابت.

فتكون الإجابة (ب)

مثال محلول ٦

عندما ينضغط غاز عند ثبوت درجة الحرارة فإن كثافته.....

- أ) تزداد
ب) تقل
ج) لا تتغير
د) لا توجد معلومات كافية



الحل

فتكون الإجابة (أ)

عندما ينضغط الغاز يقل حجمه (مع ثبات كتلة الغاز) فتزداد كثافته.

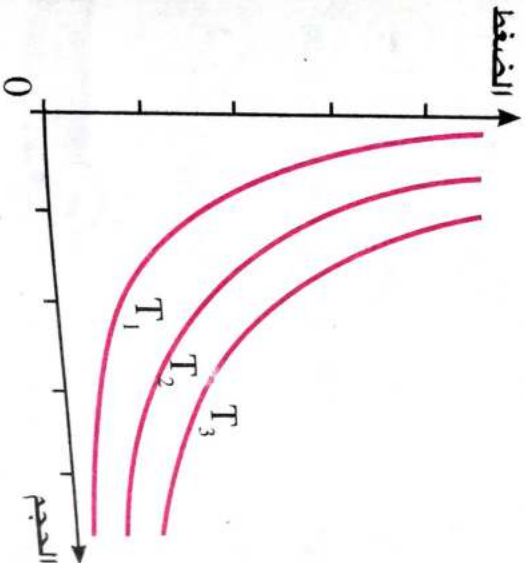
مثال محلول ٧

في تجربة لتحقيق قانون بويل رسمت علاقة بين ضغط كمية معينة من غاز وحجمه عند درجات حرارة مختلفة T_1 ، T_2 ، T_3 فيكون:

- أ) $T_1 > T_2 > T_3$
ب) $T_3 > T_1 > T_2$
ج) $T_3 > T_2 > T_1$
د) $T_1 = T_2 = T_3$



الحل



عند زيادة درجة حرارة الغاز المحبوس في مستودع يزداد التصادمات بين جزيئات الغاز وبالتالي زيادة ضغط الغاز وبالتالي عند مقارنة ضغوط الغاز عند حجم معين نجد أن $P_3 > P_2 > P_1$ فيكون $T_3 > T_2 > T_1$.

فتكون الإجابة (ج)



الدرس الأول: قانون بويل

٨ حل محل

بما ينضغط غاز عند ثبوت درجة الحرارة فإن أي الكميات الفيزيائية الآتية قيمتها لن
تغير

ب) كثافته

د) لا توجد معلومات كافية

أ) حجمه

ج) كتلته



حل

جانب (ج)

٩ حل محل

كل يوضح أنبوبة على شكل حرف U مغلقة من أحد طرفيها،
بوس بها كمية من الهواء، فيكون طول عمود الزئبق اللازم
فيه في الفرع المفتوح حتى يرتفع سطح الزئبق في الفرع
بخط 2 سم

ب) 29 cm

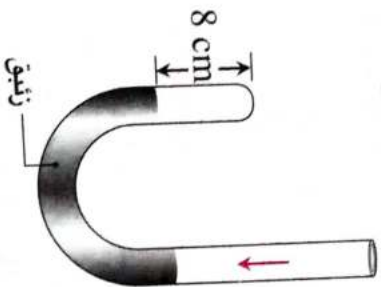
د) 100 cm

أ) 27 cm

ج) 4 cm



حل



$P_a = 75 \text{ cm. Hg}$

$$P_1 = P_a = 75 \text{ cm Hg}$$

$$P_1(V_{OL})_1 = P_2(V_{OL})_2$$

$$75 \times 8 = P_2 \times 6$$

$$P_2 = 100 \text{ cm Hg}$$

$$P_2 = P_a + h$$

$$h = 25 \text{ cm}$$

التي يكون طول عمود الزئبق اللازم صبه =

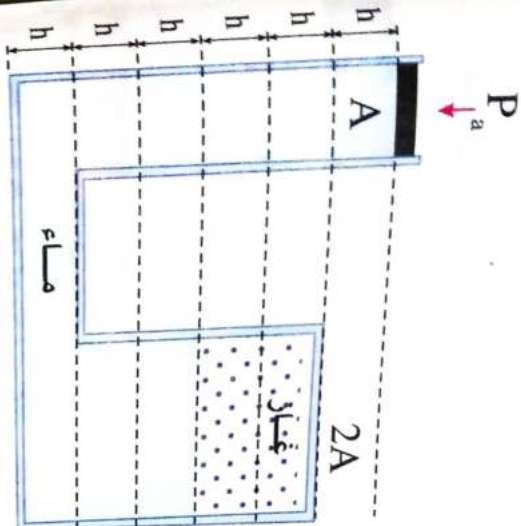
ارتفاع الزئبق + مقدار الارتفاع + مقدار الانخفاض

$$L = 25 + 2 + 2 = 29 \text{ cm}$$

فتكون الإجابة (ب)

مثال محلول ١٠

في الشكل المقابل: إناء مغلق يحتوي على سائل كثافته P ويحبس فوقه كمية من غاز، إذا تم رفع المكبس بمقدار إزاحة ($2h$) فأصبح المكبس وسطح السائل في مستوي أفقي واحد، فإذا علمت أن الضغط الجوي = $pg h$ ، فتكون القوة المؤثرة على المكبس =
(مع اهمال وزن المكبس والإحتكاك الناتج عنه)



- أ $8 \text{ } pg h A$
 ب $7 \text{ } pg h A$
 ج $4 \text{ } pg h A$
 د $9 \text{ } pg h A$



الحل

أولاً: نحسب ضغط الغاز قبل دفع المكبس:

$$P_{\text{غاز}} = P_a + 3pg h = pg h + 3pg h = 4pg h$$

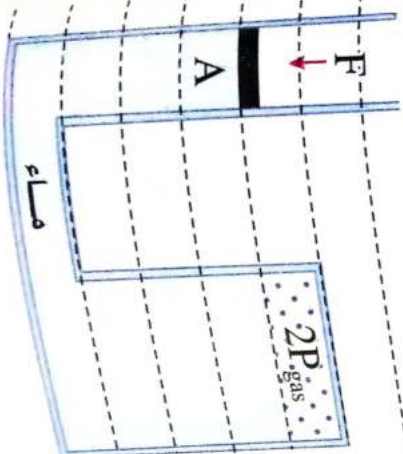
ثانياً: نحسب ضغط الغاز بعد دفع المكبس:

عند التأثير بقوة على المكبس تحرك المكبس لأسفل فيرتفع سطح الماء ليضغط الغاز لأعلى ونظراً لأن حجم الماء المزاح في الفرع الأيسر $2h$ فيرتفع في الفرع الأيمن بمقدار h ، وبالتالي يقل حجم الغاز للنصف، فيكون ضغط الغاز زاد للضعف حسب قانون بويل:

$$P_a + \frac{F}{A} = 2P_{\text{غاز}}$$

$$pg h + \frac{F}{A} = 8 \text{ } pg h$$

$$F = 7 \text{ } pg h A$$



فتكون الإجابة (ب)

مثلاً

فقاعة

السطح

الحل

30 m



الدرس الأول: قانون بويل

أفكار المعاملات

تأمل

القانون

الحالة

$$P_1 V_{OL1} = P_2 V_{OL2}$$

قانون بويل

$$P = P_a + \rho gh$$

الضغط عند نقطة في باطن سائل

$$V_{OL} = Ah$$

حجم أنبوبة منتظمة المقطع

$$V_{OL} = \frac{4}{3} \pi r^3$$

حجم الكرة

$$P_T V_T = P_1 V_{OL1} + P_2 V_{OL2} + \dots$$

عند خلط غازين أو أكثر



$$P_1 = P_a + h$$



$$P_2 = P_a$$



$$P_3 = P_a - h$$

الأنبوبة الشعرية

مثال محلول ١

قاعة من الهواء حجمها 0.6 cm^3 على عمق 30 m من سطح الماء. أوجد حجمها عند السطح إذا كان الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وكثافة الماء 1000 kg/m^3 .



حل

$$\therefore P_1 = P_a + \rho gh$$

$$\therefore P_1 = 1.013 \times 10^5 + 1000 \times 10 \times 30$$

$$\therefore P_1 = 401300 \text{ N/m}^2$$

$$P_1 V_{OL1} = P_2 V_{OL2}$$

$$401300 \times 0.6 = 1.013 \times 10^5 \times V_{OL2}$$

$$V_{OL2} = 2.37 \text{ cm}^3$$

السطح

$$P_2 = P_a$$

V_{OL2}

$$h = 30 \text{ m}$$

P_1

V_{OL1}



الضغط الذي
يتمين به
قانون بويل

$$P = P_a$$

A

P_a

من غاز
في واحد

مثال محلول ٢ غاز حجمه 300 سم³ وضغطه 60 سم زئبق وعند ضغط الغاز بواسطة مكبس قل حجمه الى 225 سم³، فكم يصبح ضغطه؟

$$P_1 V_{(a)} = P_2 V_{(b)}$$

$$60 \times 300 = P_2 \times 225$$

$$P_2 = 80 \text{ cm Hg}$$

الحل

مثال محلول ٣

مقدار من غاز النيتروجين حجمه 15 Liters عندما يكون الضغط الواقع عليه 12 cmHg ومقدار من غاز الأوكسجين حجمه 10 Liters عندما يكون الضغط الواقع عليه 50 cmHg وضعا في إناء مقفل سعته 5 Litres فإذا كانت درجة حرارة الغازين ثابتة أثناء خلطهما فاوجد ضغط مزيجهما.

الحل

$$\therefore PV_{(a)} = P_1 V_{(a1)} + P_2 V_{(a2)}$$

$$\therefore P \times 5 = 12 \times 15 + 50 \times 10$$

$$\therefore P = 136 \text{ cmHg}$$

مثال محلول ٤

انتفاخان X, Y بكل منهما غاز معلوم ضغطه وحجمه، عند فتح الصمام بينهما احسب قيمة الضغط الكلي بدلالة P.



الحل

$$P V_T = P_1 V_{OL1} + P_2 V_{OL2}$$

$$\times 3V = (P \times V) + (4P \times 2V)$$

$$= \frac{9PV}{3V} = 3P$$

مثال محلول ٥

يحتوي الانتفاخ الأوسط على غاز مثالي، ضغطه (2 ضغط جوي)، بينما الانتفاخان الأخران مفرغان تمامًا. ماذا يحدث للضغط داخل الانتفاخ الأوسط عند:

- 1- فتح الصمام (أ) فقط.
- 2- فتح الصمامين معًا.



الحل

١. عند فتح الصمام (أ) فقط:

$$P_1(V_{ol})_1 = P_2(V_{ol})_2 \quad \Rightarrow \quad 2 \times 1 = P_2 \times 3 \quad \Rightarrow \quad P_2 = \frac{2}{3} \text{ atm}$$

٢. عند فتح الصمامين معًا:

$$P_1(V_{ol})_1 = PV_{ol} \quad \text{خليط}$$

$$\therefore 2 \times 1 = P \times 6 \quad \Rightarrow \quad P = \frac{1}{3} \text{ atm}$$

مثال محلول ٦

سطوانة مغلقة الطرفين يتحرك بداخلها مكبس عديم الاحتكاك فإذا كان المكبس عند منتصف الأسطوانة ضغط الغاز على جانبيه 75 cmHg فإذا تحرك المكبس إلى منتصف القسم الأيمن أوجد الفرق في ضغط على جانبي المكبس.



الحل

يسار المكبس	يمين المكبس
$(V_{ol})_2 = \frac{3}{2} (V_{ol})_1$	$(V_{ol})_2 = \frac{1}{2} (V_{ol})_1$
$P_1(V_{ol})_1 = P_2 (V_{ol})_2$	$P_1(V_{ol})_1 = P_2 (V_{ol})_2$
$75 \times (V_{ol})_1 = P_2 \times \frac{3}{2} (V_{ol})_1$	$75 \times (V_{ol})_1 = P_2 \times \frac{1}{2} (V_{ol})_1$
$P_2 = 50 \text{ cm Hg}$	$P_2 = 150 \text{ cm Hg}$
	$\Delta P = 150 - 50 = 100 \text{ cm Hg}$

مثال مطول (7)

أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع ومفتوحة من أحد طرفيها، بها خيط من الزئبق طوله 15 cm وضعت أفقياً فكان طول عمود الهواء المحبوس بها 24 cm، وعندما وضعت رأسياً وفوهتها لأعلى كان طول عمود الهواء 20 cm . احسب:

أولاً: الضغط الجوي.

ثانياً: طول عمود الهواء المحبوس إذا وضعت الأنبوبة رأسية وفوهتها لأسفل.

الحل

حيث أن الأنبوية منتظمة المقطع فيتخذ طول عمود الهواء المحبوس مقياساً لحجمه.



$$P_1(V_{ol})_1 = P_2(V_{ol})_2 \implies P_1 L_1 = P_2 L_2$$

$$(P_a + 15) \times 20 = P_a \times 24 \implies 20P_a + 300 = 24P_a$$

$$\therefore P_a = 75 \text{ Cm.Hg}$$

$$P_2(V_{ol})_2 = P_3(V_{ol})_3 \implies P_2 L_2 = P_3 L_3$$

$$15 \times 24 = (75 - 15) \times L_3 \implies 1800 = 60L_3$$

$$L_3 = 30 \text{ Cm}$$

مثال مطول (A)

توسع بالون من المطاط به هواء محبوس حجمه 500 cm^3 وتحت ضغط 2 atm في إناء
شعب الشكل طول ضلعه 10 cm ثم أحكم غلق الإناء، احسب الضغط النهائي داخل الإناء
عند انفجار البالون بإهمال حجم المطاط وبفرض ثبوت درجة الحرارة.

(الأزهر 1994)



حل

حجم الإناء قبل وضع البالون:

$$V_{oi} = L^3 = 10^3 = 1000 \text{ cm}^3$$

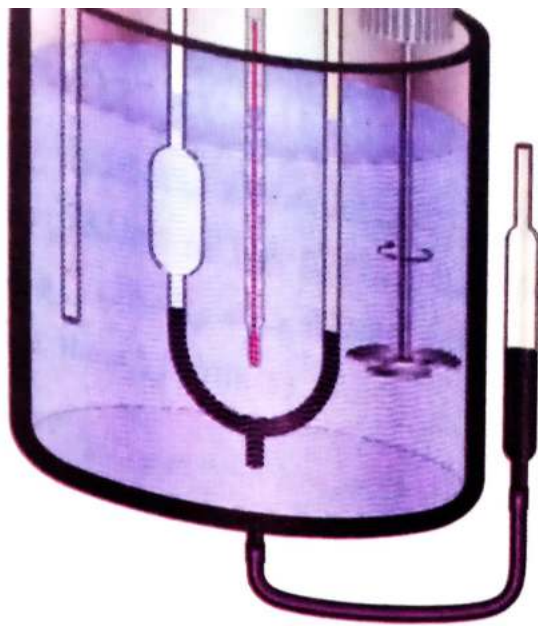
حجم الهواء المتبقي داخل الإناء بعد وضع البالون والغلق:

$$(V_{oi})_2 = 1000 - 500 = 500 \text{ cm}^3$$

$$P_1(V_{oi})_1 + P_2(V_{oi})_2 = PV_{oi}$$

$$\therefore 2 \times 500 + 1 \times 500 = P \times 1000$$

$$P = 1.5 \text{ atm}$$



قانون شارل

عناصر الدرس

أولاً: تجربة لتوضيح أثر الحرارة في حجم الغاز عند ثبوت ضغطه

ثانياً: معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت ضغطه وتعيينه عملياً

ثالثاً: الصفر المطلق (الصفر كلفن)

خامساً: أسئلة هامة جداً بنظام (الأوبن بوك)

رابعاً: (قانون شارل)

سادساً: أفكار المسائل

أولاً: تجربة لتوضيح أثر الحرارة في حجم الغاز عند ثبوت ضغطه

تجربة: إثبات أن الحجم المتساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير متساوية إذا رفعت درجة حرارتها نفس العدد من درجات الحرارة مع ثبوت ضغطها.



1 نأخذ دورقين متساويين في الحجم تماماً فوهة كل منهما مسدودة بسداد تنفذ منه أنبوية زجاجية مثنية على شكل زاوية قائمة بها خيط من الزيت طوله 2 cm أو 3 cm وليكن أحدهما مملوء بغاز ثاني أكسيد الكربون والآخر مملوء بغاز الأكسجين ثم نغمرهما في حوض به ماء كما هو موضح بالشكل.

نضيف إلى ماء الحوض قليلا من الماء الساخن فنلاحظ أن خيطي الزئبق يتحركان للخارج متساويين مما يدل على أن:
 «الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير متساوية إذا رفعت درجة حرارتها بنفس العدد من درجات الحرارة مع ثبوت ضغطها».
 وبالتالي يكون للغازات معدل تمدد حجمي ثابت.

معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت ضغطه (α_V)

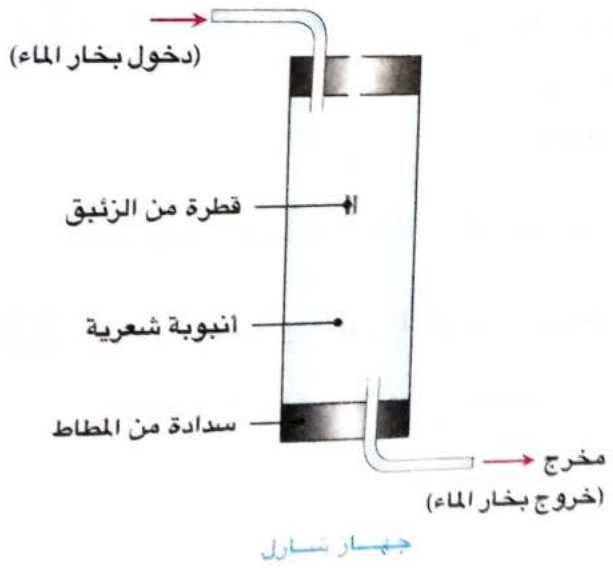
هو مقدار الزيادة في وحدة الحجم من حجم الغاز وهي في درجة 0°C إذا ارتفعت درجة ارتها واحد درجة سلفيوس مع بقاء ضغطها ثابت.

$$\alpha_V = \frac{\Delta V_{OL}}{(V_{OL})_{0C} \Delta t_c^0}$$

- () معامل التمدد الحجمي.
- (ΔV) الزيادة في حجم الغاز.
- (V_{OL}) حجم الغاز عند درجة صفر سلفيوس.
- () الفرق في درجات الحرارة.

من تعيين معامل التمدد الحجمي للغازات عمليا باستخدام الجهاز الآتي:

جهاز شارل



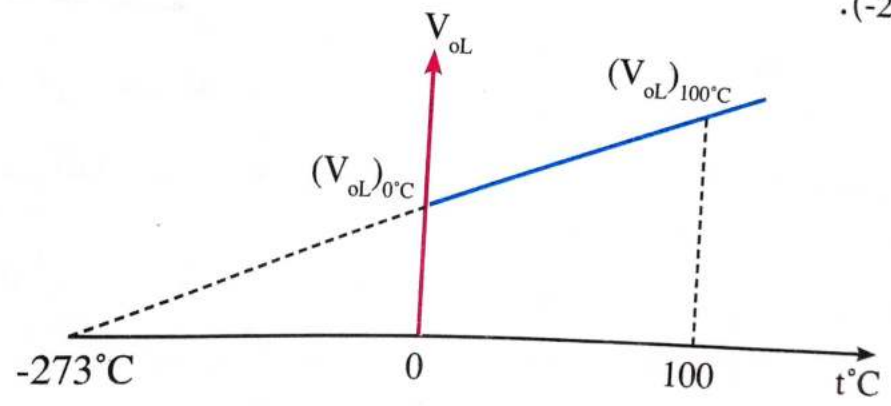
كوب من أنبوبة شعيرية من الزجاج طولها 1 mm وقطرها 1 mm والأنبوبة منتظمة المقطع تتخذ طول عمود الهواء بداخلها مقياسا عند درجات الحرارة المختلفة وبها قطرة زئبق تحبس كمية من الهواء داخل الأنبوبة مثبتة مع ترمومتر على مسطرة مدرجة بخلاف زجاجي.

* خطوات العمل:

1 يملأ الغلاف الزجاجي بجليد مجروش أخذ في الإنصهار ويترك فترة مناسبة حتى يبرد الهواء داخل الأنبوبة وتصل درجة حرارته إلى 0°C ويستدل على ذلك بثبوت قطرة الزئبق ثم نقيس طول عمود الهواء المحبوس الذي يتخذ مقياساً لحجمه $(V_{ol})_0$ نظراً لأن الأنبوبة منتظمة المقطع.

2 يفرغ الغلاف من الجليد والماء الناتج من الانصهار ثم يمرر بخار ماء من أعلى إلى أسفل مع الانتظار فترة مناسبة حتى يسخن الهواء داخل الأنبوبة وتصل درجة حرارته إلى 100°C ويستدل على ذلك بثبوت قطرة الزئبق، ثم نقيس طول عمود الهواء المحبوس والذي يتخذ مقياساً لحجم الهواء عند هذه الدرجة وليكن $(V_{ol})_{100^{\circ}\text{C}}$ وذلك لأن الأنبوبة منتظمة المقطع.

3 نرسم علاقة بيانية بين الحجم V_{ol} على المحور الرأسي ودرجة الحرارة $t^{\circ}\text{C}$ بالسيليزيوس على الأفقي فنحصل على خط مستقيم، وإذا مددنا هذا الخط فإنه يقطع المحور الأفقي عند قيمة (-273°C) .



4 نعين معامل التمدد الحجمي للهواء عند ثبوت ضغطه من العلاقة:

$$\alpha_v = \frac{(V_{ol})_{100^{\circ}\text{C}} - (V_{ol})_0}{(V_{ol})_0 \times 100^{\circ}\text{C}}$$

ولقد وجد عملياً أن معامل التمدد الحجمي للهواء $= \frac{1}{273}$ لكل درجة.

5 الحجم المتساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير متساوية تحت ضغط ثابت.

∴ معامل التمدد الحجمي لجميع الغازات تحت ضغط ثابت $= \frac{1}{273}$ لكل درجة.



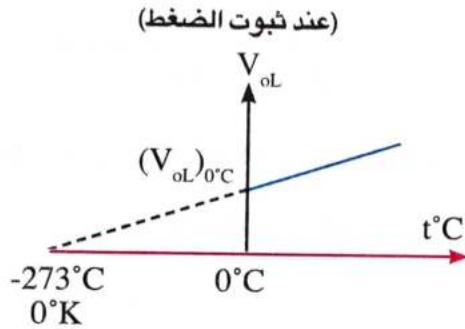
احتياطات الواجب مراعاتها عند تعيين معامل التمدد الحجمي لغاز:

لا بد أن تكون الأنبوبة منتظمة المقطع حتى يتخذ طول عمود الهواء بها مقياساً لحجم الهواء عند درجات الحرارة المختلفة.

لا بد أن ننتظر فترة مناسبة عند وضع الجليد المجروش أو عند إمرار بخار الماء الساخن حتى يسيل درجة حرارة الهواء إلى 0°C أو إلى 100°C .

يراعى أن يكون الهواء في جهاز شارل جافاً تماماً حتى لا يحدث تغير للضغط عند تغير درجة الحرارة لأن ضغط بخار الماء يتغير بتغير درجة الحرارة.

الصفر المطلق



استنتاج صفر كلفن من قانون شارل

استخدام جهاز شارل لقياس حجم الهواء المحبوس في درجات حرارة مختلفة يمكننا رسم علاقة بيانية بين الحجم على المحور الرأسي ودرجة الحرارة مقاسة على سلسليوس ممثلة على المحور الأفقي نحصل على خط مستقيم، نمد هذا الخط المستقيم على استقامته نجد أنه محور درجات الحرارة عند -273°C .

درجة صفر كلفن (الصفر المطلق):

درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز نظرياً عند ثبوت الضغط.

قانون شارل

ثبوت الضغط يزداد حجم كمية من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من حجمها الأصلي عند 0°C لكل درجة في درجة الحرارة مقداره درجة واحدة.

الصيغة الرياضية لقانون شارل:

$$\alpha_V = \frac{(V_t) - (V_o)}{(V_o) \Delta t}$$

$$(V_t) - (V_o) = \alpha_V (V_o) \Delta t$$

$$(V_t) = (V_o) + \alpha_V (V_o) \Delta t$$

$$(V_t) = (V_o)(1 + \alpha_V \Delta t)$$

مثال محلول

طبقا لقانون شارل
معيمة من غاز ودر

1

الحل

$$= \frac{T_1}{T_2}$$

مثال محلول

الشكل البياني
سيسيزيوس هو الش

1

الحل

من العلاقة: $(V_0) \Delta t$
العلاقة تكون علاقة

$$\begin{aligned} (V_1) &= (V_0)(1 + \alpha_v t_1) \rightarrow (1) \\ (V_2) &= (V_0)(1 + \alpha_v t_2) \rightarrow (2) \\ \frac{(V_1)}{(V_2)} &= \frac{(1 + \alpha_v t_1)}{(1 + \alpha_v t_2)} \rightarrow (3) \end{aligned}$$

$$\frac{(V_1)}{(V_2)} = \frac{(273 + t_1)}{(273 + t_2)}$$

قوانين الغازات
وبالتالي عند تسخين غاز جرتين مختلفتين يكون:

بقسمة (1) على (2):

بالضرب بسطاً ومقاماً في 273 مع مراعاة أن قيمة α_v تساوي:

$$T_R = t_c + 273$$

$$\frac{(V_1)}{(V_2)} = \frac{T_1}{T_2}$$

وبالتالي ينص قانون شارل على:

عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة الحرارة المطلقة.
(على تدرج كلفن).

استنتاج آخر لقانون شارل:

من تشابه المثلثين: ABC ، ADE

$$\frac{BC}{AC} = \frac{DE}{AE}$$

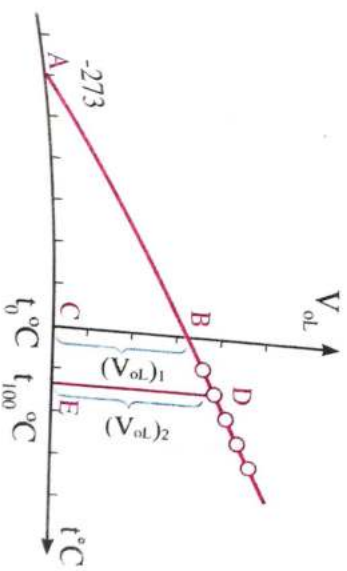
$$BC = (V_{ol})_1, DE = (V_{ol})_2$$

$$AC = T_1, AE = T_2$$

$$\frac{(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{(V_{ol})_2}{T_2}$$

$$\frac{(V_{ol})_2}{T_2} = \text{const}$$

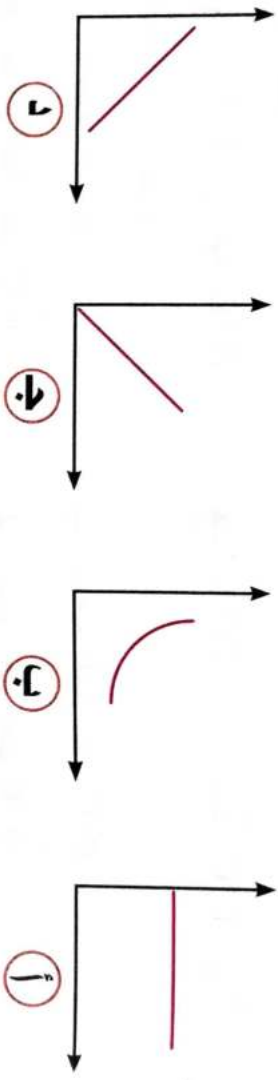
$$\frac{(V_1)}{(V_2)} = \frac{T_1}{T_2}$$





حل محلول ١

قانون شارل يشارل عند ثبوت ضغط الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج كلن هو الشكل



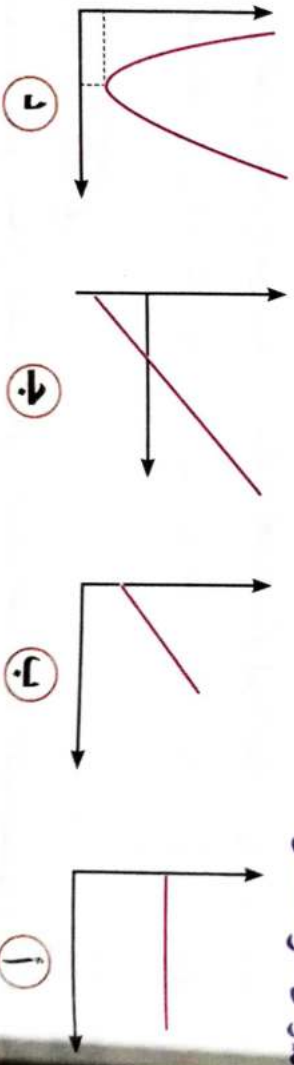
حل

العلاقة $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ تكون العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة الكيفية علاقة طردية.

فتكون الإجابة (ج)

حل محلول ٢

كل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج تيروس هو الشكل



حل

معادلة: $(V_T) = (V_0) + \alpha_V (V_0) \Delta t$

تكون علاقة خط مستقيم تقطع محور الصادات عند أي عند نقطة قيمتها موجبة.

فتكون الإجابة (ب)

أ

ب

الحل

مثال م

طبقا لقا

أ

ب

ج

د

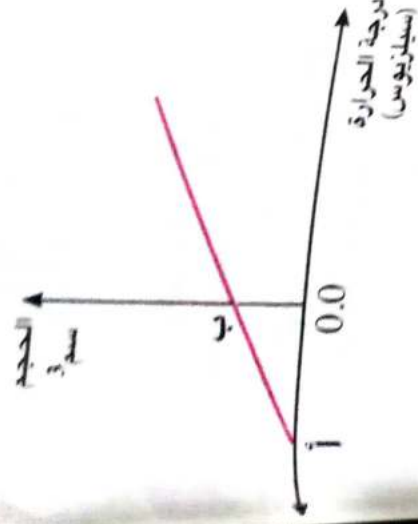
الحل

مثال محط

وحدة قياس

أ

الحل



0 °C د

-273 °C ب

273 °K ج

273 °C أ

0 °C عند ضغط الغاز ب

أ الصفر المطلق

0 °K عند حجم الغاز د

ج حجم الغاز عند 0 °C

$\propto_V (V_0)$ د

$\propto_V (V_0) \Delta t$ ب

V_0 ج

\propto_V أ

(3) ميل الخط المستقيم.....

(2) النقطة (ب) تمثل.....

(1) تكون قيمة النقطة (أ).....

الموضحة بالرسم:

مثال محلول 3

من تجربة عملية لدراسة تغير حجم كمية محبوسة من غاز بتغير درجة حرارته عند ثبوت الضغط باستخدام جهاز شارل أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:

الحل

النقطة (أ) يندم عندها نظريا حجم الغاز وبالتالي هي درجة الصفر المطلق التي تساوي -273°C .

$$(V_t) = (V_0) + \alpha_V (V_0) \Delta t$$

ومن العلاقة الآتية: نجد أن الجزء المقطوع من محور الصادات هو المقدار (V_0) . الميل هو المقدار $\alpha_V (V_0)$

الإجابة (ج، د)

مثال محلول 4

عند تحقيق قانون شارل عمليا فإن أي الكميات الفيزيائية الآتية قيمتها لن تتغير بالنسبة للغاز المحبوس.....

أ درجة الحرارة

ب كثافته

ج لا توجد معلومات كافية

د الإجابة (ج)

الحل

مثال محلول ٥

أي العلاقات الرياضية الآتية يعبر بصورة صحيحة عن قانون شارل.

ب $\frac{V_1}{V_2} = \frac{t_{1c}^0}{t_{2c}^0}$

أ $\frac{V_1}{T_2} = \frac{T_1}{V_2}$

د $\frac{\rho_2}{\rho_1} = \frac{T_1}{T_2}$

ج $\frac{\rho_1}{\rho_2} = \frac{T_1}{V_2}$



$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{m}{\rho_1} \times \frac{\rho_2}{m} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{\rho_2}{\rho_1} = \frac{T_1}{T_2}$$

فتكون الإجابة (د)

مثال محلول ٦

بقا لقانون شارل، يتناسب حجم كمية معينة من غاز

- أ عكسياً مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط
- ب عكسياً مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة
- ج طردياً مع درجة الحرارة عند تغير الضغط
- د طردياً مع درجة الحرارة المطلقة عند ثبوت الضغط

حل الإجابة (د)

مثال محلول ٧

لادة قياس معامل التمدد الحجمي

- أ كلفن
- ب سم
- ج كلفن^{-١}
- د ليس لها وحدة قياس



الإجابة (ج)

مثال محلول ٨

من الجدول الآتي تكون قيمة معامل التمدد الحجمي

$V_{\alpha} (cm^3)$	90	97	103	116	123
$t^{\circ}C$	0	20	40	80	100

- أ $\frac{11}{3000}$
 ب $\frac{110}{3000}$
 ج $\frac{1}{3000}$
 د $\frac{11}{2000}$

الحل

$$\alpha_v = \frac{(V_{100}) - (V_0)}{(V_0) \Delta t} = \frac{123 - 90}{90 \times 100} = \frac{11}{3000} k^{-1}$$

الإجابة (ب)

قانون شارل	حجم الاسطوانة	تحويلات درجة الحرارة
$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$	$\frac{\rho_2}{\rho_1} = \frac{T_1}{T_2}$	$V = Ah$ $T_K = t_c + 273$

مثال محلول ١

حجم غاز في درجة صفر سلسيزيوس $450 cm^3$ فما هو حجمه في درجة $91^{\circ}C$ بفرض أن ضغطه ثابت.

الحل

$$\frac{(V_{\alpha})_1}{T_1} = \frac{(V_{\alpha})_2}{T_2} \Rightarrow \frac{450}{273} = \frac{(V_{\alpha})_2}{(91+273)} \Rightarrow \therefore (V_{\alpha})_2 = 600 cm^3$$

مثال محلول ٢

نصف لتر غاز في $10^{\circ}C$ رفعت درجة حرارته وهو ثابت الضغط إلى $293^{\circ}C$. فأوجد حجمه.

الحل

$$\frac{(V_{\alpha})_1}{T_1} = \frac{(V_{\alpha})_2}{T_2} \Rightarrow \frac{0.5}{(10+273)} = \frac{(V_{\alpha})_2}{(293+273)} \Rightarrow \therefore (V_{\alpha})_2 = 1 L$$

مثال محلول ٣

كمية من غاز في درجة $17^{\circ}C$ رفعت درجة حرارتها بمقدار $100^{\circ}C$ مع بقاء ضغطها ثابت فزاد حجمها بمقدار $2.5 cm^3$. أوجد الحجم قبل التسخين.

الحل

$$\frac{(V_{\alpha})_1}{T_1} = \frac{(V_{\alpha})_2}{T_2} \Rightarrow \frac{(V_{\alpha})_1}{290} = \frac{(V_{\alpha})_1 + 2.5}{390}$$

$$\therefore 390(V_{\alpha})_1 - 290(V_{\alpha})_1 = 290 \times 2.5 \Rightarrow \therefore (V_{\alpha})_1 = \frac{290 \times 2.5}{100} = 7.25 cm^3$$

$$5V_1 = 4V_1 + 4\Delta V$$

$$V_1 = 4\Delta V$$

$$\frac{\Delta V}{V_1} = \frac{1}{4}$$

$$\frac{1}{4} \times 100 = 25\%$$

$$\frac{\Delta V}{V_1} = \frac{T_2 - T_1}{T_1} \times 100 = \frac{360 - 288}{288} \times 100 = 25\%$$

النسبة المئوية:

حل آخر:

معامل التمدد الحجمي

$$\alpha_V = \frac{(V_t) - (V_0)}{(V_0) \Delta t}$$

$$\frac{(V_1)}{(V_2)} = \frac{(1 + \alpha_V t_1)}{(1 + \alpha_V t_2)}$$

مثال محلولة

كمية من غاز تشغل حجما قدره 450 سم³ عند درجة حرارة صفر سليزيوس وعند درجة حرارة 9 درجة سليزيوس أصبح حجمه 600 سم³، احسب معامل التمدد الحجمي.

$$\alpha_V = \frac{(V_t) - (V_0)}{(V_0) \Delta t}$$

$$\alpha_V = \frac{600 - 450}{450 \times 91} = \frac{1}{273} K^{-1}$$



الحل

$$T_2 = 87 + 273 = 360^\circ K$$

$$T_1 = 15 + 273 = 288^\circ K$$

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{V_1}{V_1 + \Delta V} = \frac{T_1}{T_2} \rightarrow \frac{V_1}{V_1 + \Delta V} = \frac{288}{360} = \frac{4}{5}$$

مثال محلولة

ماء اسطوانتي الشكل له مكبس عديم الاحتكاك بحبس كمية من الهواء حجمها 1000 سم³ عند درجة حرارة صفر سليزيوس، وعندما سخن الإناء حتى أصبحت درجة حرارة الهواء 100 درجة سليزيوس، احسب المسافة التي يتحركها المكبس بحيث يظل ضغط الهواء ثابت علما بان مساحة مقطع الاسطوانة 68.315 cm².

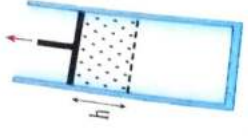
$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{1000}{V_2} = \frac{0 + 273}{100 + 273}$$

$$V_2 = 1366.3 \text{ cm}^3$$

$$V_2 = Ah \rightarrow h = \frac{1366.3}{68.315} = 20 \text{ cm}$$

الحل



2

حساب نسبة الزيادة في حجم الغاز

$$\frac{\Delta V}{V_1} = \frac{V_2 - V_1}{V_1} = \frac{T_2 - T_1}{T_1} \times 100\%$$

مثال محلولة

دورق به هواء سخن من 15°C إلى 87°C فكم تكون نسبة ما خرج منه من الهواء إلى ما كان موجودا به بفرض ثبوت الضغط.

الحل

مثال محلول 7

غاز حجمه 60 Cm^3 عند درجة 300°K وضغط واحد وضغط جوي بينما حجمه 36.4 Cm^3 عند غاز حجمه 60 Cm^3 عند درجة 300°K وضغط واحد وضغط جوي بينما حجمه 36.4 Cm^3 عند عند صفر درجة سلسيزيوس وضغطه 5.1 جوي . أوجد معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت الضغط.

الحل

* يجب إعادة ضغط الغاز في الحالة الثانية إلى 1 ضغط جوي مع بقاء درجة الحرارة صفر سلسيزيوس .

$$P_1(V_{oi})_1 = P_2(V_{oi})_2 \rightarrow$$

$$\therefore (V_{oi})_2 = 54.6 \text{ Cm}^3$$

$$\frac{(V_{oi})_1}{(V_{oi})_2} = \frac{1 + \alpha_v t_1}{1 + \alpha_v t_2} \rightarrow \frac{60}{54.6} = \frac{1 + \alpha_v \times 27}{1 + \alpha_v \times 0}$$

$$\therefore \alpha_v = \frac{1}{273} \text{ } ^\circ \text{K}^{-1}$$

الدر
الشار

عناصر الدر

أولاً: تجربة ل
ثانياً: معامل
ثالثاً: الصفر
رابعاً: قانون

أولاً

تجربة

تجربة للثبات أ
الفقدان إذا رفع

تأخذ لوزق

A, B

كالمبيد

مناسبة من

مستوى أفقي

في اللوزق مس

فالتكن C



قانون الضغط (جهاز جوليا)

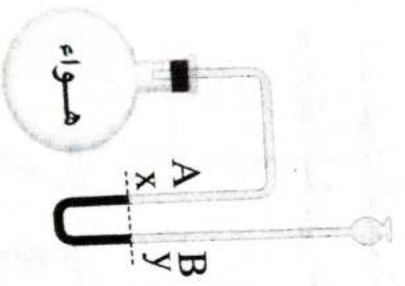
صير الدرس

- تجربة لتوضيح أثر الحرارة في ضغط الغاز عند ثبوت حجمه
- معامل زيادة الضغط عند ثبوت حجمه وتعيينه عمليا
- المصفر المطلق (الصفر كلفن)
- قانون جوليا
- خامساً: أفكار المسائل

تجربة لتوضيح أثر الحرارة في ضغط الغاز عند ثبوت حجمه

الاثبات أنه عند ثبوت الحجم تزداد الضغط المتساوية للغازات المختلفة بنفس
 ار إذا رفعت درجة حرارتها بنفس درجات الحرارة

خذ دورق زجاجي مسدود بسدادة تتفد منها أنبوبة ذات شعبتين
 كالهيئة في الشكل فنلاحظ أن الأنبوبة تحتوي على كمية
 معينة من الرزنيق يستقر سطحه في الشعبتين A ، B في
 مستوى أفقي واحد عند X ، Y لآن يكون ضغط الهواء المحبوس
 في الدورق مساويا للضغط الجوي P_h ثم نعين درجة حرارة الهواء
 عند t₁°C . كما في الشكل (أ)



(أ)



معامل زيادة الضغط عند ثبوت حجمه وتعيينه عمليا (β_p)

هو مقدار الزيادة في وحدة الضغوط المقاسة عند درجة 0°C إذا رفعت درجة حرارتها درجة واحدة عند ثبوت الحجم.

وهو **وحدة عمليا أن:**

لزيادة في ضغط الغاز تتناسب طردياً مع الضغط الأصلي المقاس عند درجة 0°C (P_{0C}) وكذلك مع مقدار الارتفاع في درجة حرارته $\Delta t^\circ\text{C}$.

$$\Delta P \propto (P_0)_{0C}^0 \rightarrow (1)$$

$$\Delta P \propto (\Delta t)_{0C}^0 \rightarrow (2)$$

$$\Delta P \propto (P_0)_{0C}^0 (\Delta t)_{0C}^0 \rightarrow (3)$$

$$\Delta P = \beta_p (P_0)_{0C}^0 (\Delta t)_{0C}^0$$

$$\beta_p = \frac{\Delta P}{(P)_{0C}^0 \Delta t_{0C}^0}$$

من (1) و (2)

حيث: (β_p) معامل زيادة الضغط.

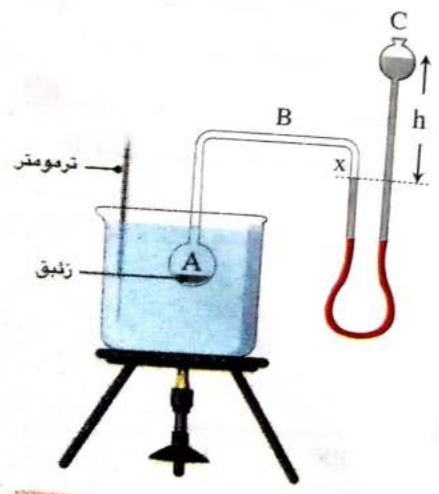
(ΔP) الزيادة في ضغط الغاز.

($(P)_{0C}^0$) ضغط الغاز عند درجة صفر سلسيزيوس.

(Δt_{0C}^0) الفرق في درجات الحرارة.

يمكن تعيين معامل زيادة الضغط للغازات عمليا باستخدام الجهاز الآتي:

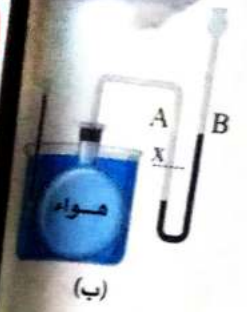
تركيب جهاز جولبي



1 - مستودع كروي A من الزجاج الرقيق يتصل بأنبوبة شعيرية B مثنية على شكل زاويتين قائمتين.

2 - تتصل الأنبوبة الشعيرية B بأنبوبة أكثر اتساعاً C عن طريق أنبوبة من المطاط.

3 - الجهاز مثبت على قائم رأسياً يرتكز على قاعدة أفقية مزودة بثلاث مسامير محواه لجعل القائم رأسياً تماماً، والأنبوبة C قابلة للحركة إلى أعلى أو أسفل على طول القائم الرأسي وتوجد مسطرة مدرجة مثبتة على القائم الرأسي.



1 - يغير الدورق في حوض به ماء دافئ درجة حرارته $t_1^\circ\text{C}$ فنلاحظ أن سطح الزئبق يبدأ في الانخفاض في الشعبة A بينما يرتفع في الشعبة B، كما في الشكل (ب).

2 - نصب زئبق في القمع حتى يعود سطح الزئبق في الشعبة A إلى العلامة X حتى يتساوى حجم الهواء المحبوس في الدورق وهو في $t_1^\circ\text{C}$ مع حجمه وهو في $t_2^\circ\text{C}$ ، كما في الشكل (ج).

3 - نلاحظ أن سطح الزئبق في الشعبة B يعلو عن سطحه في A بمقدار معين وليكن h cm مما يدل على أن ضغط الهواء المحبوس قد ازداد نتيجة لارتفاع درجة الحرارة من $t_1^\circ\text{C}$ إلى $t_2^\circ\text{C}$ بمقدار يساوي h cmHg.

4 - وإذا أجرينا التجربة السابقة عدة مرات مع ملء الدورق بغاز مختلف في كل مرة وتم تعيين مقدار الزيادة في ضغط الغاز مع ثبوت حجمه بارتفاع درجة الحرارة لنفس المقدار.

فإننا نتبين ما يلي:

1 - عند ثبوت حجم الغاز يزداد ضغطه بارتفاع درجة الحرارة

2 - عند ثبوت الحجم تزداد الضغوط المتساوية للغازات المختلفة بنفس المقدار إذا ارتفعت لدرجة حرارتها بمقادير متساوية

٩ نعين معاد

ولقد وجد
الحرارة

* الاحتياطات

- 1- يوضع في
- 2- يجب أن يغمر
- 3- نحرك الفرع
الزئبق إلى

ثالثاً
الصفحة

بأستخدام
في درجات حر
الضغط ممثلاً عل
على تدريج سلزيوس
خط مستقيم، نم
يقطع محور الدر

* تعريف درجة حر

هي درجة الحرارة

الرابعة
قانون

الدرجة الحرارة
التي تتغير فيها
الحجم
الحرارة
التي تتغير فيها

قوانين الغازات
2 الفصل

* خطوات العمل:

١ نعين الضغط الجوي وقت التجربة باستخدام البارومتر
٢ ندخل في المستودع A سبغ ($\frac{1}{7}$) حجمه زئبق حتى تعادل الزيادة في حجم المستودع أثناء
التسخين، وبذلك يظل حجم الجزء المتبقي منه ثابتاً في جميع درجات الحرارة [أي نجعل حجم
الغاز في المستودع ثابت في جميع درجات الحرارة] حيث أن معامل التمدد الحجمي للزئبق
سبع أمثال معامل التمدد الحجمي للزجاج.

٣ نغمر المستودع A في كأس به ماء ثم نصب زئبق في الفرع الخالص C حتى يرتفع سطحه
في الفرع الآخر إلى علامة معينة X.

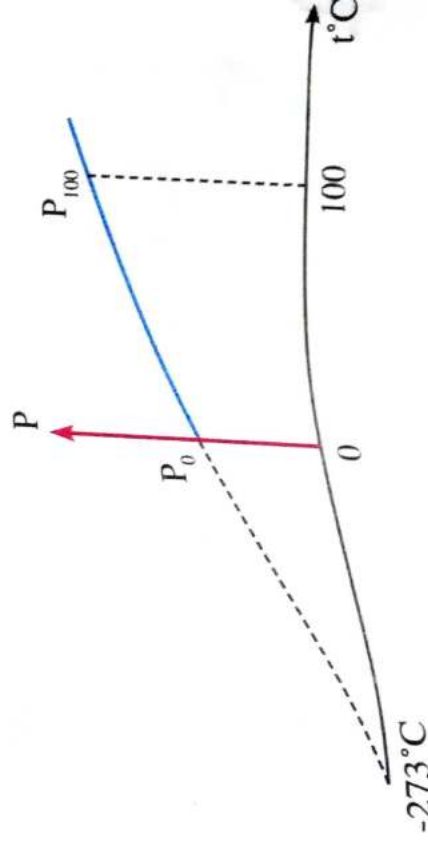
٤ ننسخن الماء في الكأس حتى يغطي وينتظر مدة مناسبة حتى تثبت درجة الحرارة ويقتد
إنخفاض سطح الزئبق في الفرع المتصل بالمستودع.

٥ نحرك الفرع الخالص C إلى أعلى حتى يرتفع سطح الزئبق في الفرع الآخر إلى نفس
العلامة X، ثم نقيس الفرق في الارتفاع بين سطحي الزئبق في الفرعين وليكن h_1 ومن ذلك
نحدد ضغط الهواء المحبوس وليكن $P_{100} = P_a + h_1$.

٦ نحرك الفرع الخالص C إلى أسفل ثم نوقف التسخين ونترك المستودع لتتخفض درج
حرارته إلى 90°C ثم نحرك الفرع C إلى أعلى حتى يرتفع سطح الزئبق في الفرع المتصل
بالمستودع إلى العلامة X ثم نعين درجة الحرارة وكذلك نقيس فرق الارتفاع h_2 ونعين ضفه
الهواء المحبوس عند 90°C وليكن: $P_{90} = P_a + h_2$.

٧ نكرر العمل السابق عدة مرات عند درجات حرارة مختلفة وفي كل مرة نوجد ضغط الهواء
المحبوس بنفس الكيفية السابقة.

٨ نرسم علاقة بيانية بين درجات الحرارة ممثلة على المحور الأفقي والضغط ممثلاً على المحور
الرأسي، فتكون خط مستقيم.



-273°C

الدرس الثالث: قانون الضغط (جهاز جولي)

$$\beta_p = \frac{P_{100^\circ\text{C}} - P_{0^\circ\text{C}}}{P_{0^\circ\text{C}} \times 100}$$

نعين معامل زيادة ضغط الغاز عند ثبوت الحجم من العلاقة: لكل ارتفاع في درجة ولقد وجد عمليا أن معامل زيادة ضغط الهواء عند ثبوت حجمه = $\frac{1}{273}$ الحرارة مقداره درجة واحدة.

تنبؤات الواجب مراعاتها عند استخدام جهاز جولي:

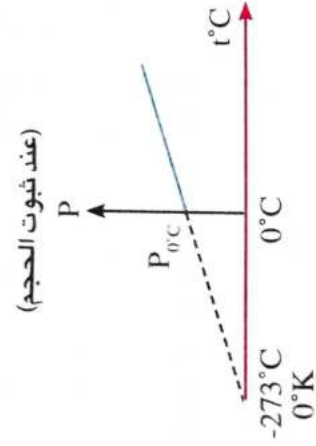
يوضع في المستودع $\frac{1}{7}$ حجمه زئبق.

يجب أن يغمر المستودع A تمامًا في الماء.

حرك الفرع C إلى أسفل قبل رفع اللهب (أي عند تبريد الهواء داخل المستودع) حتى لا يندفع زئبق إلى المستودع A.

الصفير المطلق

استخدام جهاز جولي لقياس ضغط الهواء المحبوس درجات حرارة مختلفة يمكننا رسم علاقة بيانية بين P ممتلا على المحور الرأسي، ودرجة الحرارة مقاسة بدرجة سيلزيوس ممثلة على المحور الأفقي نحصل على مستقيم، نمد هذا الخط المستقيم على استقامته نجد أنه محور الدرجات عند -273°C .



استنتاج صفير كلفن من تجربة جول

ف درجة صفر كلفن (الصفير المطلق):

درجة الصارية التي ينعدم عندها ضغط الغاز نظريا عند ثبوت الحجم.

قانون الضغط

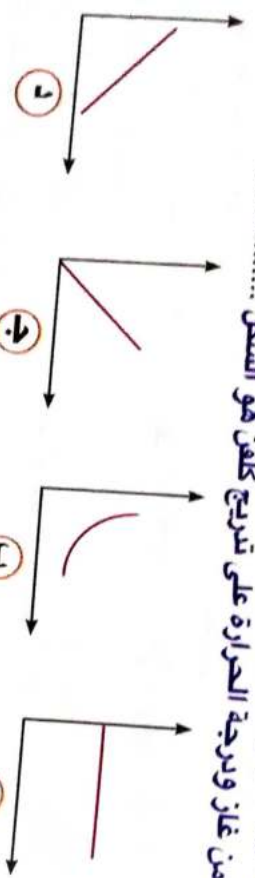
ثبوت الحجم يزداد كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من ضغطه في 0°C لكل ارتفاع درجة الحرارة مقداره درجة واحدة.

الرياضية لقانون الضغط:

$$\beta_p = \frac{(P_t) - (P_0)}{(P_0) \Delta t}$$



مثال محلولة 1
طبقاً لقانون جولي عند ثبوت حجم الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن ضغط كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج كلفن هو الشكل

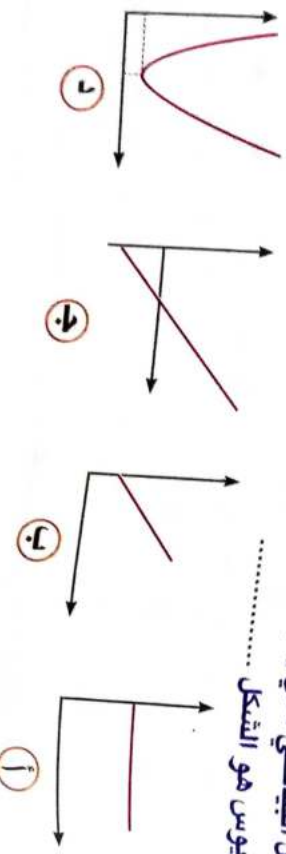


الحل
العلاقة $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ تكون العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة الكافينية علاقة طردية.

فتكون الإجابة (ج)

مثال محلولة 2

الشكل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج سيلزيوس هو الشكل



الحل
من العلاقة: $(V_2) = (P_0) + \beta_P(P_0) \Delta t$

فتكون الإجابة (ب)

$$P_2 - (P_0) = \beta_P(P_0) \Delta t$$
$$P_2 = (P_0) + \beta_P(P_0) \Delta t$$
$$P_2 = (P_0)(1 + \beta_P \Delta t)$$

(1) $P_1 = (P_0)(1 + \beta_P t_1)$
(2) $P_2 = (P_0)(1 + \beta_P t_2)$

(3) $\frac{P_1}{P_2} = \frac{(1 + \beta_P t_1)}{(1 + \beta_P t_2)}$

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{(273 + t_1)}{(273 + t_2)}$$

بقسمة (1) على (2)
بالضرب بسطاً ومقاماً في 273 مع مراعاة أن قيمة β_P تساوي $\frac{1}{273}$

ومن المعروف أن $T_K = t_c + 273$

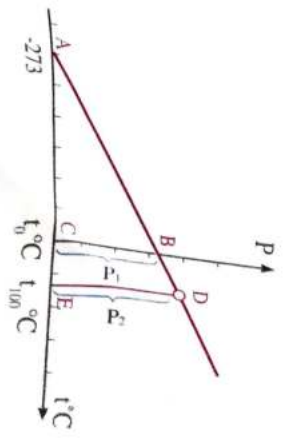
فيكون: $\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$

وبالتالي ينص قانون شارل على:
عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غازاتسا طردياً مع درجة الحرارة المطلقة (على تدرج كلفن).

استنتاج آخر لقانون الضغط:

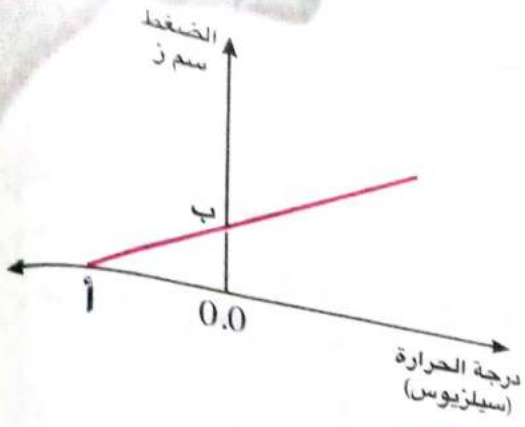
من تشابه المثلثين: ADE, ABC

$$\frac{BC}{AC} = \frac{DE}{AE}$$
$$BC = P_1, DE = P_2$$
$$AC = T_1, AE = T_2$$
$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$
$$\frac{P}{T} = \text{const}$$



مثال محلول ٣

من تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كمية محبوسة من غاز بتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي امكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:



- (١) تكون قيمة النقطة (أ)
 (أ) 273 °C (ب) 273 °K
 (٢) النقطة (ب) تمثل
 (أ) الصفر المطلق (ب) 0 °C
 (ج) حجم الغاز عند 0 °C
 (٣) ميل الخط المستقيم
 (أ) β_P (ب) P_0

- (أ) 0 °C (ب) -273 °C
 (ج) ضغط الغاز عند 0 °C (د) حجم الغاز عند 0 °K
 (أ) $\beta_P(P_0)$ (ب) $\beta_P(P_0) \Delta t$
 (ج) $\beta_P(P_0)$ (د) $\beta_P(P_0) \Delta t$

الحل

ينعدم ضغط الغاز نظريا عند درجة الصفر المطلق والتي تساوي -273 °C. ومن العلاقة الآتية:

$$(V_t) = (P_0) + \beta_P(P_0) \Delta t$$

نجد أن الجزء المقطوع من محور الصادات هو المقدار (P_0) .
 الميل هو المقدار $\beta_P(P_0)$

الإجابة (ج ، ب ، د)

مثال محلول ٤

عند تحقيق قانون الضغط عمليا فإن أي الكميات الفيزيائية الآتية قيمتها لن تتغير بالنسبة للغاز المحبوس

- (أ) حجم الغاز (ب) كثافته
 (ج) كتلته (د) جميع ما سبق

الحل

الإجابة (د)



مثال محلول ٥

طبقاً لقانون الضغط، يتناسب ضغط كمية معينة من غاز

- أ) عكسياً مع درجة الحرارة عند ثبوت الحجم
- ب) عكسياً مع حجمه عند ثبوت درجة الحرارة
- ج) طردياً مع درجة الحرارة عند تغير حجم
- د) طردياً مع درجة الحرارة المطلقة عند ثبوت الحجم

الإجابة (د)



الحل

مثال محلول ٦

وحدة قياس معامل زيادة الضغط

- أ) كلفن
- ب) سم³
- ج) كلفن⁻¹
- د) ليس لها وحدة قياس

الإجابة (ج)



الحل

مثال محلول ٧

الجدول الآتي تكون قيمة معامل زيادة الضغط K⁻¹

P (cm Hg)	90	97	103	116	123
t°C	0	20	40	80	100

$$\frac{1}{3000} \quad \text{د}$$

$$\frac{11}{2000} \quad \text{ج}$$

$$\frac{110}{3000} \quad \text{ب}$$

$$\frac{11}{3000} \quad \text{أ}$$



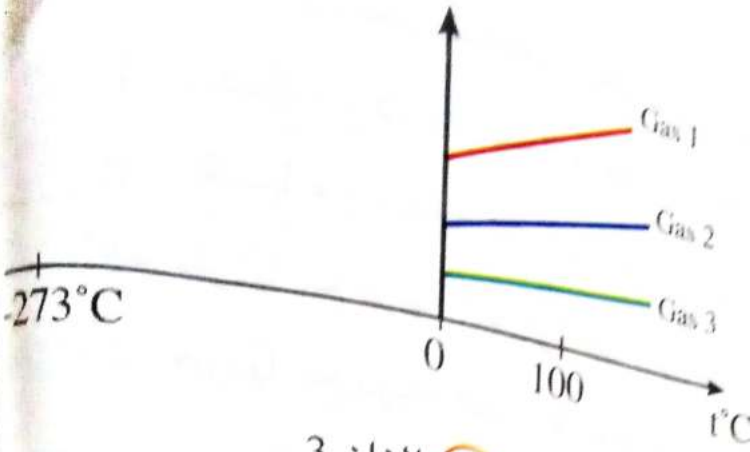
الحل

$$\alpha_V = \frac{(V_{100}) - (V_0)}{(V_0) \Delta t} = \frac{123 - 90}{90 \times 100} = \frac{11}{3000} k^{-1}$$

الإجابة (أ)

مثال محلول 8

في تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كميات محبوسة من غازات بتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم: أي الغازات الثلاثة يندمج ضغطه عند درجة -273°C .



ج) الغاز 3

ب) الغاز 2

أ) الغاز 1

د) جميع الغازات تنعدم قيم ضغطهم عند درجة -273°C

درجة الصفر كلفن (-273°C) درجة ينعدم عندها ضغط الغاز نظريا عند ثبوت الحجم وبالتالي إذا تم مد الخطوط المستقيمة المعبرة عن الغازات الثلاثة نجد أنهم يتقابلوا عند هذه الدرجة.

الحل

فتكون الإجابة (د)

مثال محلول 9

إذا وضع في مستودع جهاز جولي $\frac{1}{7}$ حجمه فإن حجم الغاز المحبوس أثناء التسخين.

ب) يقل

أ) يزداد

د) لا توجد معلومات كافية

ج) لا يتغير



الحل

تمدد الزئبق 7 أمثال تمدد الزجاج وبالتالي التمدد الحادث في الزجاج يقابله نفس التمدد للزئبق فيظل حجم الهواء ثابت.

فتكون الإجابة (ج)

مثال محلول 10

إذا وضع في مستودع جهاز جولي $\frac{1}{4}$ حجمه زئبق بدلا من $\frac{1}{7}$ حجمه فإن حجم الغاز المحبوس أثناء التسخين.

ب) يقل

أ) يزداد

ج) لا يتغير

الإجابة (ب)

الحل

د) لا توجد معلومات كافية



أفكار المسائل

قانون الضغط

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

مثال محلولة (١)

إناء مقفل به هواء في درجة 0°C بُرد إلى (-91°C) فصار الضغط به 40 Cm Hg فكم يكون ضغط الهواء عند 0°C .



الحل

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \implies \therefore \frac{P_1}{(0+273)} = \frac{40}{(-91+273)} \implies \therefore P_1 = 60 \text{ Cm.Hg}$$

مثال محلولة (٢)

غاز ضغطه P عند 10°C كم تكون درجة الحرارة التي يتضاعف عندها الضغط إذا تم تسخين الغاز تحت حجم ثابت.



الحل

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2} \implies \therefore \frac{P_1}{2P_1} = \frac{10+273}{T_2} \implies \therefore T_2 = 566^\circ\text{K}$$

$$\therefore t_2 = T_2 - 273 = 293^\circ\text{C}$$

مثال محلولة (٣)

وصل مانومتر بمستودع للغاز عند أسفل جبل حيث درجة الحرارة 27°C والضغط 75 cmHg فكان سطحا الزئبق في فرعي المانومتر في مستوى أفقي واحد وعندما سجد به شخص إلى قمة الجبل حيث درجة الحرارة 3°C لم يحدث تغير لسطحي الزئبق في المانومتر. احسب ارتفاع الجبل علماً بأن كثافة الزئبق 13600 Kg/m^3 وكثافة الهواء 1.02 kg/m^3 .

الحل

$$\therefore \frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2} \Rightarrow \therefore \frac{75}{P_2} = \frac{300}{276} \therefore P_2 = 69 \text{ cmHg},$$

$$\therefore \Delta P = P_1 - P_2, \therefore \Delta P = 75 - 69 = 6 \text{ cmHg}$$

$$\therefore \rho_1 g h_1 = \rho_2 g h_2, \text{ (زئبق) (هواء)}$$

$$\therefore h_2 = \frac{136 \times 6}{1.02} = 800 \text{ m}$$

$$\therefore 13600 \times 6 \times 10^{-2} = 1.02 \times h_2$$

مثال محلول 4

غمر مستودع جهاز جوللي في سائل عند صفر سيليزيوس فكان سطح الزئبق في الفرع المتصل بالمستودع أعلى منه في الفرع الخالص بمقدار 10 سم، ولما سخن السائل إلى 63 سيليزيوس صار سطح الزئبق في الفرع الخالص أكبر منه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 5 سم، ولما وصل السائل إلى درجة الغليان زاد هذا الإرتفاع إلى 13.8 سم. احسب درجة غليان السائل علما بأن حجم الهواء ثابت بالمستودع أثناء التجربة.

الحل

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{P_a - 10}{P_a + 5} = \frac{0 + 273}{63 + 273}$$

$$P_a = 75 \text{ cm Hg}$$

عند درجة الغليان:

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

$$\frac{75 - 10}{75 + 13.8} = \frac{0 + 273}{t + 273}$$

$$t = 100^\circ \text{C}$$

مثال محلول

إناء يحتوي على غاز المئوية للتغير في

الحل

$$T_2 - T_1 = 2.5T_1 - T_1$$

النسبة المئوية للتغير

معامل زيب

مثال محلول

إناء ثابت الحجم بينما ضغطه عند

الحل



حساب النسبة المئوية للتغير في درجة الحرارة

$$\frac{\Delta T}{T_1} \times 100 = \frac{T_2 - T_1}{T_1}$$

مثال محلول ٥

إناء يحتوي على غاز ضغطه 100 سم ز فإذا زاد الضغط إلى 250 سم ز. فأوجد النسبة المئوية للتغير في درجة الحرارة بفرض ثبوت الحجم.



$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \implies \frac{100}{T_1} = \frac{250}{T_2} \implies \therefore T_2 = 2.5T_1 \implies \therefore \Delta T = T_2 - T_1 = 2.5T_1 - T_1$$

$$\therefore \Delta T = 1.5T_1$$

$$\frac{\Delta T}{T_1} \times 100 = \frac{1.5T_1}{T_1} \times 100 = 150\%$$

النسبة المئوية للتغير في درجة الحرارة =

معامل زيادة الضغط

$$\beta_p = \frac{(P_t) - (P_o)}{(P_o) \Delta t} = \frac{(P_{100}) - (P_o)}{(P_o) \times 100}$$

$$\frac{(P_1)}{(P_2)} = \frac{(1 + \beta_p t_1)}{(1 + \beta_p t_2)}$$

مثال محلول ٦

إناء ثابت الحجم به كمية من غاز، وكان ضغط الغاز 72 سم زئبق عند درجة حرارة 280 كلفن بينما ضغطه عند درجة حرارة 360 كلفن 92.57 سم زئبق، احسب معامل زيادة ضغط الغاز.



$$t_1 = 280 - 273 = 7^{\circ}_c$$

$$t_2 = 360 - 273 = 87^{\circ}_c$$

$$\frac{(P_1)}{(P_2)} = \frac{(1 + \beta_P t_1)}{(1 + \beta_P t_2)}$$

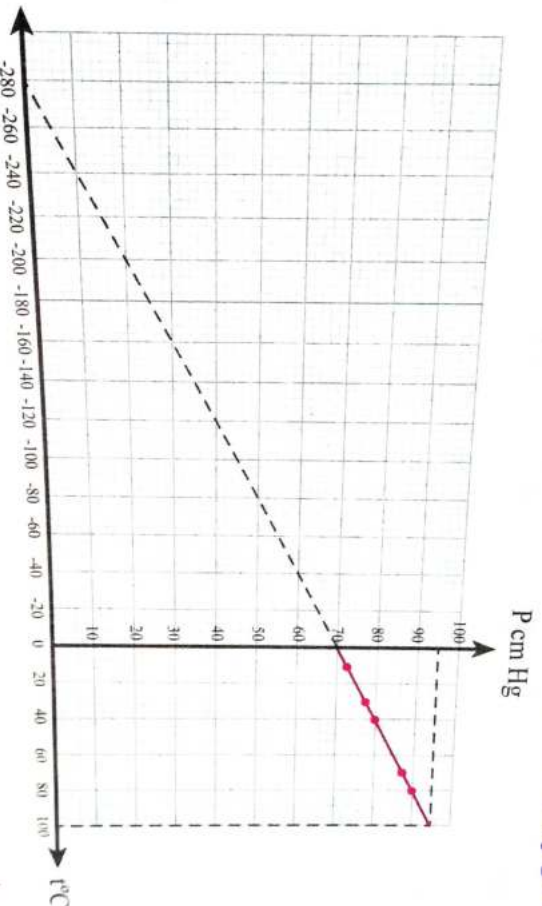
(72)

$$\frac{(92.57)}{(72)} = \frac{(1 + \beta_P \times 7)}{(1 + \beta_P \times 87)}$$

$$\beta_P = \frac{1}{273} k^{-1}$$

٧ مثال محلول

من تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كمية محبوسة من غاز بتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم. احسب معامل زيادة ضغط الغاز.



الحل

$$\beta_P = \frac{(P_{100}) - (P_0)}{(P_0) \times \Delta t}$$

$$\beta_P = \frac{95 - 70}{70 \times 100} = \frac{1}{280} k^{-1}$$



الدرس الرابع

القانون العام للغازات

عناصر الدرس

وشر: استنتاج القانون العام للغازات
أياً: معدل الضغط ودرجة الحرارة
نشا: أفكار المسائل

استنتاج القانون العام للغازات

من قانون بويل $V_{oi} \propto \frac{1}{P}$

من قانون شارل $V_{oi} \propto T$

$$\therefore (V_{oi}) \propto \frac{T}{P} \quad \Rightarrow \quad \therefore (V_{oi}) = \text{const} \times \frac{T}{P} \quad \Rightarrow \quad \therefore \frac{P(V_{oi})}{T} = \text{const}$$

$$\therefore \frac{P_1(V_{oi})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{oi})_2}{T_2}$$

القانون العام للغازات

عمل ضرب حجم مقدار معين من غازي ضغطه مقسوما على درجة حرارته على تدرج كلفن
سوى مقدار ثابت.

معدل الضغط ودرجة الحرارة (STP)

$$P = 76 \text{ cmHg} = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

$$T = 273^\circ\text{K} = 0^\circ\text{C}$$

معدل وجود الغاز في ظروف معينة للضغط ودرجة الحرارة.

أفكار المسائل

ثالثاً

1

القانون

$$\frac{P_1(V_{oi})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{oi})_2}{T_2}$$

1. القانون العام للغازات

$$\frac{P_1 m}{T_1 \rho_1} = \frac{P_2 m}{T_2 \rho_2}$$

2. القانون العام بدلالة الكثافة ودرجة

$$\frac{P_1}{T_1 \rho_1} = \frac{P_2}{T_2 \rho_2}$$

الحرارة عند ثبوت كتلة الغاز (عدم حدوث تسرب للغاز)

$$\frac{P_1}{mT_1} = \frac{P_2}{mT_2}$$

3. عند حدوث تسريب للغاز

$$P = 76 \text{ cmHg} = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

4. معدل الضغط ودرجة الحرارة

$$T = 273^\circ\text{K} = 0^\circ\text{C}$$

(STP)

$$\frac{P(V_{oi})}{T} \text{ خليط} = \frac{P_1(V_{oi})_1}{T_1} + \frac{P_2(V_{oi})_2}{T_2}$$

1. خلط عدة غازات

مثال محلول 1

كمية من غاز الأكسجين تشغل عند درجة 90°C وتحت ضغط 84 سسم زيتيق حجماً قدره 750 Cm^3 فكم يكون حجمها في معدل الضغط ودرجة الحرارة (S.T.P).



الحل

$$\frac{P(V_{oi})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{oi})_2}{T_2} \quad \Rightarrow \quad \frac{84 \times 750}{90 + 273} = \frac{76 \times (V_{oi})_2}{273} \quad \Rightarrow \quad \therefore (V_{oi})_2 = 623.4 \text{ Cm}^3$$

مثال محلول (٢)

قاعة من الهواء على عمق 10.13 m تحت سطح ماء عذب حجمها 28 cm^3 احسب حجمها قبل أن تصل سطح الماء مباشرة بفرض أن درجة حرارة الماء عند العمق المشار إليه هي 7°C ودرجة الحرارة عند السطح 27°C علما بأن عجلة الجاذبية 10 m s^{-2} والضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N / m}^2$ وكثافة الماء تساوي 1000 Kg / m^3 .



الحل

ضغط الغاز عند العمق:

$$P_1 = P_a + h\rho g = 1.013 \times 10^5 + 10.13 \times 1000 \times 10 = 2.026 \times 10^5 \text{ Pascal}$$

$$\frac{P_1(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{ol})_2}{T_2} \implies \therefore \frac{2.026 \times 10^5 \times 28}{(7+273)} = \frac{1.013 \times 10^5 \times (V_{ol})_2}{(27+273)}$$

$$\therefore (V_{ol})_2 = 60 \text{ Cm}^3$$

مثال محلول (٣)

احسب كتلة كمية من غاز الهيدروجين حجمها 82.6 سم^3 جمعت بطريقة كهربائية تحت ضغط 640 مم زئبق . في درجة 25° إذا كانت كثافة الغاز في (م ض د) هي 0.09 كجم/م^3 .



الحل

نحسب أولا حجم الغاز في (م ض د) ثم نحسب كتلته:

$$\frac{P_1(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{ol})_2}{T_2} \implies \therefore \frac{640 \times 82.6}{298} = \frac{760 \times (V_{ol})_2}{273}$$

$$(V_{ol})_2 = 63.7225 \text{ Cm}^3 \implies \therefore m = (V_{ol})_2 \times \rho = 63.9225 \times 10^{-6} \times 0.09$$

$$\therefore m = 5.7 \times 10^{-6} \text{ Kg}$$

مثال محلول ٤

انتفاخان أ، ب حجمهما 600 سم³ على الترتيب ويتصلان بأنبوبة شمعية قصيرة الطول وأحكام الاتصال باحتواء هواء جاف ضغطه 76 سم زئبق عند 27°C احسب ضغط الهواء المحبوس عندما تزداد درجة حرارة الانتفاخ الأكبر بمقدار 100°C بينما تظل درجة حرارة الانتفاخ الأصغر عند 27°C.



الحل

$$\frac{P_1(V_{ol})_1}{T_1} + \frac{P_2(V_{ol})_2}{T_2} = \frac{P_3(V_{ol})_3}{T_3} + \frac{P_4(V_{ol})_4}{T_4}$$

$$\frac{76 \times 300}{300} + \frac{76 \times 600}{300} = \frac{P \times 300}{300} + \frac{P \times 600}{400} \implies \therefore 76 + 152 = P + 1.5P$$

$$\therefore P = \frac{76 + 152}{2.5} = 91.2 \text{ Cm.Hg}$$

مثال محلول ٥

إذا كانت كثافة الهواء في 0°C وتحت ضغط 75 cmHg هي 1.293 kg/m³ فأوجد كثافته في 30°C وتحت ضغط 77 cmHg.



الحل

$$\therefore \frac{P_1}{\rho_1 T_1} = \frac{P_2}{\rho_2 T_2} \implies \therefore \frac{75}{1.2 \times 273} = \frac{77}{\rho_2 \times 300} \implies \therefore \rho_2 = 1.12 \text{ kg/m}^3$$

ثانياً

جزء التدريبات والاختبارات

ويشمل

- ١- كم كبير من التدريبات على دروس كل فصل
- ٢- أسئلة مقالية على كل درس أو فصل
- ٣- اختبارات على الفصول
- ٤- اختبارات على المنهج بالكامل

الموائع الساكنة

تستخدم الثوابت الآتية عند الحاجة إليها

$$\rho_{\text{الماء}} = 1000 \text{ Kg/m}^3, \rho_{\text{Hg}} = 13600 \text{ Kg/m}^3$$

$$P_0 = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2, g = 9.8 \text{ m/s}^2$$

الكثافة

١- تشتمل الموائع على المواد

- Ⓐ الغازية فقط
Ⓑ السائلة والغازية معا

- Ⓐ السائلة فقط
Ⓑ الجامدة فقط

٢- أي العبارات التالية خاطئة

- Ⓐ الغازات تشغل العيزر الي توجد فيه
Ⓑ السوائل غير قابلة للإنضغاط
Ⓒ السوائل لها شكل مصدد مثل المواد الصلبة
Ⓓ قوي التجاذب بين جزيئات الغاز ضعيفة جدا وبالتالي تكون قابلة للإنضغاط

٣- ثاني أكسيد الكربون له:

- Ⓐ شكل ثابت وحجم متغير
Ⓑ شكل وحجم متغير
Ⓒ شكل متغير وحجم ثابت
Ⓓ شكل وحجم ثابت

٤- الماء له:

- Ⓐ شكل متغير وحجم ثابت
Ⓑ شكل وحجم ثابت
Ⓒ شكل ثابت وحجم متغير
Ⓓ شكل وحجم متغير

٥- أراد عمر أن يقيس كثافة مادة ، ما الكميات التي يجب أن يقيسها عمر

الكتلة	الوزن	Ⓐ
الكتلة	الحجم	Ⓑ
الحجم	درجة الحرارة	Ⓒ
الوزن	درجة الحرارة	Ⓓ

Ⓐ kg/m^3
Ⓑ J/m^2

Ⓐ J/m^3
Ⓑ kg/m^2

بالنسبة للكثافة

١- اذا زادت درجة حرارة المادة لا تتغير قيمة الكثافة

٢- اذا قلت كتلة المادة عند ثبوت الحجم تزداد الكثافة

٣- صفه مميزة للماده

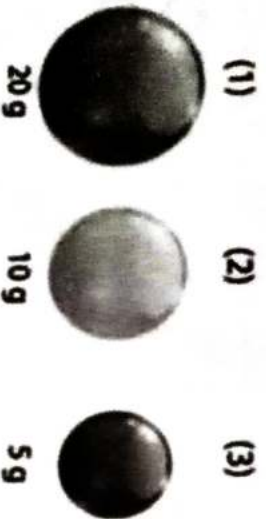
أي العبارات صحيحة

- Ⓐ فقط ٢
Ⓑ ١ و ٢ و ٣ معا

- Ⓐ فقط ١
Ⓑ فقط ٣

ثلاث كرات من نفس المادة عند نفس درجة الحرارة ،

أي العبارات صحيحة :



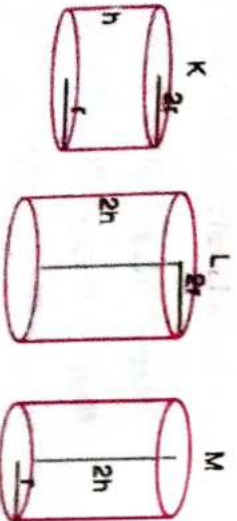
- Ⓐ كثافة الكرة (١) أقل كثافة الكرة (٣)
Ⓑ كثافة الكرة (١) أكبر كثافة الكرة (٣)
Ⓒ كثافة الكرة (٣) تساوي كثافة الكرة (١)
Ⓓ كثافة الكرة (٣) أقل من كثافة الكرة (٣)

عند طرانة مصمتة من الحديد كثافتها $8000 kg/m^3$ ، أعيد تشكيلها بحيث أصبحت علي شكل مضروط عند ثبوت درجة الحرارة فتكون كثافتها kg/m^3

- Ⓐ أكبر من 8000
Ⓑ لا توجد معلومات كافية

- Ⓐ تساوي 8000
Ⓑ أقل من 8000

شكل يوضح ٣ اسطوانات من نفس المادة مختلفة الأبعاد الهندسية فتكون العلاقة بين كثافة المواد عند نفس درجة الحرارة



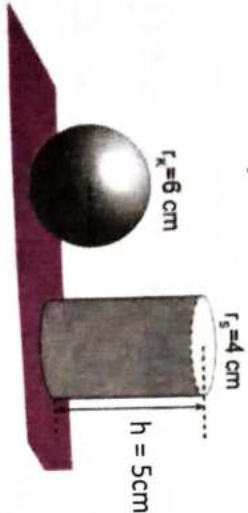
Ⓐ $\rho_K = \rho_L = \rho_M$
Ⓑ $\rho_K > \rho_L > \rho_M$
Ⓒ $\rho_K < \rho_L = \rho_M$
Ⓓ $\rho_K < \rho_L < \rho_M$

١١- الجدول يوضح كتل وحجوم بعض المواد (M, L, K) في نفس درجة الحرارة

حجم (سم ^٣)	كتله (جم)	
25	200	K
100	400	L
25	100	M

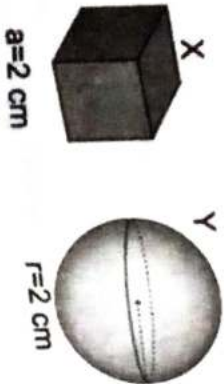
أي العبارات صحيحة

- ١ كل المواد مختلفة النوع
 ٢ يمكن أن يكون الجسمان (L) و (K) من نفس النوع ولكن (M) مختلف
 ٣ جميع المواد من نفس النوع
 ٤ يمكن أن يكون الجسمان (L) و (M) من نفس النوع ولكن (K) مختلف
 ٥



١٣- الشكل المقابل يوضح كرة واسطوانة مصنوعان من نفس المادة ، فيكون كتلة الكرة كتلة الاسطوانة

- ١ أكبر من
 ٢ أقل من
 ٣ لا توجد معلومات كافية
 ٤ تساوي



١٣- مكعب (X) وكرة (Y) مصنوعان من نفس المادة نصف قطر الكرة (r = 2 cm) وطول ضلع المكعب (a = 2 cm) فتكون العلاقة بين كتلتيهما (علماً بأن π = 3)

- ١ $4m_x = m_y$
 ٢ $m_x = 2m_y$
 ٣ $0.2 m_x = 2m_y$
 ٤ $2m_x = 3m_y$
 ٥

١٤- أربع مكعبات متساوية في الحجم ومن مواد مختلفة

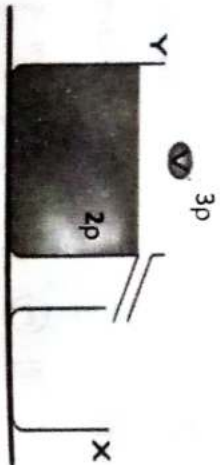
(ذهب - حديد - ألومنيوم - نحاس) كما بالشكل ،

يكون ترتيب كتل المواد كالآتي :

- ١ $m_{Au} > m_{Cu} > m_{Fe} > m_{Al}$
 ٢ $m_{Au} > m_{Fe} > m_{Cu} > m_{Al}$
 ٣ $m_{Al} > m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe}$
 ٤ $m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe} > m_{Al}$
 ٥

Cu	AL	Fe	Au	الوزن
نحاس	ألومنيوم	حديد	ذهب	
8900	2700	7850	19360	

١٥ في الشكل المقابل اذا تم اسقاط جسم لا يذوب في السائل حجمه (V) وكثافته (3P) في الوعاء (Y) والملتقى سائل كثافته (2P) تماما ، فإن



- ١- حجم السائل في الوعاء (Y) يزداد
- ٢- يزاح سائل حجمه (V) في الوعاء (X)
- ٣- الجسم يطفو فوق سطح السائل
- أي العبارات صحيحة

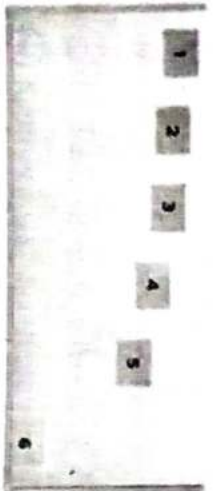
- ١ فقط ٢ فقط ١ فقط ٢ و ٣ معا ١ و ٢ و ٣ معا

١٦- اذا علمت أن الأجسام (M) ، (L) ، (K) ذات حجوم متساوية وكانت الكتل لهم هي (3m , m , 2m) علي الترتيب ، فإذا كانت كثافة الجسم (K) تساوي 1 جم / سم^٣، تكون كثافة السائلين (L) و (M) هيجم/سم^٣

P_M	P_L	
1.5	0.5	Ⓐ
1	0.5	Ⓑ
0.5	1	Ⓒ
1	1.5	Ⓓ

١٧- اذا كانت كثافة الألومنيوم 2.7 g/cm^3 فإنها تساوي kg/m^3

- Ⓐ 270 Ⓑ 0.0027 Ⓒ 2700 Ⓓ 27

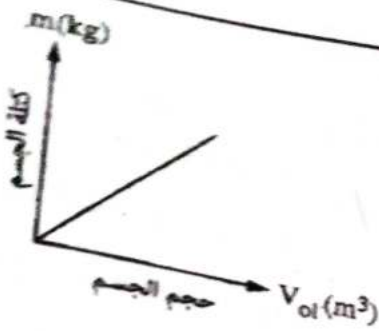


١٨- وضعت ستة أجسام في خزان من الماء كثافتها على النحو الآتي $(0.85, 1.05, 1.15, 0.95, 1.25, 0.75) \text{ g/cm}^3$ وكثافة الماء 1 g/cm^3 ويوضع الشكل ستة مواقع محتملة لهذه الأجسام.

يكون احتمال وجود الجسم الذي كثافته 0.75 g/cm^3 هو الموقع

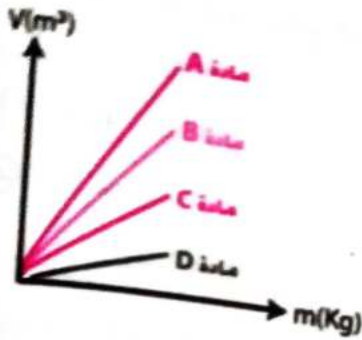
- Ⓐ 1 Ⓑ 5 Ⓒ 3 Ⓓ 6
- Ⓐ 4 Ⓑ 6 Ⓒ 2 Ⓓ 5
- Ⓐ 1 Ⓑ 3 Ⓒ 2 Ⓓ 6

كتاب التدريبات والإمتحانات



١٩- الشكل المقابل يوضح العلاقة بين كتلة جسم وحجمه فيكون ميل الخط المستقيم هو

- Ⓐ الضغط
Ⓑ الكثافة النسبية
Ⓒ الكثافة
Ⓓ معامل اللزوجة



٢٠- الشكل يوضح العلاقة بين الكتل والحجم لأربعة مواد مختلفة أي المواد لها أقل كثافة ؟

- Ⓐ Ⓐ
Ⓑ Ⓑ
Ⓒ Ⓒ
Ⓓ Ⓓ

٢١- رسمت بعض العلاقات البيانية التي تصف سائل ما عند درجة حراره معينه ، أي الأشكال البيانية تكون صحيحه

- Ⓐ فقط ١
Ⓑ فقط ٢
Ⓒ ٢ و ٣ معا
Ⓓ ١ و ٢ و ٣ معا

٢٢- أي مما يلي غير صحيح بالنسبة للكثافة النسبية لماده

- Ⓐ تساوي النسبة بين كثافة الماده الي كثافة الماء عند درجة حراره معينه
Ⓑ تساوي النسبة بين كتلة حجم معين من الماده الي كتلة نفس الحجم من الماء عند درجة حراره معينه
Ⓒ تقاس بوحدة جرام / سم^٣
Ⓓ ليس لها وحدة قياس

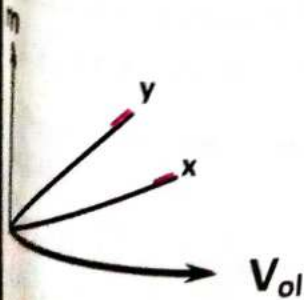
٢٣- الرسم البياني المقابل يوضح العلاقة بين الكتلة والحجم لسائلين مختلفين

(x, y) لا يمتزجان ببعضهما ، فإذا وُضع السائلان في إناء واحد ، فأى العبارة الآتية صحيحه

- Ⓐ السائل y يطفو فوق السائل x
Ⓑ السائل x يطفو فوق السائل y
Ⓒ السائل x أكبر كثافة من السائل y
Ⓓ الوزن النوعي للسائل y أقل من الوزن النوعي للسائل x

٢٤- الاستدلال على مدى شحن البطارية في السيارة من تطبيقات

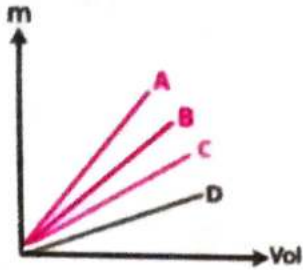
- Ⓐ الضغط
Ⓑ الكثافة
Ⓒ اللزوجة
Ⓓ لا توجد اجابه صحيحه



٣٥- عندما تفرغ الشحنة الكهربائية من بطارية السيارة فإن كثافة المحلول الإلكتروليتي بها

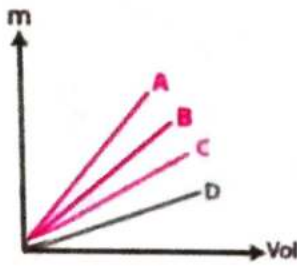
- Ⓐ تقل
Ⓑ لا تتغير
Ⓒ تزداد
Ⓓ لا توجد معلومات كافية

٣٦- الشكل يوضح العلاقة بين كتلة وحجم كمية من الدم لأربعة أشخاص مصابين بمرض الأنيميا ، فأى الأشخاص تكون لديه نسبة الإصابة بالمرض أقل



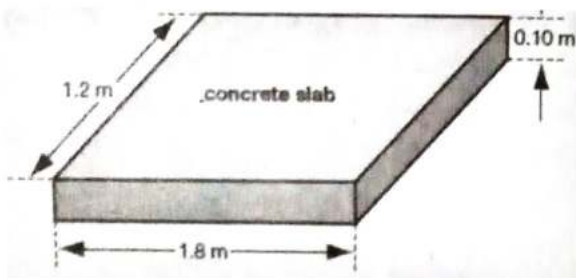
- Ⓐ Ⓐ
Ⓑ Ⓑ
Ⓒ Ⓒ
Ⓓ Ⓓ

٣٧- الشكل يوضح العلاقة بين كتلة وحجم كمية من البول لأربعة أشخاص لديهم زيادة في نسبة الأملاح ، فأى الأشخاص تكون لديه نسبة الأملاح أعلي



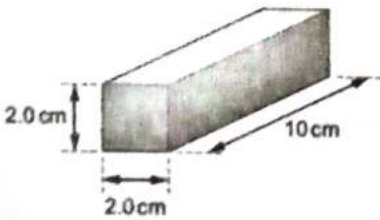
- Ⓐ Ⓐ
Ⓑ Ⓑ
Ⓒ Ⓒ
Ⓓ Ⓓ

٣٨- كتلة معدنية كتلتها 2350 kg/m^3 ، وأبعادها موضحة بالشكل فتكون كتلتها كجم



- Ⓐ 240
Ⓑ 235
Ⓒ 800
Ⓓ 507.6

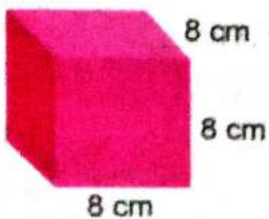
٣٩- يوضح الرسم كتلة مصنوعة من معدن بكثافة 2.5 g/cm^3 ما هي كتلة الجسم؟



- Ⓐ 8 g
Ⓑ 16 g
Ⓒ 100 g
Ⓓ 50 g

٤٠- مكعب من الصلب كثافة مادته 4 جم / سم³ وكتلته 256 جم ، فيكون طول ضلع المكعب سم

- Ⓐ 8
Ⓑ 16
Ⓒ 2
Ⓓ 4



- Ⓐ 2.9
Ⓑ 3906
Ⓒ 3.9
Ⓓ 390

كتاب التدريبات والامتحانات

٣٢- الشكل يمثل اسطوانة من مادة ما كثافتها 8000 كجم/م^3

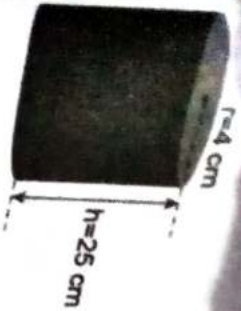
فتكون كتلتها.....كجم

10.05

1.005

1005

100.5



٣٧- يوضح

- من نصف
- 1
- 2
- 3
- 4

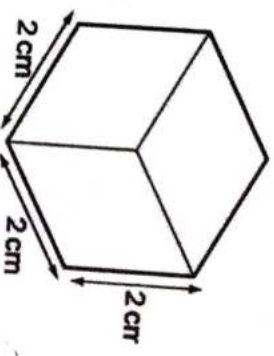
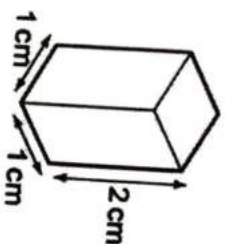
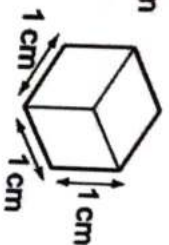
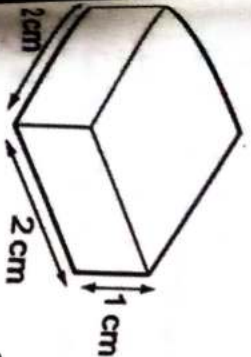
٣٣- إذا كانت المواد الصلبة الموضحة لها نفس الكتلة فتكون المادة التي لها أكبر كثافة هي

A

B

C

D



B

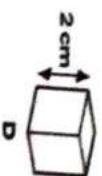
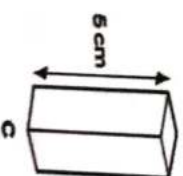
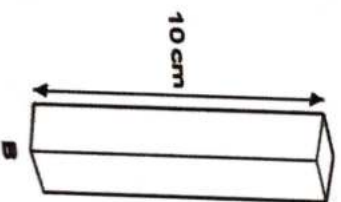
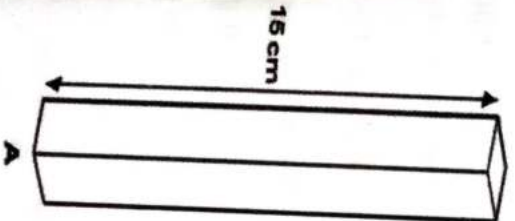
D

A

C

٣٨- يتم وود
تصوى

٣٤- يوضح الرسم أربع كتل كل منها مصنوع من زجاج كثافته 2.6 g/cm^3 وتبلغ مساحة قاعدة كل كتلة 1 cm^2 أي شكل يكون كتلته 13 g ؟



B

D

A

C

A 1

٣٩- من الشكل

1

2

3

4

٤٠- إذا كانت

0.5

1

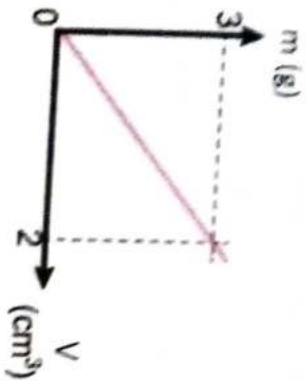
٣٥- إذا كانت كتلة كرة كثافة مادتها 1.4318 جم/سم^3 هي 48 جم ، فيكون نصف قطر الكرة

2

4

1

3

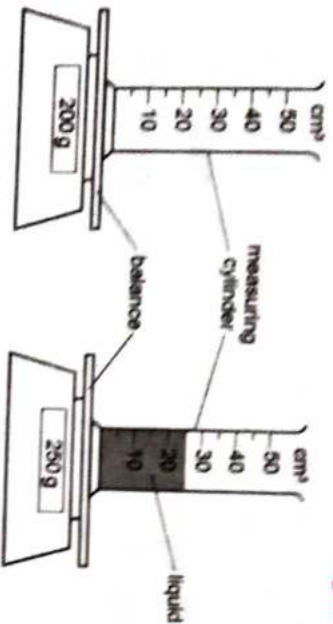


١٦ رسمت علاقة بين الكتلة والحجم لمكعب من مادة معينة ، مستقيماً بالرسم الموضح تكون كتلة مكعب من نفس المادة طول ضلعه 2 سم حجم

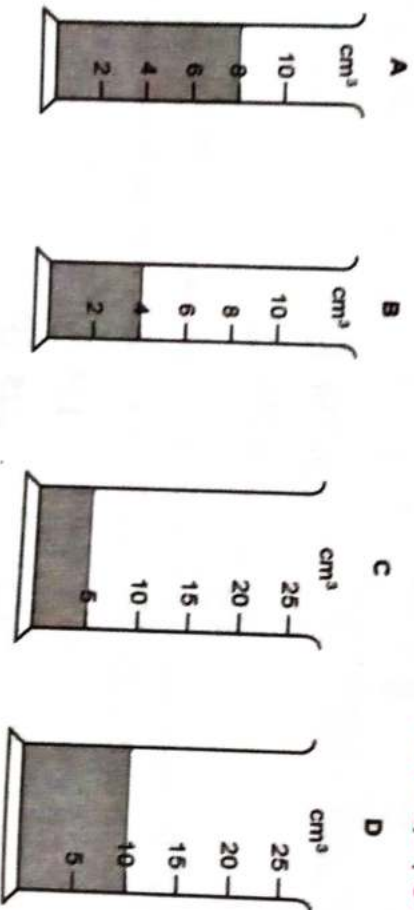
- 12 10
 20 16

١٧ يوضح الرسم تجربة لإيجاد كثافة سائل فتكون كثافة السائل؟

- 2 g / cm³ 0.5 g / cm³
 1.5 g / cm³ 8 g / cm³

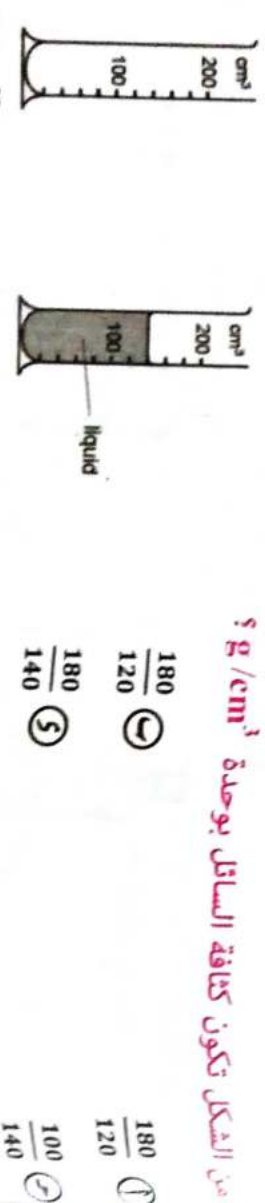


١٨ يتم وضع نفس الكتلة من أربعة سوائل مختلفة في بعض اسطوانات القياس، ما هي اسطوانة القياس التي تحتوي على السائل بأكبر كثافة؟



- A B C D

١٩ من الشكل تكون كثافة السائل بوحدة g/cm³؟



- $\frac{180}{120}$ $\frac{180}{140}$
 $\frac{180}{100}$ $\frac{100}{140}$

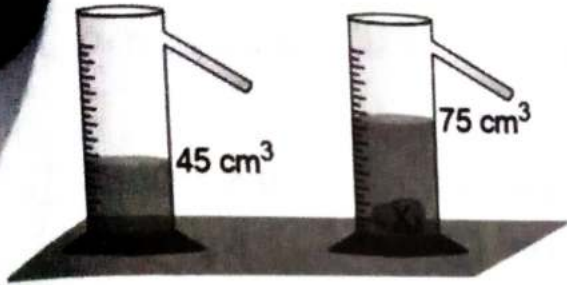
٢٠ فتكون كثافة السائل 180 جرام ، فتكون كثافة السائل

- 100 جرام وكثافته وهو مملوء بسائل 180 جرام ، فتكون كثافة السائل
 الأثناء 100 cm³ (علماً بأن حجم جرام / سم³
 0.8 0.5
 1.2 1

٤١- اناء كتلته وبه سائل ما حتي حافته 70 kg وكتلته وهو ممتلئ بالماء حتي حافته 60 kg , فاذا كانت الكثافة النسبيه للسائل 1.2 , تكون كتله الاناء فارغا ؟

- 10 Kg (A) 5 Kg (B)
3 Kg (C) 20 Kg (D)

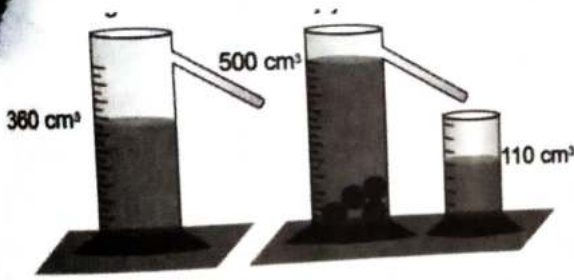
٤٢- في الشكل المقابل :



مخبر مدرج به سائل حجمه 45 سم^٣ , سقط جسم (x) كتلته 210 جم فارتفع حجم السائل داخل المخبر الي 75 سم^٣ فيكون كثافة الجسم (x) كجم/م^٣

- 7500 (A) 7000 (B)
8000 (C) 6000 (D)

٤٣- في الشكل المقابل :



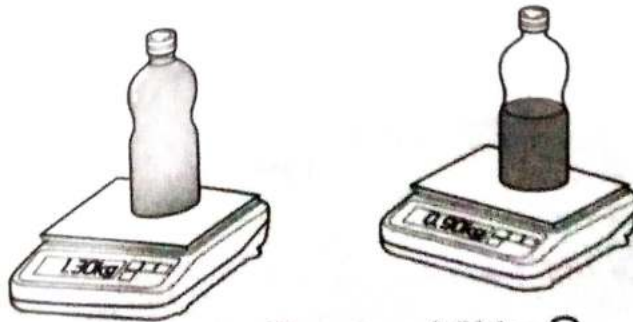
مخبر مدرج به سائل حجمه 360 سم^٣ , وضع به 4 كرات متماثلة من معدن ما فارتفع السائل في المخبر وأزيح 110 سم^٣ من السائل , فإذا كانت كثافة المعدن 6000 كجم / م^٣ فتكون كتلة الكره الواحدهكجم

- 0.750 (A) 1500 (B)
0.250 (C) 0.375 (D)

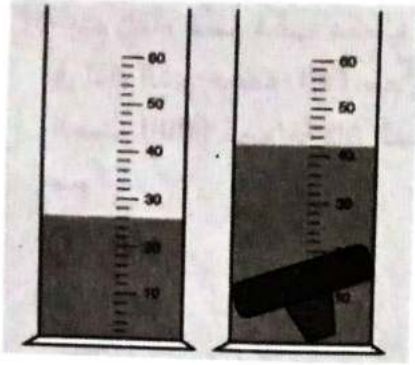
٤٤- وعاء كتلته وهو فارغ 100 جم , وعندما يملأ بسائل كثافته 1 جم / سم^٣ تصبح كتلة الإناء وهو مملوء بالسائل 350 جم , فعندما يملأ الإناء بسائل كثافته 0.5 جم / سم^٣ , تكون كتلته جم

- 125 (A) 75 (B)
225 (C) 175 (D)

٤٥- كتلة زجاجة كاملة من زيت الطهى هي 1.30 kg وعند استخدام نصف الزيت بالضبط تكون كتلة الزجاجة بالإضافة إلى الزيت المتبقى 0.90 kg ما هي كتلة الزجاجة الفارغة؟



- 0.65 kg (A) 0.50 kg (B) 0.40 kg (C)
0.80 kg (D)



٤٦- قطعة من الزجاج كتلتها 40 g ، وضعت في مخبر مدرج به أقصى تدرج له 60 cm^3 سائل كما بالشكل فارتفع السائل في المخبر كما بالشكل فتكون كثافة قطعة الزجاجكجم/م^٣

2500 (ب)

5000 (د)

1000 (أ)

0.0025 (ج)

٤٧- سائلان لهم نفس الكتلة كثافتهما ρ_1 و ρ_2 عند خلطهما معا يكون كثافة الخليط

$\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2\rho_2\rho_1}$ (ب)

$\rho = \rho_1 + \rho_2$ (د)

$\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2}$ (أ)

$\rho = \frac{2\rho_2\rho_1}{\rho_1 + \rho_2}$ (ج)

٤٨- سائلان لهم نفس الحجم كثافتهما ρ_1 و ρ_2 عند خلطهما معا يكون كثافة الخليط

$\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2\rho_2\rho_1}$ (ب)

$\rho = \rho_1 + \rho_2$ (د)

$\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2}$ (أ)

$\rho = \frac{2\rho_2\rho_1}{\rho_1 + \rho_2}$ (ج)

٤٩- ثلاث سوائل لهم نفس الوزن كثافتهم 3ρ و 2ρ و ρ تم خلطهم ، تكون كثافة الخليط

$\frac{11\rho}{7}$ (ب)

$\frac{13\rho}{9}$ (د)

$\frac{18\rho}{11}$ (أ)

$\frac{23\rho}{18}$ (ج)

٥٠- اذا كانت كثافة الثلج ρ وكثافة الماء σ ، ما قيمة النقص في حجم الثلج عند انصهاره

$\frac{\sigma - \rho}{M}$ (ب)

$\frac{1}{M} \left[\frac{1}{\rho} - \frac{1}{\sigma} \right]$ (د)

$\frac{M}{\sigma - \rho}$ (أ)

$M \left[\frac{1}{\rho} - \frac{1}{\sigma} \right]$ (ج)

٥١- اثناء سעתه 0.6 litre به مزيج من سائلين كثافتهما النسبية 0.9 و 1.8 على الترتيب فإذا كان حجم السائل الأول 0.3 litre فتكون كثافة الخليط كجم/م^٣ (علما بأن كثافة الماء = 10^3 kg/m^3)

6700 (ب)

1350 (د)

540 (أ)

2000 (ج)

٥٢- سبيكة من الحديد المطاوع والنحاس كتلتها 800 جرام وكثافتها النسبية 7.4 ، احسب كتلة النحاس في السبيكة علما بأن الكثافة النسبية للحديد والنحاس علي الترتيب (7 ، 8)

454.05 كجم (ب)

450.2 كجم (د)

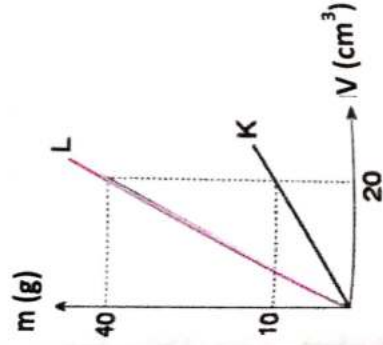
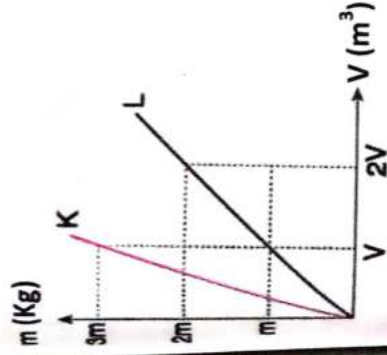
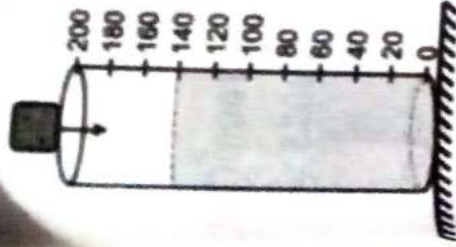
350.2 كجم (أ)

345.95 كجم (ج)

كتاب التدريبات والامتحانات

٥٣- يتم إلقاء جسم صلب مكعب الشكل كتلته 0.162 كجم في الماء الذي حجمه 140 سم^٣ ، فإذا كانت كثافة مادة الجسم 6000 كجم/م^٣ فإن السائل يرتفع إلى حجم

- سم
- 170 Ⓒ 160 Ⓐ
- 180 Ⓔ 167 Ⓓ



٥٤- الرسم يوضح العلاقة بين الكتله والحجم لسائليْن K ، L وكانت كثافة K هي 3ρ ، ما كثافة خليط متكون من أخذ كتل متساويه من السائليْن

- 1.5ρ Ⓒ 2ρ Ⓐ
- 2ρ Ⓔ ρ Ⓓ

٥٥- تم تكوين خليط من مادتيْن L ، K ذات كتل مختلفه، عند خلط 20 سم^٣ من كل مادة معًا تكون كثافة الخليط g/cm^3

- $\frac{4}{5}$ Ⓒ $\frac{2}{5}$ Ⓐ
- $\frac{1}{5}$ Ⓔ $\frac{3}{5}$ Ⓓ

٥٦- الكرة A كتلتها 5 أمثال الكرة B ، وقطرها 3 أمثال قطر الكرة B ، فتكون النسبة بين $\frac{\rho_A}{\rho_B}$

- $\frac{27}{5}$ Ⓒ $\frac{5}{27}$ Ⓐ
- $\frac{5}{9}$ Ⓔ $\frac{9}{5}$ Ⓓ

الأسئلة المقالية

س١ : اكتب المصطلح العلمي :

- كتلة وحدة الحجم من المادة .
- النسبة بين كثافة مادة إلي كثافة الماء عند نفس درجة الحرارة .
- النسبة بين كتلة حجم معين من المادة في درجة حرارة معينة إلى كتلة نفس الحجم من الماء في نفس درجة الحرارة
- كل مادة قابلة للإنسياب ولا تتخذ شكلا محددًا

س٢ : ماذا نعني بقولنا ان :-

- ١- كثافة الحديد = 7900 kg/m^3
- ٢- الكثافة النسبية للألومنيوم = 2.7

س٣ : علل لما يأتي :-

- ١- الكثافة خاصية مميزة للمادة .
- ٢- الكثافة النسبية ليس لها وحدات قياس تميزها .
- ٣- يمكن الاستدلال علي مدي شحن البطارية من قياس كثافة المحلول الإلكتروليتي بها .
- ٤- يمكن الكشف عن حالات الإصابة بالأنيميا عن طريق قياس كثافة الدم .
- ٥- يمكن تشخيص بعض الأمراض بقياس كثافة البول .

س٤ : أسئلة متنوعة :

- ١- قارن بين : الكثافة والكثافة النسبية

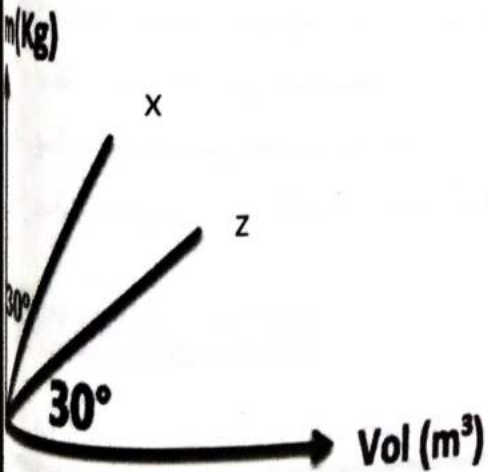
التعريف	الكثافة
الوحدة	
الكثافة النسبية	

- ٢- اذكر بعض تطبيقات الكثافة
- ٣- باستخدام ميزان مخار مدرج كيف يمكن تعيين كثافة الزيت عمليا



س ٥ : مسائل

- ١- إذا كانت الكثافة النسبية للألومنيوم هي 2.7 أوجد :
 (أ) كثافة الألومنيوم .
 (ب) كتلة قطعة من الألومنيوم حجمها 0.2 m^3 احسب
- ٢- إناء معدني كتلته فارغا 4 Kg وكتلته مملوءا بالماء 54 Kg وكتلته مملوءا بالجلسرين 67 Kg احسب الكثافة النسبية للجلسرين
- ٣- إناء سعته 0.6 litre مملوء بمزيج من سائلين كثافتهما النسبية 0.6 ، 1.6 علي الترتيب فإذا كان حجم السائل الأول 0.2 litre احسب الكثافة النسبية للمزيج .
- ٤- أحسب قطر كرة من الحديد كتلتها 33.4096 جرام وكثافة مادتها 7980 كجم/م^٣
- ٥- خليط مكون من سائلين نسبة أحدهم فيه 40% وكثافته النسبية 0.6 والآخر كثافته النسبية 0.8 ، أوجد كثافة الخليط ؟
- ٦- مكعب من الذهب الذي كثافته 19300 كجم/م^٣ وكتلته 19.3 كجم. احسب طول ضلعه .
- ٧- احسب النسبة بين كثافة السائل x الى كثافة السائل z



- ٨- إذا كانت الكرة A كتلتها 4 أمثال الكرة B ، وقطرها ضعف قطر الكرة B ، أوجد النسبة بين $\frac{\rho_A}{\rho_B}$

الضغط عند نقطة

١- يتناسب مقدار الضغط عند نقطة تناسباً:

- Ⓐ طردياً مع قيمة القوة المؤثرة
- Ⓑ طردياً مع قيمة مربع القوة المؤثرة
- Ⓒ عكسياً مع قيمة القوة المؤثرة
- Ⓓ عكسياً مع قيمة مربع القوة المؤثرة

٢- الضغط المؤثر على سطح معين (P):

- Ⓐ $\frac{F}{A}$
- Ⓑ $\frac{F^2}{A}$
- Ⓒ $\frac{F}{A^2}$
- Ⓓ $\frac{F^2}{A^2}$

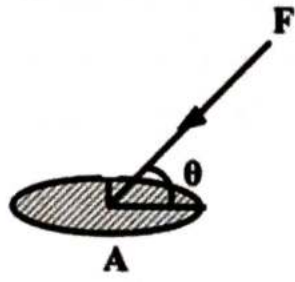
٣- الوحدة الدولية المستخدم لقياس الضغط هي:

- Ⓐ N.m
- Ⓑ N.m²
- Ⓒ N/m²
- Ⓓ N²/m

٤- عند زيادة القوة التي يؤثر بها الجسم على السطح فان الضغط الناشئ عنه :

- Ⓐ يزداد
- Ⓑ يقل
- Ⓒ لا يتغير
- Ⓓ يتلاشي

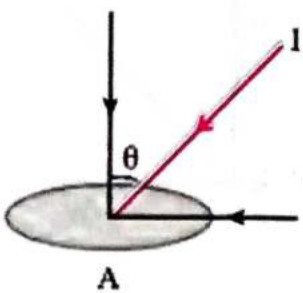
٥- في الشكل المقابل : قوة تؤثر على سطح ما كما هو موضح بالشكل



فيكون الضغط الناشئ عنها

- Ⓐ $P = \frac{F}{A}$
- Ⓑ $P = \frac{F \sin \theta}{A}$
- Ⓒ $P = \frac{F \cos \theta}{A}$
- Ⓓ لا توجد اجابه صحيحه

٦- في الشكل المقابل : قوة تؤثر على سطح ما كما هو موضح بالشكل



فيكون الضغط الناشئ عنها

- Ⓐ $P = \frac{F}{A}$
- Ⓑ $P = \frac{F \sin \theta}{A}$
- Ⓒ $P = \frac{F \cos \theta}{A}$
- Ⓓ لا توجد اجابه صحيحه

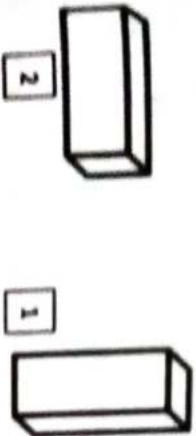
٧- من وحدات قياس الضغط

- Ⓐ kg/ms
- Ⓑ kg/m s²
- Ⓒ kg/m s³
- Ⓓ kg/m²s²

٦٤- أي العبارات الآتية صحيحة

- Ⓐ وحدة قياس الضغط J/m^3
 Ⓑ القوة الضاغطة = PA
 Ⓒ الضغط كميته قياسيه
 Ⓓ جميع ما سبق

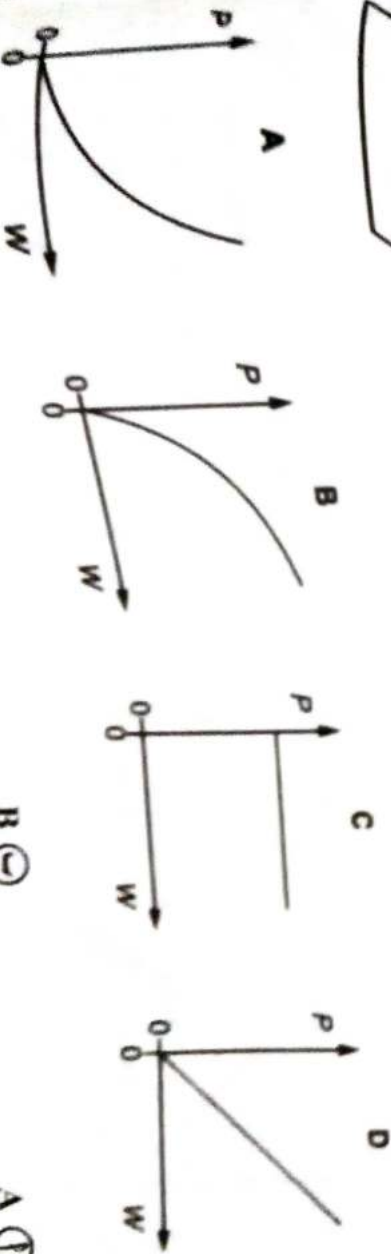
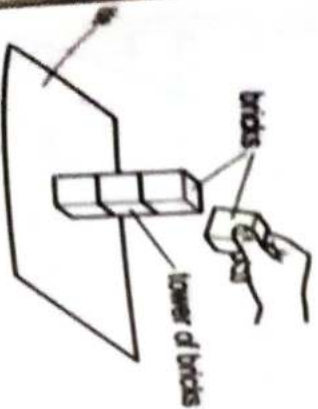
٦٥- متوازي مستطيلات من الحديد موضوع بالكيفية في الرسم مرة رأسياً ومرة أخرى أفقياً فأي البدائل يكون صحيحاً



الكثافة	الضغط	
ثابتة	ثابت	Ⓐ
متغيرة	ثابت	Ⓑ
ثابتة	متغير	Ⓒ
متغيرة	متغير	Ⓓ

٦٦- يتم وضع الطوب في لعبة المتطابقة واحدة فوق الأخرى لعمل برج على طاولة

أي رسم بياني يوضح العلاقة بين الضغط P الناتج عن البرج على الطاولة والوزن W للبرج؟



Ⓑ

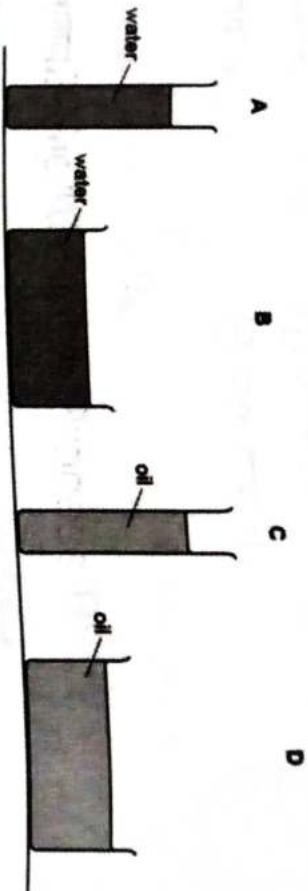
Ⓐ

Ⓓ

Ⓒ

١٤٤

يأ الطالب حاويتين بالماء (الكثافة 1 g/cm^3) واثنتين بالزيت (كثافة 0.8 g/cm^3) كما هو موضح في المخططات، في أي حاوية يكون ضغط الإناء على القاعدة أكبر؟ إذا علمت أن حجم الماء في الأواني ثابت وكذلك حجم الزيت في الأواني ثابت.



- B
 D

- A
 C

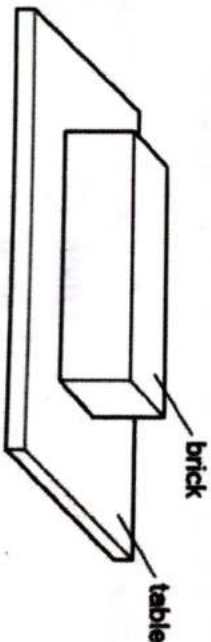
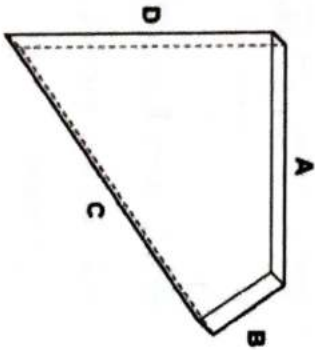
الرسم يظهر قطعه سميكة من الزجاج

والحافة التي يجب أن تقع عليها لتسبب أكبر ضغط؟

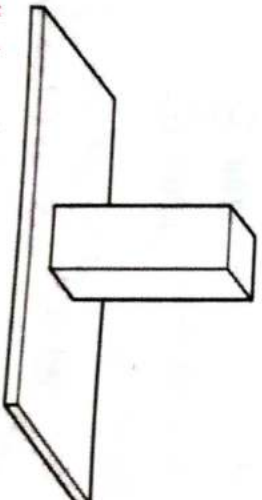
- B
 D

- A
 C

ثاب طوب على شكل متوازي مستطيلات يقع على طاولة



يتم تغيير وضع قالب الطوب الآن بحيث يقع على الطاولة على وجهه الأصغر



كيف أثر هذا التغيير على القوة والضغط الناتجة من قالب الطوب على الطاولة؟

الضغط	القوة
لا تتغير	لا تتغير
لا تتغير	لا تتغير
يزداد	لا تتغير
يزداد	تزداد

كثافة التدرجات والتمحولات

على أي انصاف
الضغط
الضغط

- ①
②
③
④
⑤

بطرق
P₃
P₁
P₃

- ①
②
③
④
⑤

- ①
②
③
④
⑤

- ①
②
③
④
⑤

التي تم وضع
الضغط التناوبي
P₁
P₂



2.1 نيوتن مرة بواسطة

7. لدية بالنيوتن كاللوضمان بالشكل ، وسنقوم بالتأثير على كل منهما بقوة مقدارها 2.1 نيوتن مرة بواسطة اصبع ومرة أخرى بواسطة ابرة فلماذا كانت مساحة مقدمة مقدمة الاصبع $1 \times 10^{-4} m^2$ ومساحة مقدمة البرة $2.5 \times 10^{-7} m^2$ الصغرات التالية صحيحة

- ① الضغط الناشئ بواسطة الاصبع أكبر
② الضغط الناشئ بواسطة البرة أكبر
③ الضغط الناشئ بواسطة البرة = الضغط الناشئ بواسطة الاصبع
④ لا توجد معلومات كافية
⑤

7-1 يمكن حساب الضغط الناتج عن مكعب موضوع فوق سطح منضدة من العلاقة

- ① $\frac{p \cdot Vol}{A}$
② $\frac{p \cdot Vol}{A \cdot g}$
③ $\frac{p \cdot g}{A \cdot Vol}$
④ $\frac{p \cdot Vol \cdot g}{A}$
⑤

7-2 متوازي مستطيلات أبعاده (10 cm, 20 cm, 40 cm)

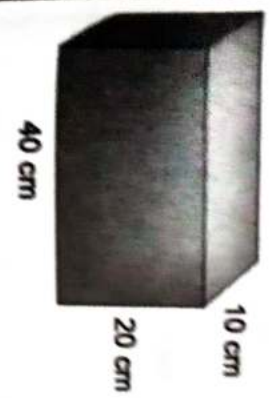
كثافة مادته 8000 كجم/م³ ، $g = 10 m/s^2$

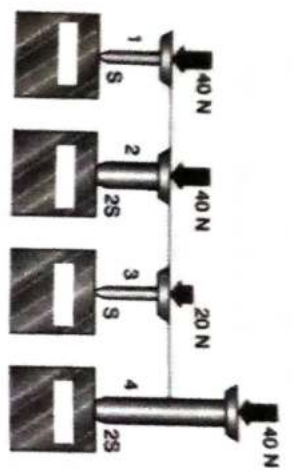
- 1) يكون أقصى ضغط ناشئ عنه نيوتن/م²
 ① 800
 ② 32000
 ③ 2300
 ④ 6000
 ⑤
- 11) يكون أقل ضغط ناشئ عنه نيوتن/م²
 ① 8000
 ② 2300
 ③ 3200
 ④ 6000
 ⑤

7-3 في الشكل (1) تم وضع الجسم في مستوي أفقي ، اذا تم وضعه على مستوي مائل كما في الشكل (2) فما الكمية الفيزيائية التي يمكن أن تتغير

- ① الضغط
② الحجم
③ الكثافة
④ الكتلة
⑤ الكثافة

شكل (2)



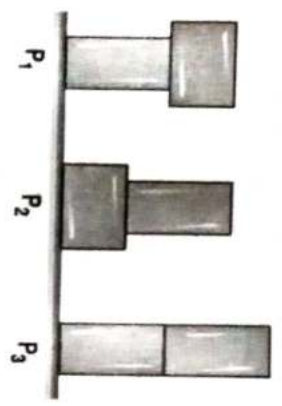


شكل يوضح المساحات التي يلامس بها المسامير قطع الخشب وهي S, 2S, S, 2S. على الترتيب وموضع أيضا الشكل القوه التي تؤثر على المسامير بواسطة مطرقة ، يتم حركات الأتية خاطئه

- المسامير (1) يؤثر بأكبر ضغط على الخشب
 الضغط الناشئ عن المسامير (2) أكبر من الضغط الناشئ عن المسامير (3)
 الضغط الناشئ عن المسامير (2) يساوي الضغط الناشئ عن المسامير (3)
 الضغط الناشئ عن المسامير (3) يساوي الضغط الناشئ عن المسامير (4)

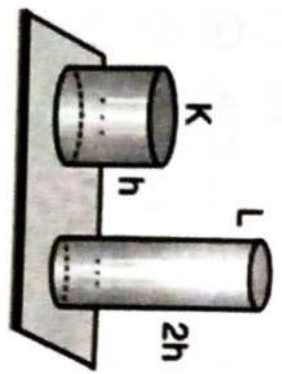
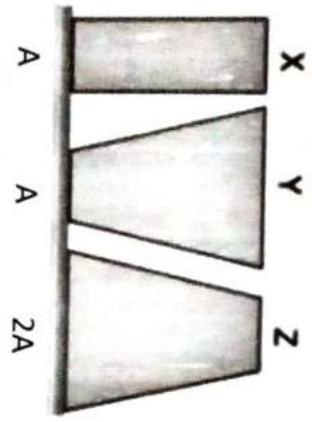
شكل يوضح جسمان متماثلان تم وضعهم على سطح أفقي هز مختلفه فيكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهم

- 1 $P_1 = P_2 = P_3$
 2 $P_3 > P_2 > P_1$
 3 $P_2 < P_1 = P_3$
 4 $P_2 = P_1 > P_3$



علت أن الضغوط التي تؤثر بها الأجسام X, Y, Z متساوية فتكون العلاقة بين أوزان الأجسام.....

- 1 $G_X = G_Y = G_Z$
 2 $G_Z > G_X > G_Y$
 3 $G_X < G_Y = G_Z$
 4 $G_X = G_Y < G_Z$



الاجسام	الوزن	المساحة
X	G	A
Y	G	2A
Z	2G	A

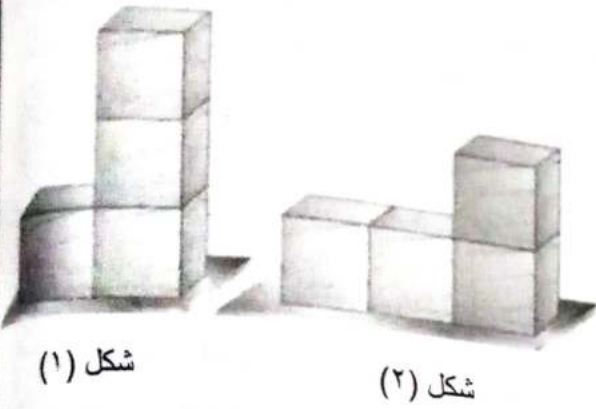
اذا كانت ارتفاعات الإسطوانات المتساوية الحجم الضغوة من نفس المادة هو h و 2h ، فما نسبة $\frac{P_X}{P_L}$

- 1 1
 2 2
 3 $\frac{1}{3}$
 4 $\frac{1}{2}$

العلت بوضع وزن ومساحات الأجسام X, Y, Z تم وضعهم على سطح أفقي ، فيكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهم.....

- 1 $P_X = P_Y = P_L$
 2 $P_Z > P_X > P_Y$
 3 $P_X < P_Y = P_L$
 4 $P_X = P_Y > P_L$

٧٩- 4 مكعبات من الحديد مرصوصة كما بالشكل (١) فإذا تم تعديل وضعهم كما بالشكل (٢) فإن التغير الذي علي الضغط والقوة الضاغطة الناشئة عنهم تكون كالآتي

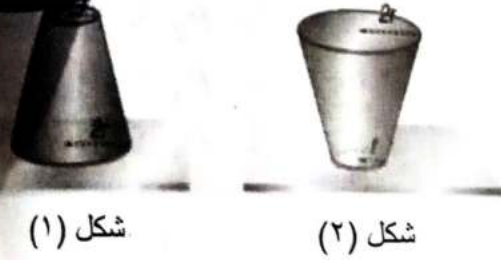


شكل (١)

شكل (٢)

الضغط	القوة	
يقل	لا تتغير	Ⓐ
لا يتغير	تزداد	Ⓑ
يزداد	لا تتغير	Ⓒ
يزداد	تزداد	Ⓓ

٨٠- الشكل (١) يوضح شكل هندسي قاعدته دائرة نصف قطرها $2r$ والشكل (٢) يوضح نفس الشكل بعد قلبه ليكون نصف قطر القاعده r فتكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهما كالآتي



شكل (١)

شكل (٢)

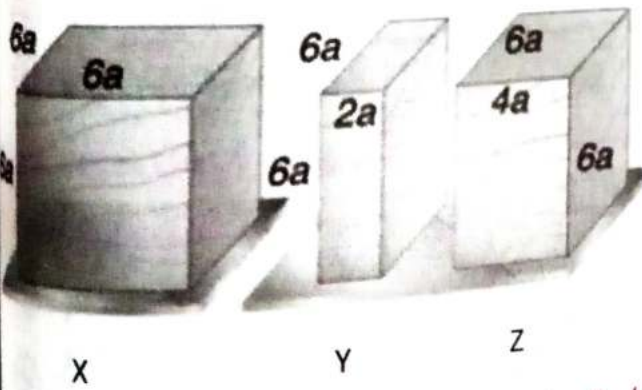
$P_1 = 2P_2$ Ⓑ

$P_2 = 4P_1$ Ⓓ

$P_1 = P_2$ Ⓐ

$P_2 = 2P_1$ Ⓒ

٨١- إذا علمت أن الأشكال الثلاثة من نفس المادة



X

Y

Z

فيكون

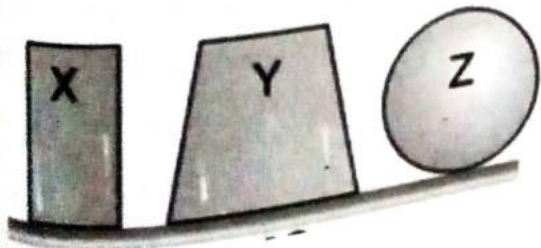
$P_X = P_Y = P_Z$ Ⓐ

$P_X > P_Y > P_Z$ Ⓑ

$P_X < P_Y = P_Z$ Ⓒ

$P_X = P_Y > P_Z$ Ⓓ

٨٢- الأجسام X, Y, Z ذات أوزان متساوية تؤثر بضغط علي السطح فيكون العلاقة بين الضغوط الناشئة عنهم



X

Y

Z

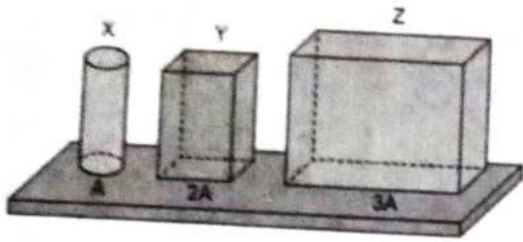
$P_X = P_Y = P_Z$ Ⓐ

$P_Z > P_X > P_Y$ Ⓑ

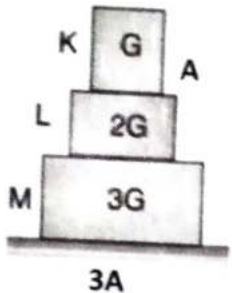
$P_X < P_Y = P_Z$ Ⓒ

$P_X = P_Y > P_Z$ Ⓓ

الشكل يوضح 3 معادن مختلفة الأشكال الهندسية ولهم نفس الوزن فتكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهم

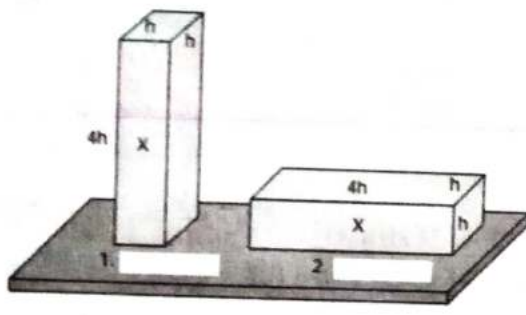


$P_X = P_Y = P_Z$
 $P_X > P_Y > P_Z$
 $P_X < P_Y = P_Z$
 $P_X = P_Y > P_Z$



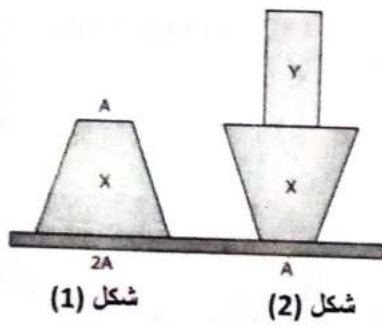
الأجسام K , L , M أوزانهم $G , 2G , 3G$ علي الترتيب ، وكان الضغط الناشئ عن الجسم K يساوي P . يكون الضغط الكلي الناشئ عنهم

$2.5P$ (A)
 $2P$ (B)
 $3.5P$ (C)
 $3P$ (D)



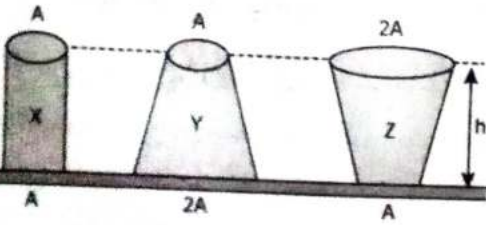
الشكل يوضح متوازي مستطيلات تم وضعه علي منضدة علي وجهين مختلفين فتكون النسبة بين $\frac{P_1}{P_2} =$

$\frac{4}{1}$ (A)
 $\frac{1}{2}$ (B)
 $\frac{1}{4}$ (C)
 $\frac{2}{1}$ (D)



الشكل يوضح جسم X موضوع علي الأرض وينشأ عنه ضغط قيمته P ، والشكل (2) يوضح أن الجسم X تم قلبه ووضع عليه جسم Y فكان الضغط الناشئ في هذه الحالة $5P$ تكون النسبة بين وزن الجسم X الي وزن الجسم Y كنسبة

$\frac{1}{3}$ (A)
 $\frac{2}{1}$ (B)
 $\frac{1}{2}$ (C)
 $\frac{1}{1}$ (D)



إذا كانت القوي الناشئة عن الأجسام X , Y , Z متساوية فما العلاقة بين كثافة الأجسام

$\rho_x > \rho_y > \rho_z$ (A)
 $\rho_y = \rho_z > \rho_x$ (B)
 $\rho_y = \rho_z < \rho_x$ (C)
 $\rho_x = \rho_y = \rho_z$ (D)

التحكم في الترددات باستخدام الترددات

1. الترددات العالية $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
2. الترددات المنخفضة $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...



$$P_{f_1} > P_{f_2} > P_{f_3} > P_{f_4} > P_{f_5}$$
$$P_{f_6} > P_{f_7} > P_{f_8} > P_{f_9} > P_{f_{10}}$$
$$P_{f_{11}} > P_{f_{12}} > P_{f_{13}} > P_{f_{14}} > P_{f_{15}}$$
$$P_{f_{16}} > P_{f_{17}} > P_{f_{18}} > P_{f_{19}} > P_{f_{20}}$$

الترددات المنخفضة

التحكم في الترددات المنخفضة

1. الترددات المنخفضة $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
2. الترددات العالية $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...

التحكم في الترددات العالية

1. الترددات العالية $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
2. الترددات المنخفضة $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...

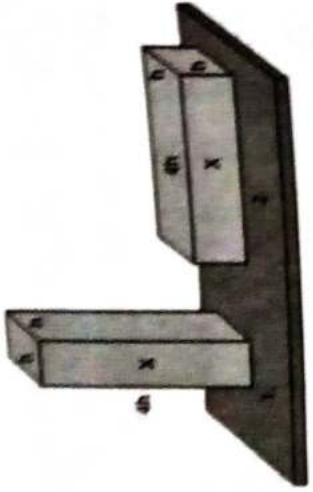
التحكم في الترددات المتوسطة

1. الترددات المتوسطة $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
2. الترددات المنخفضة $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...

التحكم في الترددات العالية

- 1- ما العوامل التي يتوقف عليها التردد عند نقطة
- 2- الترددات المنخفضة $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
- 3- الترددات العالية $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...
- 4- الترددات المتوسطة $f_1, f_2, f_3, f_4, f_5, f_6, f_7, f_8, f_9, f_{10}$...
- 5- الترددات المنخفضة $f_{11}, f_{12}, f_{13}, f_{14}, f_{15}, f_{16}, f_{17}, f_{18}, f_{19}, f_{20}$...





الشكل يوضح متوازي مستطيلات
تم وضعه علي منضده علي وجهين مختلفين ،

- (أ) أيهم ينشأ عنه ضغط علي المنضده أكبر ولماذا؟؟
(ب) هل تختلف القوة الضاغطة الناتجة في الحالتين ولماذا؟

٥: مسائل

خزان يحتوي علي ماء وزنه $5000N$ إذا كانت مساحة قاعدته 100 cm^2
احسب ضغط الماء علي قاع الحوض .

إذا أثرت قوة $30 N$ علي سطح مساحته 4 cm^2 بحيث يصنع اتجاه القوة زاوية مقدارها 60° مع العمودي علي السطح ، احسب الضغط المؤثر علي السطح .

متوازي مستطيلات صلب أبعاده 20 cm ، 10 cm ، 5 cm وكتلته 5 kg وضع علي سطح مستوي أفقي
احسب :-

- (أ) كثافة مادة متوازي المستطيلات .
(ب) أكبر ضغط
(ج) أقل ضغط له (علماً بأن عجلة الجاذبية الأرضية = 10 m/s^2)

مكعب طول ضلعه 10 cm ومتوازي مستطيلات من نفس المادة أبعاده 30 cm ، 20 cm ، 10 cm بين كيف يوضع متوازي المستطيلات علي سطح ما حتى ينتج عنه ضغطاً مساوياً للضغط الناتج عن المكعب؟

الضغط عند نقطة في باطن سائل

- ٨٩- لا يعتمد ضغط السائل في قاع إناء على:
- ① كثافة السائل في الإناء
 - ② مساحة قاع الإناء
 - ③ ارتفاع السائل في الإناء
 - ④ عجلة الجاذبية الأرضية

٩٠- الضغط عند نقطة في باطن السائل يتناسب:

- ① طردياً مع بعد النقطة عن سطح السائل
- ② طردياً مع مربع بعد النقطة عن سطح السائل
- ③ عكسياً مع بعد النقطة عن سطح السائل
- ④ عكسياً مع مربع بعد النقطة عن سطح السائل

٩١- الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة بين الضغط عند نقطة في باطن سائل وعمق النقطة عن سطح السائل لسائلين مختلفين A, B :

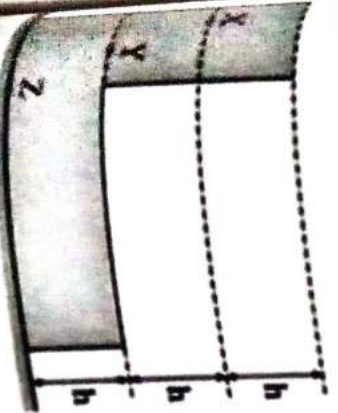
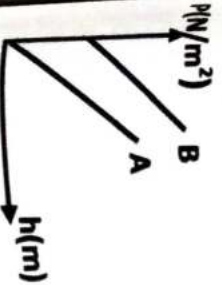
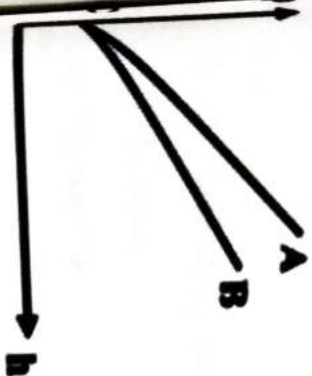
- (I) ماذا تمثل النقطة C
- ① كثافة السائل A
 - ② عجلة الجاذبية
 - ③ أي السائلين أكبر كثافة ؟
 - ④ الكثافة متساوية للسائلين
 - ⑤ لا توجد معلومات كافية

٩٢- الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة بين الضغط وعمق السائل في مختبرين مختلفين في الكثافة A, B، أي العبارات صحيحة ؟

- ① المختبر A مفتوح والمختبر B مغلق
- ② المختبر B مفتوح والمختبر A مغلق
- ③ المختبران مغلقان
- ④ المختبران مفتوحان

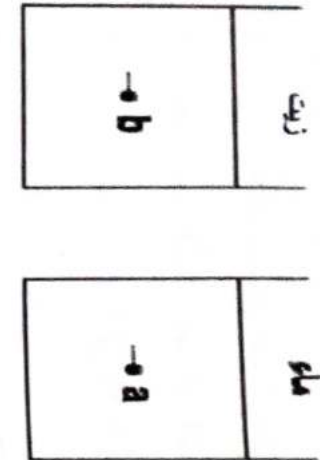
٩٣- في الشكل المقابل يكون.....

- ① $P_x = P_y = P_z$
- ② $P_z > P_y > P_x$
- ③ $P_x < P_y = P_z$
- ④ $P_x = P_y > P_z$



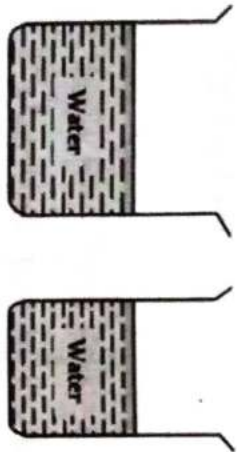
٩٠ في الشكل التالي نقطتين a, b على نفس العمق في سائلين مختلفين كما بالشكل فإذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة الزيت 800 Kg/m^3

فإن النسبة بين $\frac{P_a}{P_b}$



- ١ أكبر من الواحد
 ٢ تساوي الواحد
 ٣ أقل من الواحد
 ٤ لا توجد معلومات كافية

٩١ في الشكل المقابل :



- ١ الضغط عند قاع الإناء (a) أكبر من الضغط عند قاع الإناء (b)
 ٢ الضغط عند قاع الإناء (a) أصغر من الضغط عند قاع الإناء (b)
 ٣ الضغط يعتمد علي شكل الإناء الصاوي
 ٤ الضغط عند قاع الإناء (a) يساوي الضغط عند قاع الإناء (b)

٩٢ لماذا تبني السدود بحيث تكون القاعدة سميكة

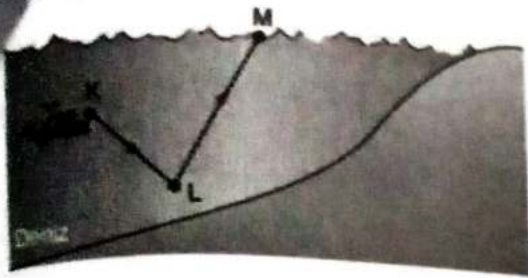
- ١ كثافة الماء تزداد عند العمق
 ٢ ضغط الماء يزداد عند العمق
 ٣ درجة حرارة الماء تزداد عند العمق
 ٤ لا توجد اجابه صحيحه

٩٣ أي العبارات الآتية غير صحيح

- ١ ضغط السائل يتناسب طرديا مع عمق السائل
 ٢ عند وضع ماء مالح وماء عذب في أواني علي ارتفاع متساوي يكون ضغط الماء المالح أكبر من ضغط الماء العذب
 ٣ ضغط السائل لا يعتمد علي شكل الإناء الصاوي
 ٤ لا يمارس السائل ضغطا علي جوانب الإناء الصاوي له

٩٤ في الشكل المقابل كل غرفه حجمها V ، عند سكب الماء ليصلا الغرفه الأولى (السفليه) يكون ضغط السائل علي القاعده هو P ، فعند امتلاء الثلاث غرف الأخرى يكون ضغط السائل هو

- ١ 4P
 ٢ 2P
 ٣ 3P
 ٤ 5P
 ٥ 4P



٩٩- في الشكل المقابل : ينتقل غواص من K الى L الى M

١- يزداد ضغط السائل عند الانتقال من K الى L

٢- يقل ضغط السائل عند الانتقال من L الى M

٣- عندما ينتقل من K الى M لا يحدث تغير في ضغط السائل

أي العبارات صحيحة

Ⓐ فقط ٢

Ⓐ فقط ١

Ⓒ ١ و ٢ و ٣ معا

Ⓒ ١ و ٢ معا

١٠٠- عند فتح 3 ثنوب متطابقه في زجاجه بلاستيكيه كما بالشكل

تكون العلاقه بين ضغط السوائل عند النقاط هو

$P_1 = P_2 = P_3$ Ⓐ

$P_3 > P_2 > P_1$ Ⓑ

$P_1 > P_2 < P_3$ Ⓒ

$P_2 = P_1 > P_3$ Ⓓ



١٠١- الشكل يوضح سائل موضوع في اناء ،

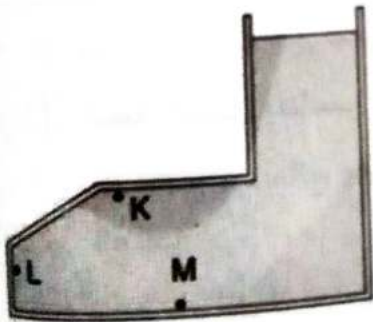
تكون العلاقه بين الضغط عند النقاط K , L , M كالآتي

$P_K = P_L = P_M$ Ⓐ

$P_L < P_K < P_M$ Ⓑ

$P_M < P_L < P_K$ Ⓒ

$P_K < P_L < P_M$ Ⓓ



١٠٢- في الشكل المقابل اذا كانت كثافة السائلين هي 2ρ و ρ

فإن النسبه بين $\frac{P_x}{P_y}$

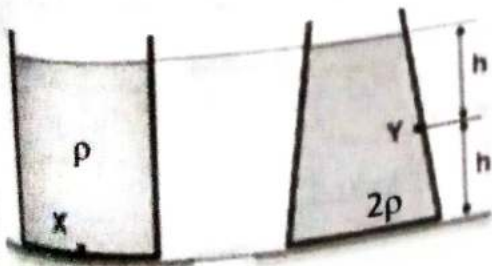
(علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)

Ⓐ 2

Ⓐ 1

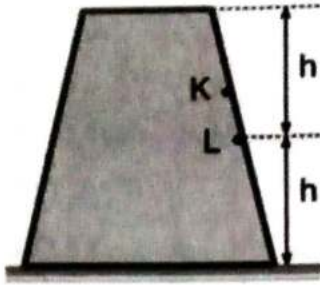
Ⓑ $\frac{1}{3}$

Ⓑ $\frac{1}{2}$



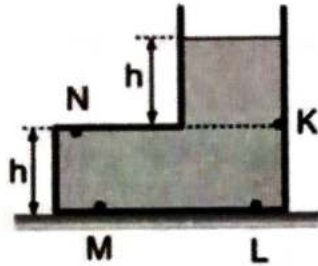
الصف الثاني الثانوي

١-٣ إذا كان ضغط السائل عند نقطتين K, L هو P_K, P_L ، عند قلب الحاوية رأسا علي عقب ماذا يحدث للضغط عند K, L



P_L	P_K	
يقل	لا تتغير	Ⓐ
لا يتغير	تزداد	Ⓑ
يزداد	لا تتغير	Ⓒ
يزداد	تزداد	Ⓓ

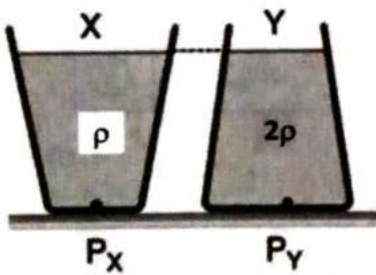
١-٤ إذا كان ضغط السائل عند K هو P ، فإن ضغوط السائل عند النقاط L, M, N علي الترتيب هي



- Ⓐ $2P, 2P, P$
- Ⓑ $2P, P, P$

- Ⓐ $2P, 2P, 0$
- Ⓑ $2P, P, 0$

١-٥ في الشكل المقابل اذا كانت كثافة السائلين هي 2ρ و ρ



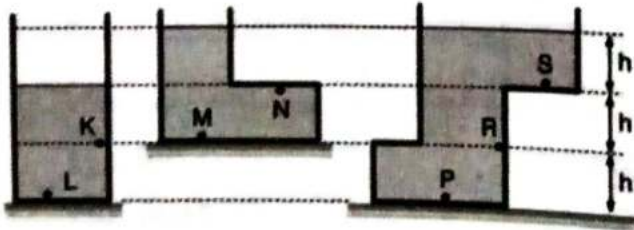
فإن النسبة بين $\frac{P_X}{P_Y}$ (علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)

- Ⓐ 2
- Ⓑ $\frac{1}{3}$

- Ⓐ 1
- Ⓑ $\frac{1}{2}$

١-٦ الشكل يوضح عدة أواني مختلفة الأشكال

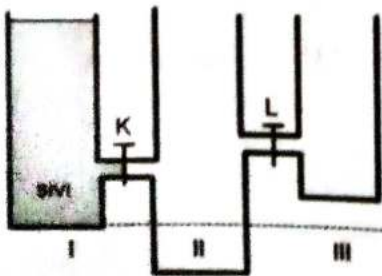
عند أي النقاط تكون الضغوط متساوية



- Ⓐ K, N, S
- Ⓑ K, M, R

- Ⓐ L, M, P
- Ⓑ L, N, R

١-٧ الأواني الموجودة بالشكل متصله ببعضها البعض بواسطة صنابير K, L ، عند فتح الصنابير واتزان السوائل ، تكون العلاقة بين ضغوط السوائل علي القاع



- Ⓐ $P_3 > P_2 > P_1$
- Ⓑ $P_2 > P_1 > P_3$

- Ⓐ $P_1 = P_2 = P_3$
- Ⓑ $P_1 < P_2 < P_3$

108- الأواني الأتية تحتوي علي سوائل مختلفة بارتفاعات مختلفة وتحتوي الأواني علي صمامات متماثلة في الفاع ، أي الصمامات عند فتحه واندفاع السائل منه يجعل المروحة تدور بشكل أسرع

- B A
D C

109- في الشكل المقابل وعاء مغلق به ماء وكان الضغط عند المنتطين X و Y والصنوبر مغلق هو P_X و P_Y ، عند فتح الصنوبر ماذا يحدث للضغط عند X و Y

P_X	P_Y	
يقل	لا تتغير	<input type="radio"/>
لا يتغير	تزداد	<input checked="" type="radio"/>
يزداد	لا تتغير	<input type="radio"/>
يزداد	تزداد	<input type="radio"/>

110- في الشكل المقابل : اذا كان ضغط السائل عند

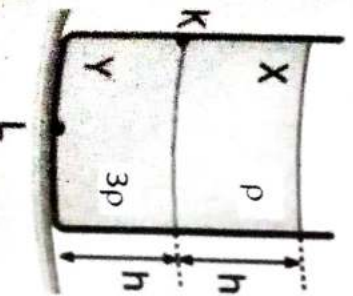
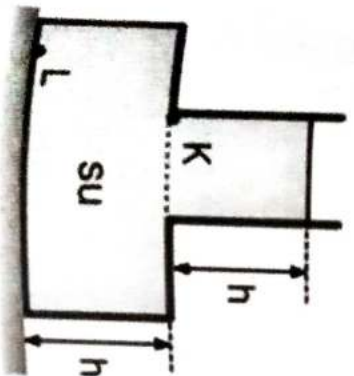
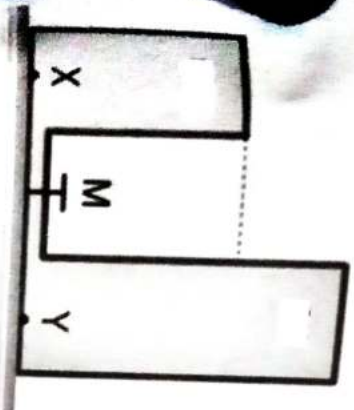
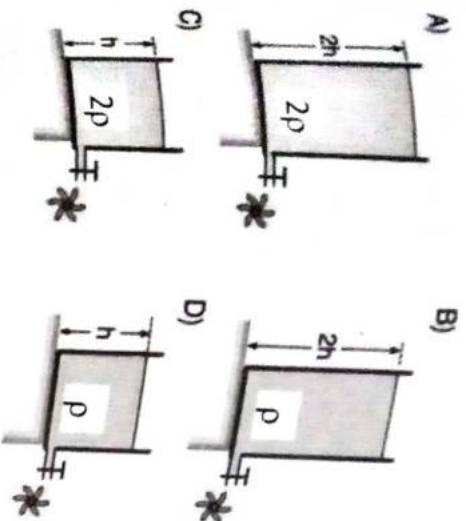
النقطة K 500 باسكال وكان السائل معرض لضغط خارجي قيمته 200 باسكال ، تكون قيمة الضغط عند نقطة L.....باسكال

- علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)
800 700
1200 1000

111- في الشكل المقابل ، تكون النسبه بين $\frac{P_K}{P_L}$

علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)

- 2 1
1/4 1/2



- 1 2 3 4 5

111- في M

111

السائل

الصنوبر

مغلق

1

2

اذا

علي ال

1

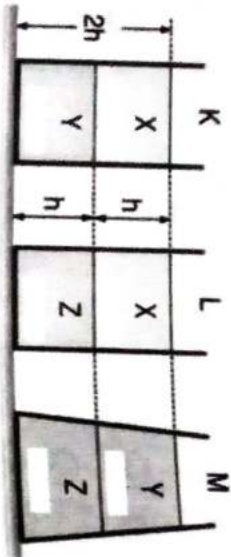
2

3

4

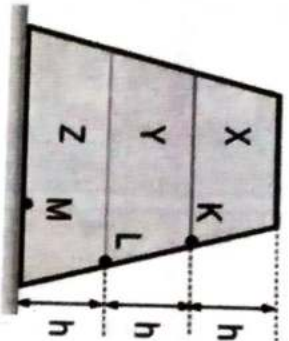
5

الشكل يوضح عدة سوائل ارتفاعاتها متساوية ، يكون العلاقة بين ضغوط السوائل علي القاعدة ...

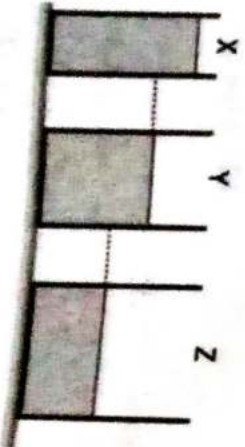
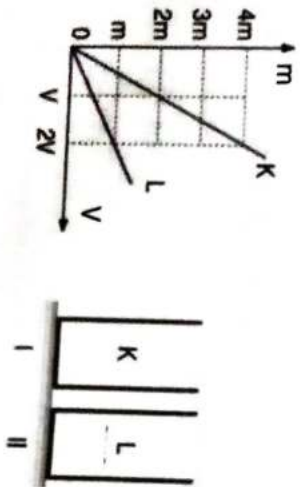


- $P_K = P_L = P_M$ ①
 $P_L < P_K < P_M$ ②
 $P_M < P_L < P_K$ ③
 $P_K < P_L < P_M$ ④
 $P_K < P_L < P_M$ ⑤

112- في الشكل المقابل 3 سوائل X, Y, Z غير قابله للإمتزاج في اناء مغلق ، ماذا يحدث لضغوط السوائل عند K, L, M عند قلب الحاويه



P_M	P_L	P_K	
يقل	يزداد	يزداد	①
يقل	يقل	يزداد	②
يقل	لا يتغير	يزداد	③
يقل	يقل	يقل	④
يقل	يقل	يقل	⑤



113- الشكل المقابل يوضح العلاقة البيانيه بين الكتله والحجم لسائلين K, L ، اذا وضعت كتل متساويه من السائلين في الحاويتين I و II وكان ضغط السائل K علي القاعده هو P فكم يكون ضغط السائل L علي القاعده بدلالة P

- $\frac{1}{2}$ ①
 $\frac{1}{3}$ ②
 $\frac{1}{3}$ ③
 $\frac{1}{2}$ ④

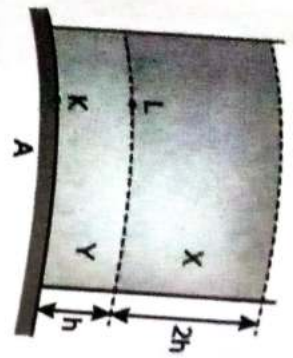
114- اذا كانت ضغوط السوائل X, Y, Z علي القاعده متساويه فتكون العلاقة بين كثافة السوائل ...

- $\rho_x = \rho_y = \rho_z$ ①
 $\rho_z > \rho_x > \rho_y$ ②
 $\rho_x < \rho_y = \rho_z$ ③
 $\rho_x < \rho_y < \rho_z$ ④

١٣٢- إذا كان ضغط
متر.....

- 10 ①
30 ②

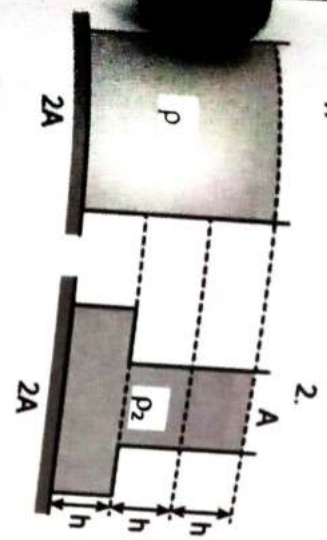
الأستطه من)
في الشكل المقابل



(الضغط الجوي)

- ١١٦- في الشكل المقابل ، اذا علمت أن $P_Y = 2P_X$
فإن النسبة بين $\frac{P_K}{P_L}$
2 ②
1 ①
1/3 ⑤
1/2 ②

١١٧- في الشكل المقابل : تم ملء الأواني بسائلين كثافتهما



1. $P_1 = 2P_2$ ②
 $P_2 = 1/2 P_1$ ⑤
2. $P_1 = P_2$ ①
 $P_2 = 2P_1$ ②

بأسكال حيث

١١٨- يغوص رجل الى عمق 15m تحت سطح الماء فإن الضغط على الرجل عند هذه النقطة.....
($g = 9.8 \text{ m/s}^2$, $P_a = 1.013 \times 10^5 \text{ pascal}$: علماً بأن $P_w = 1000 \text{ kg/m}^3$)

- 2.48 × 10⁵ ②
3.02 × 10⁷ ⑤
2.56 × 10⁷ ①
4.57 × 10⁵ ②

١١٩- جسم يقع في قاع حمام سباحه وكان الضغط الكلي الواقع عليه 1.35×10^5 باسكال فيكون عمق حمام
السباحهمتر
(علماً بأن : $P_a = 1.013 \times 10^5 \text{ pascal}$, $P_w = 9.8 \text{ m/s}^2$)

- 2.2 ②
2.9 ⑤
3.4 ①
1.8 ②

١٢٠- بعض الحيوانات تستطيع الغوص لعمق 1 كم ، ما الضغط الكلي الي تتصله عند هذا العمق.....

- $10^5 \text{ N/m}^2 = 1 \text{ Atm}$ و $P_{sea} = 1020 \text{ kg/m}^3$
90 Atm ②
111 Atm ⑤
9 Atm ①
101 Atm ②

١٢١- اناء ممتلئ بسائل كثافته 900 كجم/م^٣

فيكون ضغط السائل المؤثر على قاعدة الإناء.....
علماً بأن ($g = 10 \text{ m/s}^2$)

- 7.2 ②
14.4 ⑤
3.6 ①
9 ②

6ph ①
0ph ②

١٢١- فرق الض

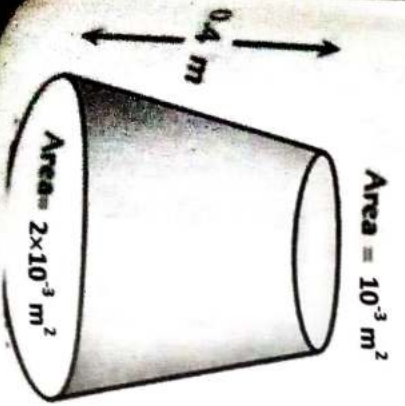
0ph ①
0ph ②

١٢٧- فرق الض

0ph ①
0ph ②

١٢٨- فرق الض

0ph ①
0ph ②



١٢٢- إذا كان ضغط السائل عند منتصف عمق بحيره $\frac{2}{3}$ الضغط عند قاع البحيره ، فيكون عمق البحيره

(علماً بأن : $P_a = 10^5 \text{ N/m}^2$, $\rho = 10^3 \text{ Kg/m}^3$)

- ١٢٢- إذا كان ضغط السائل عند منتصف عمق بحيره $\frac{2}{3}$ الضغط عند قاع البحيره ، فيكون عمق البحيره
- ١٠ ①
٢٠ ②
٣٠ ③
٤٠ ④
٥٠ ⑤

الإشكاليه من (١٢٣ : ١٢٢٨)

في الشكل المقابل عدة سوائل مختلفة الكثافه في اناء واحد ، بفرض أن السطح غير معرض للضغط الجوي و $g = 10 \text{ m/s}^2$ ، يكون

١٢٣- الضغط عند نقطة X =

- ٦٠ ρh ②
٣٠ ρh ③
٩٠ ρh ①
١٠٠ ρh ④

١٢٤- الضغط عند نقطة Y =

- ٦٠ ρh ②
٣٠ ρh ③
٩٠ ρh ①
١٠٠ ρh ④

١٢٥- الضغط عند نقطة Z =

- ٦٠ ρh ②
٣٠ ρh ③
٦ ρh ①
١٩٠ ρh ④

١٢٦- فرق الضغط بين النقطتين (X, Y) =

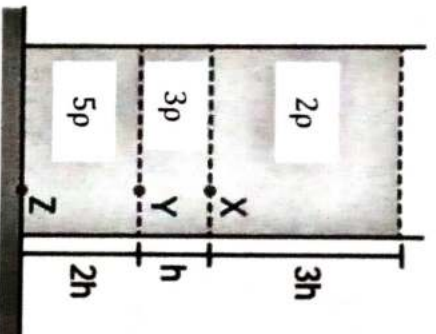
- ٦٠ ρh ②
٣٠ ρh ③
٩٠ ρh ①
١٩٠ ρh ④

١٢٧- فرق الضغط بين النقطتين (Z, Y) =

- ٦٠ ρh ②
٣٠ ρh ③
٩٠ ρh ①
١٠٠ ρh ④

١٢٨- فرق الضغط بين النقطتين (X, Z) =

- ٦٠ ρh ②
١٣٠ ρh ⑤
٩٠ ρh ①
١٠٠ ρh ④



كتاب التدريبات والامتحانات

١٢٩- حوض يصوي ماءً مائلاً كثافته 1030 كجم/م^3 إذا افترضنا أن ارتفاع الماء يبلغ 1 متر مساحته قاعدة $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وعجلة الجاذبية الأرضية

الصوض تساوي 500 سم^2 (علماً بأن الضغط الجوي المعتاد = 10 م/ث^2) ، فيكون :

١) الضغط الكلي على القاعدة باسكال

Ⓐ 111500 Ⓐ 111400

Ⓑ 111600 Ⓑ 111100

٢) القوة المؤثرة على القاعدة م^2

Ⓐ 5500 Ⓐ 5550

Ⓑ 5570 Ⓑ 5580

١٣٠- يحتوي الوعاء الموجود في الشكل المقابل على 20 سم من الزيت الذي

كثافته 13600 كجم/م^3 وعلى 40 سم من الماء المالح الذي كثافته

10^5 N/m^2 يساوي 1040 كجم/م^3 حيث أن الضغط الجوي يساوي 10 م/ث^2 ($g = 10 \text{ م/ث}^2$)

أصب الضغط المؤثر على

Ⓐ نقطة A على السطح العلوي للماء نيوتن/م²

Ⓐ 2×10^5 Ⓐ 10^5

Ⓑ 2.5×10^5 Ⓑ 3×10^5

Ⓐ نقطة B على عمق 50 سم من السطح نيوتن/م²

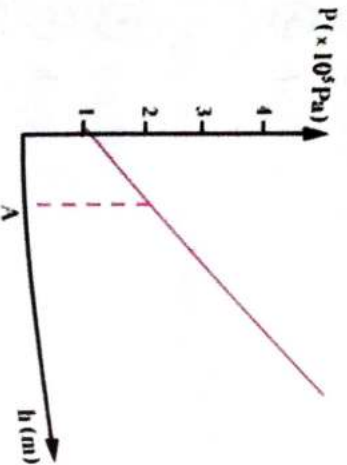
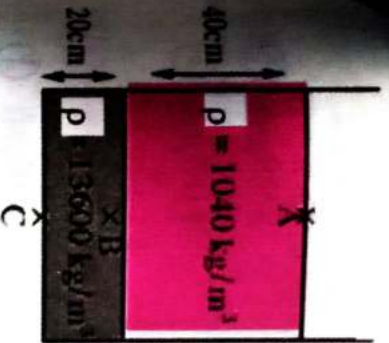
Ⓐ 11700 Ⓐ 11760

Ⓑ 117760 Ⓑ 107760

Ⓐ نقطة C في قاع الوعاء المستخدم نيوتن/م²

Ⓐ 131360 Ⓐ 131300

Ⓑ 131600 Ⓑ 130360



١٣١- يمثل الرسم البياني الموضح بالشكل العلاقة بين الضغط عند نقطة ما وعمقها داخل سائل ساكن. (علماً بأن كثافة السائل 1000 كجم/م^3) وعجلة الجاذبية الأرضية $= 10 \text{ م/ث}^2$) معتمداً على الرسم اصعب :

Ⓐ الضغط الجوي عند سطح السائل باسكال

Ⓐ 2×10^5 Ⓐ 10^5

Ⓑ 4×10^5 Ⓑ 3×10^5

Ⓐ الضغط عند النقطة (A) باسكال

Ⓐ 2×10^5 Ⓐ 10^5

Ⓑ 4×10^5 Ⓑ 3×10^5

ج) عمق النقطة (A) تحت سطح السائل متر

- 15 Ⓐ
5 Ⓑ
20 Ⓒ
10 Ⓓ

مطلوب لإطار سيارة فرق ضغط قدره $3.156 \times 10^5 \text{ N/m}^2$
إذا كان الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ فيكون الضغط داخل إطار السيارة بوحدات الضغط الجوي نيوتن / م²

- 22600 Ⓐ
202600 Ⓑ
41900 Ⓒ
416900 Ⓓ

غواصة مستقرة أفقياً في أعماق البحر . الضغط داخلها يعادل الضغط الجوي العادي عند مستوى البحر ، تكون القوة المؤثرة على شباك من شبايك الغواصة دائري نصف قطره 21 سم ومركزه على عمق 50 متراً سطح البحر..... نيوتن

- ما بأن كثافة الماء 1020 Kg/m^3 وعجلة الجاذبية الأرضية 9.8 m/s^2
69.27 × 10⁷ Ⓐ
69.27 × 10⁸ Ⓑ

عزان طوله 100 سم وعرضه 80 سم وعمقه 60 سم مملوء بسائل كثافته النسبيه 1.2 وكان الخزان غير مغز للضغط الجوي ، فإذا علمت أن عجلة السقوط الحر 10 م/ث² ، كثافة الماء 1000 كجم/م³ ، احسب ضغط السائل عند نقطه علي عمق 20 سم من سطح الخزان باسكال

- 2400 Ⓐ
6000 Ⓑ
7200 Ⓒ
3600 Ⓓ

ضغط السائل عند نقطه علي عمق 10 سم من قاع الخزان باسكال

- 2400 Ⓐ
6000 Ⓑ
7200 Ⓒ
3600 Ⓓ

ضغط السائل علي جانب رأسي من جوانب الخزان باسكال

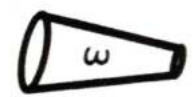
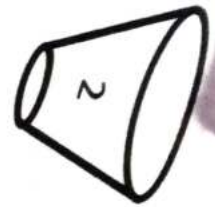
- 2400 Ⓐ
6000 Ⓑ
7200 Ⓒ
3600 Ⓓ

قوة المؤثره علي قاعدة الخزان نيوتن

- 2400 Ⓐ
6000 Ⓑ
7200 Ⓒ
5760 Ⓓ

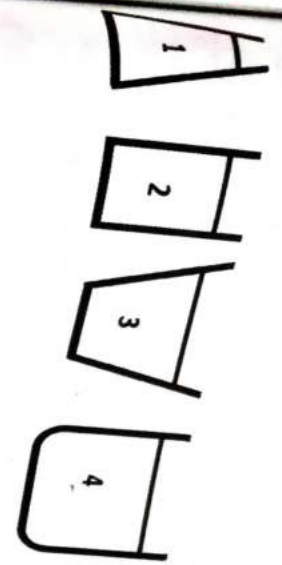
كتاب التدرجات والبرمجات

١- اكتيب
١- وزن عمود
السائل



الوعاء رقم (2) لهم نفس القوة

الوعاء رقم (1) الوعاء رقم (3)

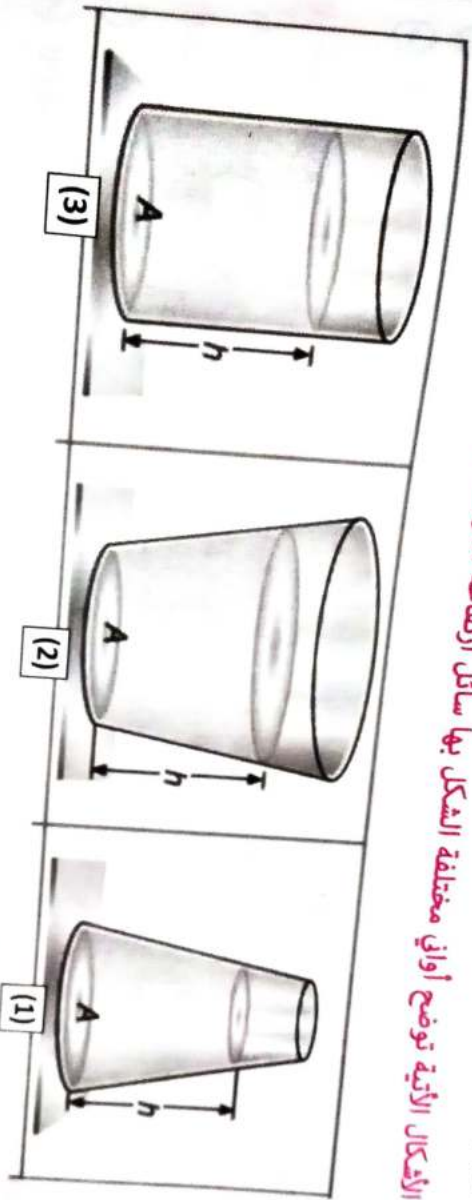


١-٣٥ في الشكل المقابل ثلاثة اوعية مملوءة بالماء الى نفس الارتفاع و لهم نفس مساحة سطح القاعدة ولكن الوزن الكلي للماء مختلف في كل منهما فان الوعاء الذي له اكبر قوة مؤثرة على قاعدته ...

١-٣٦ في الشكل المقابل ثلاثة اوعية مملوءة بالماء الى نفس الارتفاع رتب تصاعديا الوعية من حيث ضغط الماء المؤثر على قاع كل منهما ...

١ 1,2,3,4
٢ 2,3,4,1
٣ 3,4,2,1
٤ جميع الضغوط متساوية

١٣٧- الأشكال الآتية توضع أواني مختلفة الشكل بها سائل ارتفاعه h ومساحة قاعدة الأواني هو A ،



أي من الأشكال الآتية يكون به

(أ) وزن السائل في الإناء يساوي قوة ضغط السائل على القاعدة

- الشكل (1) الشكل (2)
الشكل (3) الشكل (4)

(ب) وزن السائل في الإناء أكبر من قوة ضغط السائل على القاعدة

- الشكل (1) الشكل (2)
الشكل (3) الشكل (4)

(ج) وزن السائل في الإناء أقل من قوة ضغط السائل على القاعدة

- الشكل (1) الشكل (2)
الشكل (3) الشكل (4)

الإسئلة التقابلية

١ : اكتب المصطلح العلمي

وزن عمود السائل الذي قاعدته وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة وارتفاعه البعد الرأسي بين هذه النقطة وسطح السائل .

٢ : ما معنى أن :

ضغط السائل عند نقطة في باطنه $= 1.3 \times 10^5 \text{ N/m}^2$

٣ : علل لما يأتي :

تبنى السدود بحيث تكون أكثر سمكاً عند القاعدة .

يتساوي الضغط عند جميع نقاط المستوي الأفقي الواحد في السائل الساكن المتجانس .

٤ : أسئلة متتو عاه :

ما العوامل التي يتوقف عليها الضغط عند نقطة في باطن سائل .

ماذا يحدث زيادة عمق الغواصة تحت الماء بالنسبة للقوة المؤثرة علي قمرتها .

استنتج العلاقة بين الضغط عند نقطة في باطن سائل P وعمق هذه النقطة h عن سطح هذا السائل .

فتي

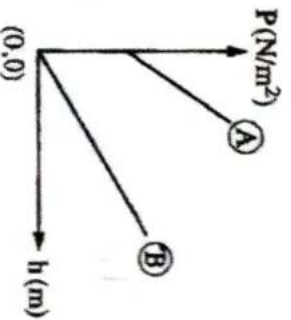
يصبح الضغط عند نقطة ما في باطن سائل موضوع في إناء نهاية عظمي .

يكون فرق الضغط بين نقطتين في باطن سائل ساكن متجانس = صفر .

الرسم البياني يوضح العلاقة بين الضغط والعمق لسائلي A , B مختلفين :

أ) أي السائلي معرض للهواء الجوي ؟

ب) أي السائلي أكبر كثافة ؟



كتاب التدريبات والامتحانات

٦- وضع بالرسم متني يكون :

- أ) وزن سائل في إناء يساوي قوة ضغطه على القاعدة .
- ب) وزن السائل أكبر من قوة ضغطه على القاعدة .
- ج) وزن السائل أقل من قوة ضغطه على القاعدة .

س ٥ : مسائل

١- غواصة تغوص في البحر على عمق 50 m حفظ الضغط داخلها عند الضغط الجوي إذا كان قطر باب قمرتها 60 cm أوجد :

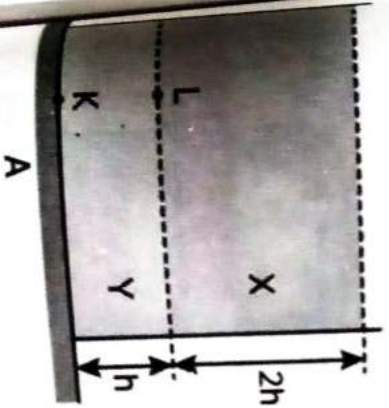
- أ) الضغط الكلي المؤثر على باب قمرتها .
- ب) القوة الكلية المؤثرة على باب قمرتها .

$$\rho_{\text{ماء البحر}} = 1030 \text{ kg/m}^3$$

٢- في الشكل المقابل ، اذا علمت أن $p_x = 3p_y$

أوجد النسبة بين $\frac{p_x}{p_y}$

(علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)



- ٣- طبقة من السائل سمكها 50 cm تستقر فوق طبقة من الزيت سمكها 20 cm احسب الفرق في الضغط بين نقطتين إحداهما عند السطح الفاصل بين الماء والزئبق والأخرى عند قاع طبقة الزيت ($g=10\text{m/s}^2$)

١٤٢ - في

ⓐ ⓑ

Ⓐ Ⓑ

Ⓒ Ⓓ

Ⓔ Ⓕ

Ⓖ Ⓗ

Ⓘ Ⓚ

Ⓛ Ⓜ

Ⓝ Ⓞ

Ⓟ Ⓠ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

Ⓡ Ⓢ

Ⓣ Ⓤ

الأنبوبة ذات الشعبتين

١٠- تستخدم الأنبوبة ذات الشعبتين في

- ① تعيين كثافة سائل بمعلوميه كثافة سائل آخر
- ② المقارنه بين كثافة سائلين
- ③ تعيين الكثافه النسبيه لسائل
- ④ جميع ما سبق

١١- ارتفاع السائل في الأنبوبه ذات الشعبتين يتناسب

- ① طرديا مع مساحة مقطع الأنبوبه
- ② عكسيا مع مربع نصف قطر الأنبوبه
- ③ طرديا مع نصف قطر الأنبوبه
- ④ عكسيا مع كثافة السائل

١٢- أنبوية علي شكل حرف U مساحة مقطع أحد فرعيها 4 أمثال مساحة الفرع الآخر صب بها كمية من سائل، فإن النسبة بين ارتفاع السائل في الفرعين يساوي

- | | |
|------------------|-----------------|
| $\frac{4}{1}$ ① | $\frac{1}{4}$ ② |
| $\frac{1}{16}$ ③ | $\frac{1}{1}$ ④ |

١٣- في الشكل المقابل :

عند فتح الصنبور (M) يزداد (h_1) ويقل (h_2) عن المستوى الأفقي

وفقا لذلك يكون :

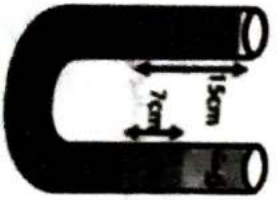
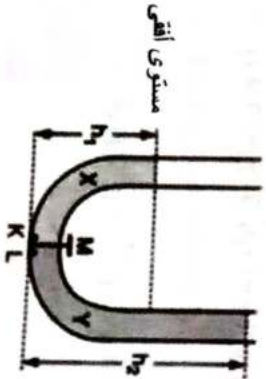
- ١- (X) أقل كثافة من (Y)
- ٢- كثافة (X) تساوي كثافة (Y)
- ٣- كثافة (X) أكبر من كثافة (Y)

في العبارات خطأ

- | | |
|-------------|-----------------|
| ① فقط 1 | ② فقط 2 |
| ③ 2 و 3 معا | ④ 1 و 2 و 3 معا |

١٤- في الشكل الذي أمامك ، إذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة الزيت 800 Kg/m^3 فيكون ارتفاع عمود الزيت سم

- | | |
|------|------|
| ① 9 | ② 12 |
| ③ 10 | ④ 8 |



كتاب التدريبات والامتحانات

١٤٣- في الشكل المقابل أنبوية ذات شعبتين منتظمة المقطع صب بها كمية من الماء ، تكون العلاقة بين الضغط عند كلا من النقاط K, L, M كالآتي :

- $P_K = P_L = P_M$
 $P_K > P_L > P_M$
 $P_L < P_M = P_Z$
 $P_L = P_M < P_K$

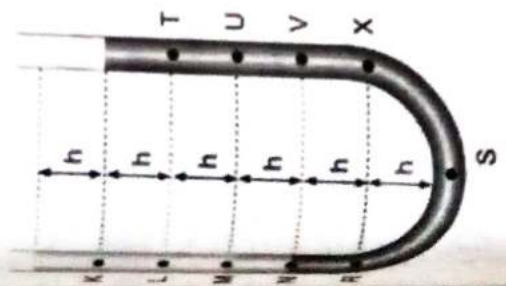
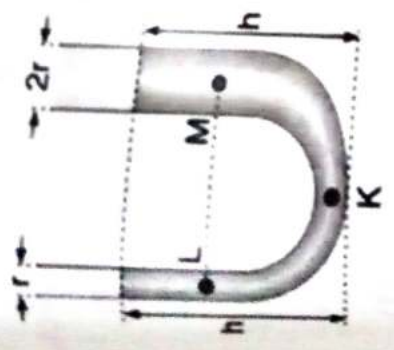
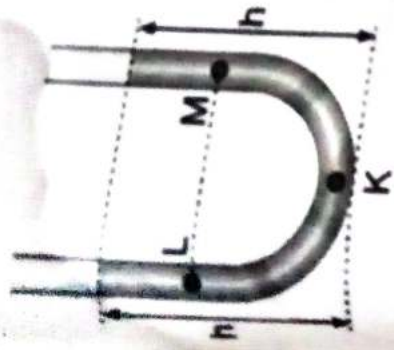
١٤٤- في الشكل المقابل أنبوية ذات شعبتين قطر أحدهما ضعف الأخر صب بها كمية من الماء ، تكون العلاقة بين الضغط عند كلا من النقاط K, L, M كالآتي :

- $P_K = P_L = P_M$
 $P_K > P_L > P_M$
 $P_L < P_M = P_Z$
 $P_L = P_M < P_K$

الإسئلة من (١٤٥ : ١٤٩)

الشكل يوضح أنبوية ذات شعبتين بها سائلان مختلفان فيكون

- ١٤٥- الضغط عند نقطة (L)
 أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية
- ١٤٦- الضغط عند نقطة (K)
 أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية
- ١٤٧- الضغط عند نقطة (M)
 أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية
- ١٤٨- الضغط عند نقطة (N)
 أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية

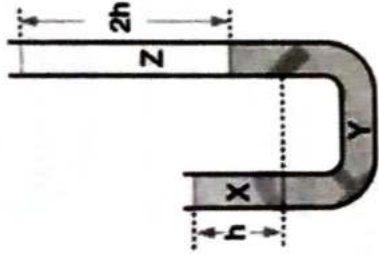


الضغط عند نقطة (X) الضغط عند نقطة (R)

- أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية

الشكل يوضح اتزان 3 سوائل X, Y, Z في أنبوه ذات شعبتين فتكون العلاقة بين كثافة هذه السوائل كالآتي .

- $\rho_x < \rho_z < \rho_y$
 $\rho_y < \rho_x < \rho_z$
 $\rho_z < \rho_x < \rho_y$
 $\rho_x = \rho_z < \rho_y$

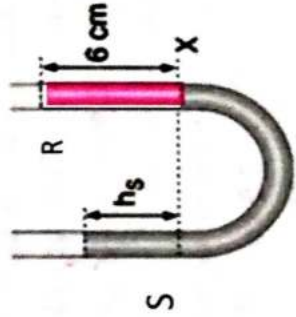


سائلان R و S وضعوا في أنبوه ذات شعبتين كما بالشكل ، فإذا كانت

كثافة السائل S هو 3 g/cm^3 وكثافة السائل R 2 g/cm^3

فيكون ارتفاع السائل S = سم

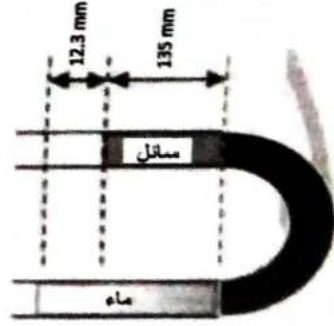
- 4
 5
 2
 3



أنبوه على هيئة حرف U مساحة مقطع فرعها الضيق 1 cm^2 ومساحة مقطع فرعها الواسع 2 cm^2 سُلت جزئياً بالماء الذي كثافته 1000 كجم/م^3 ثم صُب فيها كمية من الزيت كثافته 800 كجم/م^3 من الفرع الضيق حتى أصبح طول عمود الزيت 5 cm فيكون ارتفاع سطح الماء فوق السطح الفاصل بين الماء والزيت

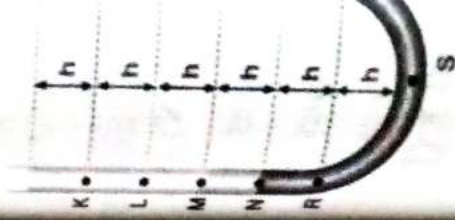
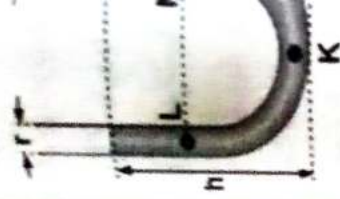
- 4
 5
 2
 3

في الشكل المقابل أنبوه ذات شعبتين . إذا كانت كثافة الماء هي $\rho_w = 1000 \text{ kg/m}^3$ فتكون كثافة

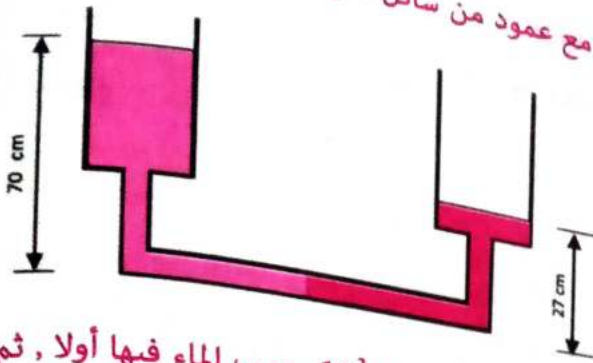


سائل المستخدم

- 13600 kg/m^3
 960 kg/m^3
 1091 kg/m^3
 2015 kg/m^3



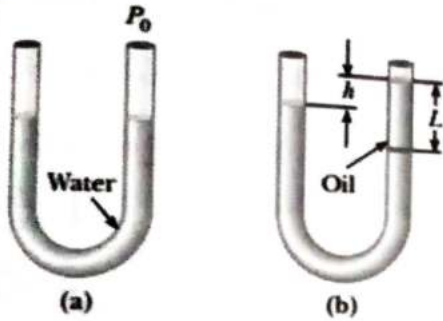
10٤- في الشكل المقابل عمود من الماء ارتفاعه 70cm يتزن مع عمود من سائل اخر مجهول ارتفاعه 27cm فتكون كثافة السائل المجهول.....



- 390 kg/m³
 2592.5 kg/m³
 3900 kg/m³
 1200 kg/m³

10٥- أنبوبة ذات شعبتين مساحة فرعها 1cm² و 2cm² وكثافة الماء 10³ kg/m³ , صب الماء فيها أولا , ثم صب فوقه زيت كثافته النسبية 0.8 في الفرع الضيق حتي انخفض مستوي سطح الماء بمقدار 2cm أوجد ارتفاع عمود الزيت.

- 2.5 cm
 5 cm
 3.75 cm
 1.75 cm



10٦- أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع صب بها كمية من الماء كما بالشكل (a) , صب في الفرع الأيمن كمية من الزيت الذي كثافته 750 كجم / م³ حتي أصبح طول عمود الزيت 5 سم كما في الشكل (b) , احسب الفرق بين سطحي الماء والزيت (h)

- 3.75 cm
 1 cm
 2.5 cm
 1.25 cm

10٧- أنبوبة ذات شعبتين بها كمية من الماء مساحة مقطع أحد فرعها 3 أمثال الفرع الأخر , وعند صب كمية من الزيت في الفرع الضيق انخفض سطح الماء بمقدار 0.6 سم , فيكون ارتفاع عمود الزيت الذي تم صبه سم. علما بأن كثافة الماء تساوي 1000 Kg / m³ وكثافة الزيت 800 Kg / m³

- 1.5
 1
 0.8
 0.6

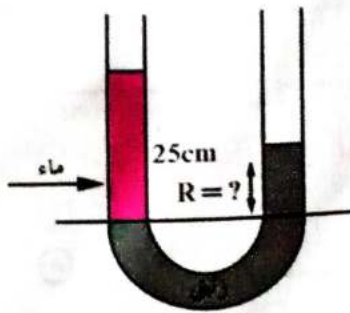
10٨- أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطعها منتظمة 2Cm² تحتوي علي كمية من الزيت كثافته 900 kg/m³ صب كحول في احد الفرعين حتي انخفض مستوي الزيت 6cm من قيمته الاصلية . اذا كان ارتفاع عمود الكحول 13.5cm . فإن كتلة الكحول كجم

- 0.21
 0.45
 0.0216
 0.3

10٩- أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطعهما متساوي مثبتة في وضع رأسي بها كمية من الزيت كثافته 900 kg/m³ ارتفاع الزئبق عن فوهة الأنبوبة (26.2) cm ثم صب في إحدى الشعبتين ماء حتى امتلأت تماما . فكم يكون ارتفاع الزئبق عن السطح الفاصل بين الماء والزئبق.....

- 1 cm
 2 cm
 3 cm
 4 cm

الصف الثاني الثانوي



وضعتنا في وعاء ذي شعبتين ومفتوح من الجهتين كمية من الزئبق بحيث أصبح السطحان الفاصلان بين الزئبق والهواء في كل من الشعبتين على مستوى أفقي واحد وإذا قمنا بإضافة 25 سم من الماء على الشعبة الأولى أحسب كم سيصبح ارتفاع الزئبق في الشعبة الثانية بالنسبة إلى المستوى الأفقي للسطح الفاصل بين الزئبق والماء.

1.11 cm (A)

2.5 cm (B)

3.4 cm (C)

1.83 cm (D)

أنبوبة على هيئة حرف U مساحة مقطعها 2 cm^2 بها كمية من الماء 9 cm^3 من الكيروسين صُبت في أحد الفرعين فكان فرق ارتفاع الماء في الفرعين 3.6 cm ، أوجد حجم البنزين إذا صُب في الفرع الآخر حتى يصبح مستوى سطح الماء في الفرعين في مستوى أفقي واحد علما بأن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة البنزين 900 Kg/m^3

9 cm³ (A)

2 cm³ (B)

8 cm³ (C)

6 cm³ (D)

3. سوائل X و Y و Z كما بالشكل ، اذا علمت أن كثافة Z تساوي 3 g/cm^3 وكثافة X تساوي 2 g/cm^3

وطبقا للمعطيات الموضحة بالرسم تكون ،

كثافة السائل Y = جم/سم³

5 (A)

4 (B)

2.4 (C)

3 (D)

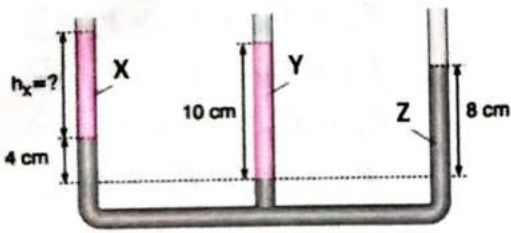
ارتفاع السائل X = سم

6 (A)

4 (B)

2 (C)

3 (D)



أنبوبة ذات شعبتين كما موضحة بالشكل (1) بها كمية من الزئبق، الطرف الأيسر مساحته $A_1 = 10 \text{ cm}^2$ ، الطرف الأيمن مساحته $A_2 = 5 \text{ cm}^2$ ، تم صب 100 سم³ من الماء في الطرف الأيمن كما هو كوضح في الشكل

أ. يكون طول عمود الماء في الطرف الأيمن متر

0.4 (A)

0.2 (B)

0.1 (C)

0.3 (D)

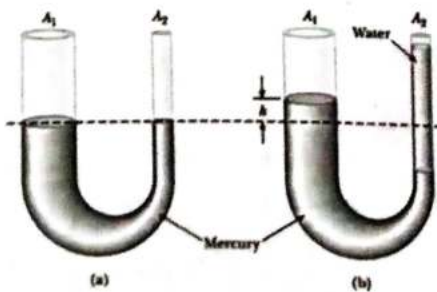
ب. يكون ارتفاع الزئبق h في الفرع الأيسر متر

0.15 (A)

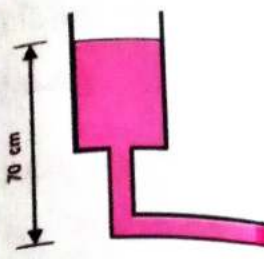
0.19 (B)

0.015 (C)

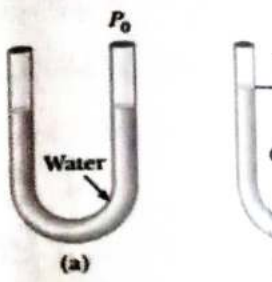
0.11 (D)



مجهول ارتفاعه 27cm



صب الماء فيها أولا ، ثم الماء بمقدار 2cm



الأخر ، وعند صب كمية من الزيت الذي تم صبه

زيت كثافته 900 kg/m^3 عليه . اذا كان ارتفاع عمود

الزئبق فإذا كان بعد كلا من

4 cm (D)

كتاب التدريبات والإمتحانات

١٦٤- أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع بها زئبق كثافته 13600 Kg/m^3 . صب في احد فرعيها سائل كثافته 12300 kg/m^3 حتى اصبح البعد الراسي بين سطحي الزئبق في الفرعين $(30.69) \text{cm}$ ، وإذا كان نصف قطر الانبوبة r يساوي $(0.5) \text{cm}$.

(أ) فكم يكون ارتفاع عمود السائل سم

30 (ب)

29 (ج)

31 (د)

34 (هـ)

(ب) أوجد وزن عمود السائل؟ حيث $g = 10 \text{ m/s}^2$

329 N (ب)

229 N (ج)

3.29 N (د)

2.29 N (هـ)

١٦٥- الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان لا يمتزجان وكانت كثافة السائل S أكبر من كثافة السائل R ، فيكون

$\rho_L > \rho_K$ (ب)

لا توجد معلومات كافية (ج)

$\rho_L < \rho_K$ (د)

$\rho_L = \rho_K$ (هـ)

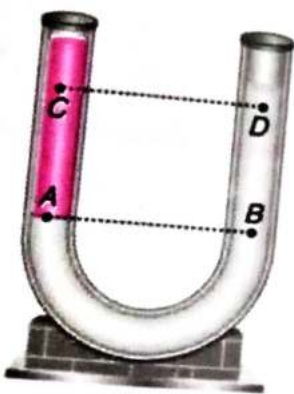
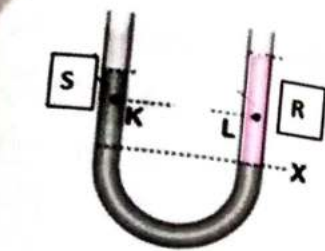
١٦٦- الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان لا يمتزجان ، فيكون

$P_A = P_B > P_D > P_C$ (د)

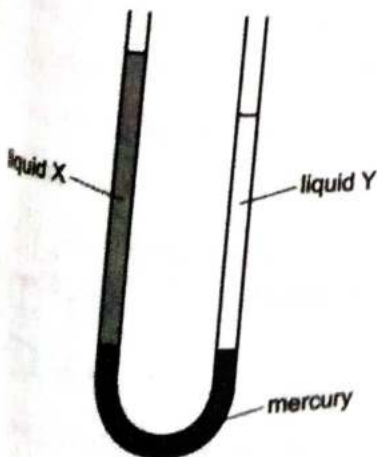
$P_A = P_B > P_C > P_D$ (ب)

$P_A = P_B > P_C > P_D$ (ج)

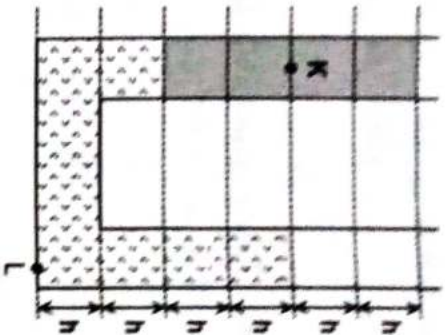
$P_A > P_B > P_C > P_D$ (هـ)



١٦٧- الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين تحتوي على كمية من الزئبق وسائلي X و Y كلاهما لا يمتزج مع الزئبق أي الاختيارات الأنبة يوضح المقارنه بين الضغط الذي يؤثر به السائلان علي الزئبق والعلاقه بين كثافة السائلان



العلاقه بين كثافة السائلين	الضغط الي يؤثر به السائلين علي الزئبق	
كثافة X أكبر من كثافة Y	ضغط X أكبر من ضغط Y	(د)
كثافة Y أكبر من كثافة X	ضغط Y أكبر من ضغط X	(ب)
كثافة X أكبر من كثافة Y	ضغط X يساوي ضغط Y	(ج)
كثافة Y أكبر من كثافة X	ضغط X يساوي ضغط Y	(هـ)



إذا كان الضغط عند نقطة K هو P ،
 يكون الضغط عند نقطة L

- 2P
 4P
 P
 3P

السئلة المقالية

1: اكتب المصطلح العلمي

النسبة بين ارتفاع الماء وارتفاع الزيت فوق مستوى السطح الفاصل في أنبوبة ذات شعبتين عند الاتزان

2: اشرح الأساس العلمي (الفكرة العلمية) للأنبوبة ذات الشعبتين .

3: أذكر استخداما واحدا للأنبوبة ذات شعبتين

4: باستخدام أنبوبة ذات شعبتين كيف يمكنك تعيين كثافة سائل

لا يخرج مع الماء
 يخرج مع الماء

0: مسائل

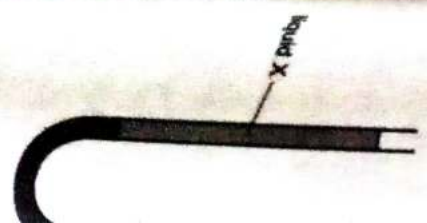
1: أنبوبة علي شكل حرف U بها ماء كثافته 10^3 kg/m^3 صب زيت في أحد الفرعين فكان فرق الارتفاع بين سطحي الماء في الفرعين 20 cm أوجد ارتفاع الزيت فوق السطح الفاصل إذا كانت كثافة الزيت 800 kg/m^3

2: أنبوبة علي شكل حرف U مساحة مقطعها 2 cm^2 بها كمية من الماء صب 9 cm^3 من الكيروسين في إحدى الفرعين فأصبح فرق ارتفاع الماء في الفرعين 3.6 cm أوجد حجم البنزين اللازم صبه في الفرع الأخر حتى يصبح مستوى سطح الماء في الفرعين في مستوي أفقي واحد .

لها سائل كثافته
 كان نصف قطر



يخرج مع الزيت
 بين كثافة السائلان



- ١٧٥ - يزداد لا يتغير
- ١٧٦ - استنساخ مساحة الجوي الأثر الأثر

كتاب التدريبات والتمارين

٣- أنبوبة ذات الشعبتين منتظمة المقطع ارتفاعها الراسي 30 cm مملوءة بالماء إلى منتصفها صب زيت في أحد الفرعين حتى حافظته . احسب ارتفاع الماء فوق السطح الفاصل إذا كانت كثافة الزيت 800 kg/m^3 ؟

٤- أنبوية ذات شعبتين مساحة مقطع أحد فرعيها ثلاثة أمثال الفرع الآخر وضع بها كمية مناسبة من الماء ثم صب زيت كثافته النسبية 0.8 في الفرع المتسع فانخفض سطح الماء فيه بمقدار 1 cm أوجد ارتفاع عمود الزيت .

البارومتر والمناومتر

١٦٩- يستخدم البارومتر في

- ١ قياس الضغط الجوي تعيين متوس كثافة الهواء

١٧٠- عند قياس الضغط الجوي باستخدام البارومتر يفضل استخدام

- ١ الزئبق لأن كثافته كبيرة الماء لأن كثافته صغيرة
- ٢ لا توجد اجابه صحيحة الكحول

١٧١- أي العوامل التالية لا تؤثر علي ارتفاع عمود الزئبق في البارومتر ؟

- ١ كثافة الزئبق مساحة سطح الأنبوية
- ٢ الضغط الجوي عجلة الجاذبية الأرضية

١٧٢- عند نقل بارومتر الي قمة مبني عالي فإن حجم فراغ تورشيلي

- ١ يزداد لا يتغير
- ٢ يقل يتلاشي

١٧٣- عند نقل بارومتر الي قمة مبني عالي فإن طول عمود الزئبق في الأنبويه

- ١ يزداد لا يتغير
- ٢ يقل يتلاشي

١٧٤- عند نقل البارومتر الي عمق منجم فإن طول فراغ تورشيلي

- ١ يزداد لا يتغير
- ٢ يقل يتلاشي

الصف الثاني الثانوي

.....

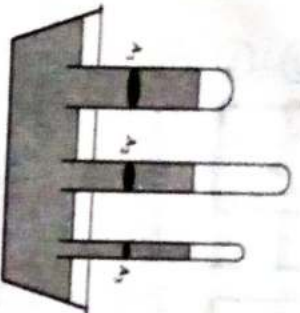
١٧٥ عند نقل بارومتر الى عمق منجم فان طول عمود الزئبق في الأنبوبة

- Ⓐ يقل
Ⓑ يتلاشي

- Ⓓ يزداد
Ⓔ لا يتغير

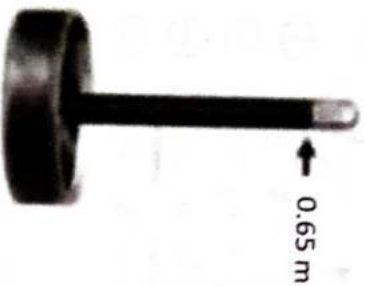
١٧٦ - استخدم لقياس الضغط الجوي 3 أنابيب مختلفة في مساحة المقطع والطول . أي منهم يصلح لقياس الضغط الجوي

- Ⓐ الأنبوبة ذات المساحة A_1
Ⓑ الأنبوبة ذات المساحة A_2
Ⓒ جميع الأنابيب تصلح
Ⓓ الأنبوبة ذات المساحة A_3



١٧٧ - جبل الشكل بارومتر زئبقي موضوع في مكان ما لقياس الضغط الجوي . تدل قراءة البارومتر على أنه موضوع

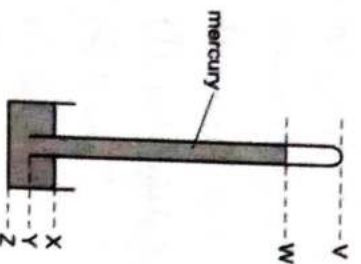
- Ⓐ في وادي بين جبلين
Ⓑ عند مستوى سطح البحر
Ⓒ في قاع بحر عميق
Ⓓ على قمة جبل



١٧٨ - الشكل المقابل يوضح بارومتر زئبقي ، اذا زاد قيمة الضغط الجوي

فأي المسافات الآتية يزداد

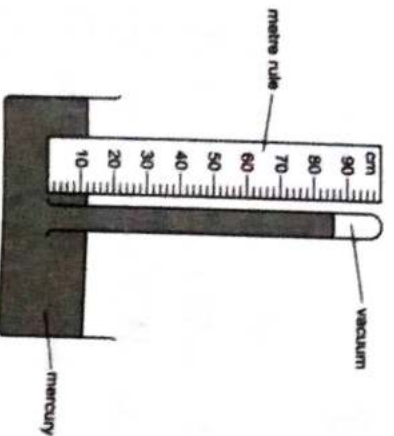
- Ⓐ XY
Ⓑ VW
Ⓒ YZ
Ⓓ YW



١٧٩ - قيمة الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر

سم زئبق

- Ⓐ 12
Ⓑ 86
Ⓒ 74
Ⓓ 100



١٨٠- الشكل يوضح بارومتر زئبقي ،
ما قيمة الضغط عند نقطة S

- Ⓐ صفر تقريبا
Ⓑ تساوي الضغط الجوي
Ⓒ تساوي الضغط الجوي + ضغط الزئبق
Ⓓ تساوي ضغط الزئبق



١٨١- الأشكال الأتيه توضح 3 أجهزة بارومتر لقياس الضغط
الجوي في مكان ما ، تكون العلاقة بين ارتفاع الزئبق في
الأنابيب الثلاثة

- Ⓐ $h_1 = h_2 = h_3$
Ⓑ $h_3 > h_2 > h_1$
Ⓒ $h_1 < h_2 < h_3$
Ⓓ $h_2 = h_1 > h_3$



١٨٢- الشكل يوضح بارومتر زئبقي فكان ارتفاع الزئبق في
الأنبوبة هو h وطول فراغ تورشيلي هو a ، فعند تحريك
الأنبوبة لأسفل في الزئبق مسافة قدرها X فإن

- (I) ارتفاع الزئبق في الأنبوبة h
- Ⓐ يزداد مقدار x
Ⓑ يقل مقدار x
Ⓒ لا يتغير
Ⓓ لا توجد معلومات كافية
- (II) طول فراغ تورشيلي a
- Ⓐ يزداد مقدار x
Ⓑ يقل مقدار x
Ⓒ لا يتغير
Ⓓ لا توجد معلومات كافية



١٨٣- ينعدم فراغ تورشيلي اذا

Ⓐ كان طول الأنبوبه 76 سم أو أقل
Ⓑ انتقلنا بالبارومتر الي قمة جبل
Ⓒ انتقلنا بالبارومتر الي عمق منجم
Ⓓ لا توجد اجابه صحيحه

١٨٤- استخدم بارومتر زئبقي طول أنبوبيته 1 متر لقياس الضغط الجوي في مكان ما فكان ارتفاع الزئبق في الأنبوبه
76 سم ، فعند استخدام بارومتر في نفس المكان طول أنبوبيته 2 متر يكون ارتفاع الزئبق في الأنبوبه

- Ⓐ 176 سم
Ⓑ 100 سم

Ⓒ 76 سم
Ⓓ لا يمكن تحديد الإجابة

١٨٥- الضغط الجوي المعتاد يعادل..... bar

- Ⓐ 0.76
Ⓑ 1.013

Ⓒ 760
Ⓓ 1.013x10⁵

١٨٦- الضغط الجوي المعتاد يعادل..... تور

- Ⓐ 0.76
Ⓑ 1.013

Ⓒ 760
Ⓓ 1.013x10⁵

١٨٧- الضغط الجوي المعتاد يعادل..... متر زئبق

- Ⓐ 0.76
Ⓑ 1.013

Ⓒ 760
Ⓓ 1.013x10⁵

١٨٨- الضغط الجوي المعتاد يعادل..... باسكال

- Ⓐ 0.76
Ⓑ 1.013

Ⓒ 760
Ⓓ 1.013x10⁵

١٨٩- اذا كان الضغط الجوي 60 سم ز فإنه يكافئ

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 76

Ⓒ 1.013
Ⓓ بار

١٩٠- اذا كان الضغط الجوي 1.01 بار فإنه يكافئ

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 757.74

Ⓒ 1.013
Ⓓ تور

١٩١- اذا كان الضغط الجوي 750 مم ز فإنه يكافئ

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 76

Ⓒ 1.013
Ⓓ سم ز

١٩٢- اذا كان الضغط الجوي 760 مم ز فإنه يكافئ

- Ⓐ 0.76
Ⓑ 1.013

Ⓒ 760
Ⓓ باسكال

١٩٣- واحد باسكال يعادل

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 76

Ⓒ 1.013
Ⓓ سم ز

١٩٤- اذا كان الضغط الجوي 100000 باسكال فإنه يكافئ

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 75

Ⓒ 1.013
Ⓓ سم ز

١٩٥- اذا كان الضغط الجوي 760 مم ز فإنه يكافئ

- Ⓐ 10⁻⁵
Ⓑ 1

Ⓒ 1.013
Ⓓ Atm

Ⓐ 1.013x10⁵

Ⓑ 1.013x10⁵

Ⓒ 1.013x10⁵

Ⓓ 1.013x10⁵

Ⓐ 0.799

Ⓑ 0.799

Ⓒ 0.799

Ⓓ 1.013x10⁵

Ⓐ 0.799

Ⓑ 0.799

Ⓒ 0.799

كتاب التدرّيبات والامتحانات

١٩٦- إذا كانت قراءة البارومتر الزئبقي عند أسفل جبل 1.25 kg/m^3 وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 ، فيكون ارتفاع البرج Hg فإذا علمت أن متوسط كثافة الهواء 1.25 kg/m^3 ، فكم ارتفاع البرج cm ؟

- 2000 1800
- 1000 1088
- متر

١٩٧- إذا كانت قراءة البارومتر أسفل جبل ارتفاعه 200 متر هي 76 سم زئبق وقراءة البارومتر أعلى الجبل 74 سم زئبق ، وكانت كثافة الزئبق 13600 kg/m^3 ، تكون متوسط كثافة الهواء kg/m^3

- 1.42 1.25
- 1.5 1.36

١٩٨- في تجربه لتعيين ارتفاع جبل باستخدام البارومتر الزئبقي فإذا كانت قراءة البارومتر 76 cm.hg ومستوى سطح الأرض وكان ارتفاع الجبل 300 متر فإذا علمت أن كثافة الزئبق 13600 kg/m^3 ، وكثافة الهواء 1.2 kg/m^3 . فما قراءة البارومتر أعلى الجبل cm ؟

- 74 73.35
- 72.5 75

١٩٩- يستخدم المانومتر الزئبقي في

- ١ قياس ضغط غاز محبوس في مستودع
- ٢ قياس فرق الضغط بين الغاز والضغط الجوي
- ٣ قياس ارتفاع المباني
- ٤ كلا من (أ) و (ب) صحيح

٢٠٠- عند استخدام المانومتر لقياس فروق ضغط صغيرة ، يفضل استخدام

- ١ سائل ذو كثافة كبيرة كالزئبق
- ٢ سائل ذو كثافة صغيرة كالماء
- ٣ أي سائل سواء كانت كثافته كبيرة جداً أو صغيرة جداً
- ٤ لا توجد اجابة صحيحة

٢٠١- عند استخدام المانومتر لقياس فروق ضغط كبيرة ، يفضل استخدام

- ١ سائل ذو كثافة كبيرة كالزئبق
- ٢ سائل ذو كثافة صغيرة كالماء
- ٣ أي سائل سواء كانت كثافته كبيرة جداً أو صغيرة جداً
- ٤ لا توجد اجابة صحيحة

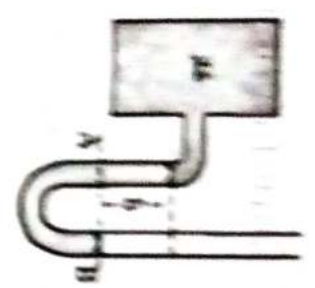


- أصغر من (C)
- لا توجد معلومات كافية (D)

- أكبر من (A)
- تساوي (B)

في حالة المانومتر الموضحة بالشكل يكون ضغط الغاز الضغط الجوي

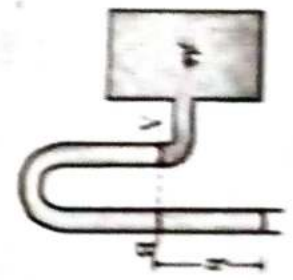
في حالة المانومتر الموضحة بالشكل يكون ضغط الغاز الضغط الجوي



- أصغر من (C)
- لا توجد معلومات كافية (D)

- أكبر من (A)
- تساوي (B)

في حالة المانومتر الموضحة بالشكل يكون ضغط الغاز الضغط الجوي



- أصغر من (C)
- لا توجد معلومات كافية (D)

- أكبر من (A)
- تساوي (B)

في حالة المانومتر الموضحة بالشكل إذا تم نقل المانومتر لأعلى جبل فإن ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص

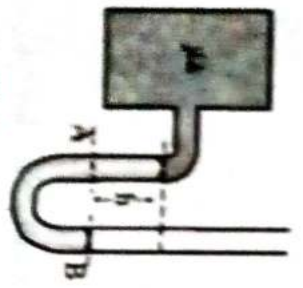
- يقل (C)
- يتلاشي (D)

- يزداد (A)
- لا يتغير (B)

في حالة المانومتر الموضحة بالشكل إذا تم نقل المانومتر لفاع منجم فإن ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص

- يقل (C)
- يتلاشي (D)

- يزداد (A)
- لا يتغير (B)



عندما يكون فرق الضغط بين الضغط الجوي وضغط الغاز المصوب صفر يكون مستوي الزئبق في الفرع الخالص

- أقل من (C)
- لا تتوفر معلومات (D)

- أعلى من (A)
- في نفس (B)

في الجبل 65 cm
كون ارتفاع الجبل

أعلى الجبل
كجم/م³

عند (76) cm.hg
وكثافة (13600)Kg

ط الجوي

- Ⓐ لا تؤثر سرعة جريان السائل
- Ⓑ لا تؤثر كثافة السائل
- Ⓒ لا تؤثر لزوجة السائل
- Ⓓ لا تؤثر عمق السائل

.....
 في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف

- Ⓐ $\frac{2}{3}$
- Ⓑ $\frac{1}{2}$
- Ⓒ $\frac{3}{2}$
- Ⓓ $\frac{1}{3}$

.....
 السائل في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس

Ⓐ	صغيرة	كبيرة
Ⓑ	صغيرة	كبيرة
Ⓒ	كبيرة	كبيرة
Ⓓ	كبيرة	صغيرة

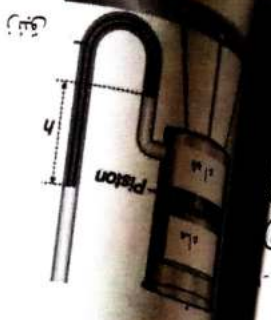
مساحة الماء بين الزنبرك والزنبرك صغيرة الزنبرك

.....
 عند ملء إطار السيارة بالهواء تمت ضغطه من قبل

Ⓐ	صغيرة	كبيرة
Ⓑ	صغيرة	كبيرة
Ⓒ	كبيرة	كبيرة
Ⓓ	كبيرة	صغيرة

مساحة الماء بين الزنبرك والزنبرك صغيرة الزنبرك

.....
 كتلة السائل في الشكل التالي



- Ⓐ 154
- Ⓑ 1150
- Ⓒ 154
- Ⓓ 1150
- Ⓔ 15760
- Ⓕ 1150

.....
 في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف

- Ⓐ 5.1×10^5
- Ⓑ 1.34×10^7
- Ⓒ 2.35×10^5
- Ⓓ 3.6×10^5

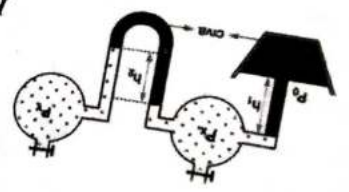
.....
 في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف

- Ⓐ 1 atm
- Ⓑ 100 cmHg
- Ⓒ 76 cmHg
- Ⓓ 1.47 atm

.....
 في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف

- Ⓐ $P_x < P_y$
- Ⓑ $P_x > P_y$
- Ⓒ $P_x = P_y$
- Ⓓ $P_x > P_a$
- Ⓔ $P_y > P_a$

.....
 في الشكل التالي، يتم ضغط كتلة من الهواء بواسطة مكبس
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف
 قوالب كمنته من الماء، لكي يتم زيادة الإزاحة إلى ضعف



كتاب التدريبات والامتحانات

٢١٨- قيمة ضغط الغاز = بار

- 1150 Ⓐ
1.54 Ⓑ
1160 Ⓒ
115 Ⓓ

٢١٩- قيمة ضغط الغاز = Atm

- 1150 Ⓐ
1.57 Ⓑ
1.52 Ⓒ
115 Ⓓ

٢٢٠- قيمة ضغط الغاز = متر زئبق

- 1150 Ⓐ
1.013 Ⓑ
115 Ⓓ
1.16 Ⓔ

٢٢١- إذا كان الضغط الجوي يساوي 0.76 متر. زئبق وضغط غاز

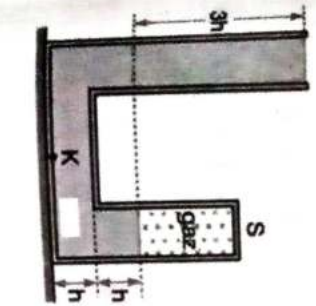
ثاني أكسيد الكربون في المستودع الموضح بالشكل يساوي 800 تور فيكون ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص سم

- 4 Ⓐ
8 Ⓑ
40 Ⓓ
0.4 Ⓔ

٢٢٢- إذا كان ضغط السائل المعرض للهواء الجوي عند

نقطة k = ضغط الغاز = 5P ، فيكون الضغط الجوي

- 2P Ⓐ
 $\frac{2P}{3}$ Ⓑ
P Ⓓ
3P Ⓔ



٢٢٣- في الشكل المقابل إذا كان $\rho_{\text{gas}} = 13600 \text{ Kg/m}^3$ ، $P_a = 76 \text{ Cm Hg}$ ، والكثافة النسبية للسائل 0.8 يكون الضغط عند النقطة (A)

داخل السائل باسكال

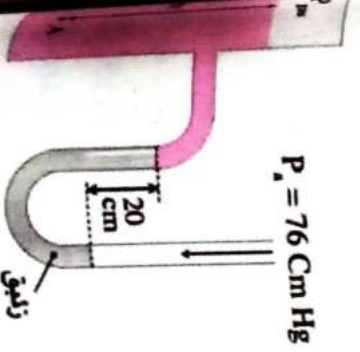
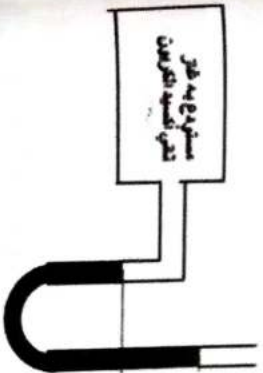
- 1056.8 Ⓐ
105996.8 Ⓑ
10620 Ⓓ
 10^5 Ⓔ

٢٢٤- في المانومتر عندما يكون ($P_a > P_{\text{atm}}$) فان مستوي سطح السائل في

الفرع المتصل بالغاز يكون مستوي سطح السائل في الفرع الخالص.

- 1 اعلي من
2 في نفس

- 3 اقل من
4 لا تتوفر معلومات



$P_a = 76 \text{ Cm Hg}$

زئبق

٢٢٢٩- ال غاز
١ ملاذا
2 غاز
3
4
5

٢٢- ضغط قيمته 1 باسكال

- ١) أكبر من
٢) تساوي
٣) أصغر من
٤) لا توجد معلومات كافية
٥) أصغر من 1 بار.

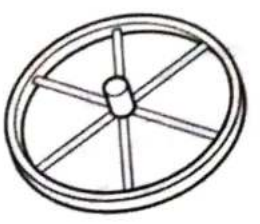
٢٣- ضغط 3 بار ضغط 3 باسكال.

- ١) أكبر من
٢) تساوي
٣) أصغر من
٤) لا توجد معلومات كافية
٥) أصغر من

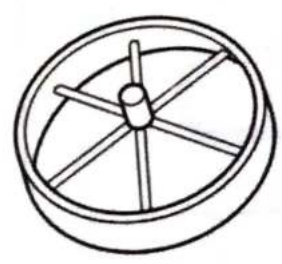
٢٤- ضغط 3 بار ضغط (222 mHg).

- ١) أكبر من
٢) تساوي
٣) أصغر من
٤) لا توجد معلومات كافية
٥) لا توجد معلومات كافية

٢٥- فلاح يمتلك عربتان لهما نفس الوزن ، الأولى لها أربع اطارات عريضة والأخري لها أربع اطارات رفيعة . في الطقس الممطر أي عربيه ستنعكس بدرجة أقل في الأرض ولماذا ؟

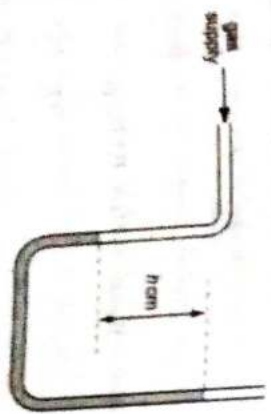


narrow wheel



wide wheel

السبب	العربة	
ضغطها أكبر علي الأرض	الرفيعة	1
ضغطها أقل علي الأرض	الرفيعة	2
ضغطها أكبر علي الأرض	العريضة	3
ضغطها أقل علي الأرض	العريضة	4



٢٦- الشكل يوضح مانومتر مائي استخدم لقياس ضغط غاز في أحد المنازل . فكانت قراءته h cm من الماء .
لماذا يكون من الأفضل استخدام الماء بدلا من الزئبق

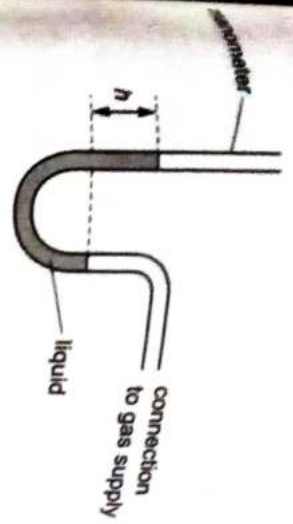
- 1) ستكون كبيره جدا اذا استخدم الزئبق
- 2) ستكون صغيره جدا اذا استخدم الزئبق
- 3) كان لابد أن تكون الانبويه ذات مساحة صغيره حتي يتم استخدام الزئبق
- 4) كان لابد أن تكون الانبويه ذات مساحة كبيره حتي يتم استخدام الزئبق
- 5) كان لابد أن تكون الانبويه ذات مساحة كبيره حتي يتم استخدام الزئبق

كتاب التدريبات والامتحانات

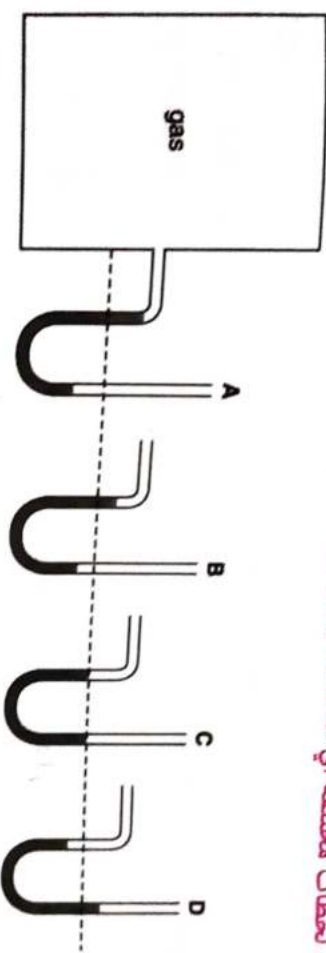
٣٣- الشكل مثل مانومتر :

أي التغييرات الآتية يؤدي الي زيادة قيمة h

- Ⓐ استخدام سائل أقل كثافة
- Ⓑ استخدام سائل أكبر كثافة
- Ⓒ استخدام أنبوه مساحتها أقل
- Ⓓ استخدام أنبوه مساحتها أكبر



٣٣١- الشكل يوضح مانومتر يستخدم لقياس ضغط غاز محبوس في مستودع ، والحالات A, B, C, D توضع المانومتر عند لسطات مختلفه أي اللحظات يكون عندها ضغط الغاز أكبر



- Ⓐ Ⓐ
- Ⓑ Ⓑ
- Ⓒ Ⓒ
- Ⓓ Ⓓ

الإسئلة التقائية

س ١ : اكتب المصطلح العلمي

- ١- وزن عمود السائل الذي مساحة مقطعه وحدة المساحات المحيطة بنقطة ما وارتفاعه البعد الرأسى بين تلك النقطة و سطح السائل
- ٢- جهاز يستخدم لقياس الضغط الجوى
- ٣- الحيز الموجود فوق سطح الزئبق في أنبوه البارومتر الزئبقى
- ٤- وزن عمود هواء الغلاف الجوى المؤثر عموديا على وحدة المساحات المحيطة بنقطة عند سطح البحر
- ٥- وزن عمود من الزئبق ارتفاعه 0.67m ومساحة مقطعه $1m^2$ عند درجة صفر سليزيوس
- ٦- أنبوه ذات الشعبتين تسمى على سائل مناسب تتصل إحدى شعبتيه بمستودع غاز يمكن قياس ضغطه
- ٧- جهاز يستخدم لقياس الفرق بين ضغط غاز محبوس في إناء والضغط الجوى
- ٨- أكبر قيمة لضغط الدم في الشريان
- ٩- أقل قيمة لضغط الدم بالشريان عندما تنبسط عضلة القلب ويساوى 80torr للإنسان السليم

س ٣ : ما معنى أن
١- الضغط الجوى =

- ١- يستخدم الزئبق
- ٢- لا يتأثر ارتفاع ال
- ٣- يقل الضغط كلما
- ٤- قد يختلف فراغ
- ٥- لا يصلح الماء ك
- ٦- أحيانا يفضل

البارومتر و	الحد
القيمة المتألية	ال
الاستخدام	نوع سائل
الجهاز	التركيب

الضغط الجوي = $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$

٢٠: علل لما يأتي :

• استخدام الزئبق كمادة بارومترية .

• لا يتأثر ارتفاع الزئبق في البارومتر بمساحة مقطع الأنبوبة البارومترية .

• يقل الضغط كلما اتجهنا رأسياً لأعلى فوق مستوي سطح البحر .

• قد ينضى فراغ تورشيلي في الأنبوبة البارومترية .

• لا يصلح الماء كمادة بارومترية .

• أحياناً يفضل الزئبق وأحياناً يفضل الماء في المانومتر .

٢١: ماذا يحدث عند

- استبدال الأنبوبة البارومترية بأخرى مساحة مقطعها أكبر بالنسبة لارتفاع عمود الزئبق .
- الارتفاع ببارومتر إلى قمة جبل بالنسبة لحجم فراغ تورشيلي في الأنبوبة البارومترية .
- نقل كل من بارومتر ومانومتر إلى قمة جبل بالنسبة لقرائنتهما بفرض ثبوت درجة الحرارة .

٢٢: قارن بين

الضغط الانقباضي و الضغط الانبساطي

الضغط الانبساطي	الضغط الانقباضي		
		التعريف	
		الحدوث	
		قيمة المثالية عند الشخص السليم	

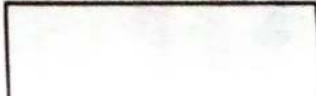
البارومتر و المانومتر

المانومتر	البارومتر الزئبقي		
		استخدام	
		• مثال	
		• جهاز	
		تركيب	

manometer



A, B, توضيح



أسى بين تلك النقطة

البحر

ضغطه

س: ٥: مسائل

١- رجل يحمل بارومتر زئبقي كانت قراءته عند أعلى نقطة من مبني ارتفاعه 500 m هي 74 cm Hg احسب قراءة البارومتر عند سطح الأرض (علما بأن : متوسط كثافة الهواء 1.2 kg/m^3)

٢- إذا كانت قراءة بارومتر زئبقي عند أسفل جبل 76 cm Hg بينما قراءته عند قمة جبل 74 cm Hg فإذا علمنا أن متوسط كثافة الهواء 1.25 kg/m^3 وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 احسب ارتفاع الجبل .

٣- وصل مانومتر زئبقي بمستودع مملوء بغاز فكان سطح الزئبق منخفضاً في الفرع الخالص عنه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 24 cm . احسب ضغط الغاز بوحدة :
 (أ) تور .
 (ب) بار .

٤- استخدم مانومتر زئبقي لقياس ضغط غاز داخل مستودع فكان سطح الزئبق بالفرع الخالص منخفضاً عن سطحه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 16 cm إذا كان الضغط الجوي يعادل 76 cm Hg وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 احسب ضغط الغاز المحبوس بوحدة : bar ، N/m^2

٥- أثناء حدوث إعصار ما كان ضغط الهواء 80 كيلو باسكال وعند مرور هذا الإعصار فجأة بمنزل الضغط داخل مساوي الضغط الجوي المعتاد دمرت جدران هذا المنزل فإذا علمت أن الضغط الجوي المعتاد 100 كيلو باسكال ما سبب تدمير جدران المنزل ؟

(ب) احسب القوة المؤثرة علي مساحة $12 \text{ m} \times 3 \text{ m}$ من حائط المنزل .

(ج) هل يتم تدمير المنزل بطريقة أقل إذا كانت النوافذ والأبواب مفتوحة ؟ ولماذا ؟

- ٢٣٢

Ⓐ

Ⓑ

٢٣٣ -

Ⓐ

Ⓑ

٢٣٤ -

Ⓐ

Ⓑ

٢٣٥ -

Ⓐ

Ⓑ

Ⓒ

Ⓓ

٢٣٦ - اختر

Ⓐ
Ⓑ
Ⓒ
Ⓓ

٢٣٦ - في ١٤

قاعدة باسكال

74 احسب

٢٣٣- يعتبر المكبس الهيدروليكي تطبيقاً علي

- ١ قاعدة باسكال
 ٢ الأواني المستطرقة
 ٣ السريان الهادي
 ٤ السوائل والغازات
 ٥ السوائل
 ٦ الغازات

74 فإذا علمت

في الفرع المتصل

٢٣٤- يستخدم المكبس الهيدروليكي لرفع :

- ١ أثقال كبيرة بتأثير قوة كبيرة
 ٢ أثقال كبيرة بتأثير قوة صغيرة
 ٣ أثقال صغيرة بتأثير قوة كبيرة
 ٤ أثقال كبيرة بتأثير قوة الجاذبية

منخفضاً عن
 وكثافة الزئبق

٢٣٤- لا تصل كفاءة مكبس هيدروليكي إلي 100 % بسبب

- ١ قد يوجد فقاعات هوائية في السائل تستهلك شغل لضغطها
 ٢ وجود احتكاك بين المكبس وجدران الأنبوبة
 ٣ كلا من (أ) و (ب) صحيح
 ٤ لا توجد إجابة صحيحة

ل الضغط داخله
 100 كيلو باسكال

٢٣٣- اختر من الجدول ما يناسب الفائدة الآلية للمكبس

قيمتها	وحدة قياسها
أقل من الواحد الصحيح	نيوتن ①
تساوي الواحد الصحيح	باسكال ②
أكبر من الواحد الصحيح	ليس لها وحدة قياس ③
تساوي مالا نهاية	جول ④

٢٣٣- في المكبس الهيدروليكي تكون النسبة بين القوة المؤثرة علي المكبس الصغير إلى القوة الناتجة عن المكبس

الكبير.....

- ١ الواحد الصحيح .
 ٢ أكبر من
 ٣ أصغر من
 ٤ لا توجد معلومات كافيها
 ٥ تساوي

٢٤٤- يتصل أنبوب طويل وضيق بريميل محكم الغلق ومملوء بالماء تماما ، يتم اضافة كميات من الماء في الأنبوب الي ان انفجر البرميل ، فيكون سبب انفجار البرميل

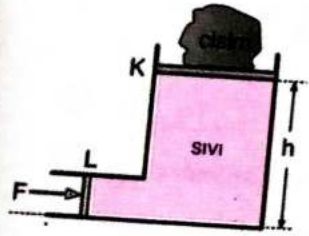
- ١ الضغط المطبق ينتقل بتمامه الي جميع اجزاء السائل
٢ تنقل السوائل القوه المطبقة ليها في جميع الإتجاهات
٣ الضغط يتناسب طرديا مع العمق
٤ جميع ما سبق

٢٤٥- أي العبارات الأتية خطأ

- ١ السوائل غير قابله للإنضغاط
٢ قاعدة باسكال تتعلق بنقل السوائل للضغط
٣ يتم تصنيع المكابح الهيدروليكيه علي أساس نقل الضغط بواسطة السوائل
٤ تنطبق قاعدة باسكال علي الغازات

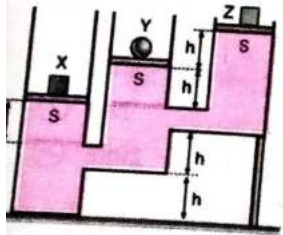
٢٤٦- أي مما يلي يعمل مجبداً باسكال

- ١ الفرامل الهيدروليكيه
٢ الرافعات الهيدروليكيه
٣ كراسي أطباء الأسنان
٤ جميع ما سبق



٢٤٧- في الشكل المقابل يتم اغلاق الإناء بواسطة مكبسان عديمي الإحتكاك K , L , والمكبس L يتم تثبيته بقوة أفقيه F . أي مما يلي يؤثر علي مقدار القوة F

- ١ وزن الجسم الموضوع فوق المكبس K
٢ كثافة السائل
٣ ارتفاع السائل
٤ جميع ما سبق



٢٤٨- في الشكل المقابل ، تم حدوث اتزان عن طريق وضع كتل X , Y , Z علي المكابس عديمية الإحتكاك والوزن ، ما العلاقة بين كتل الأجسام حيث مساحة كل مكبس (S)

- ١ $m_x > m_y > m_z$
٢ $m_x > m_z > m_y$
٣ $m_z > m_y > m_x$
٤ $m_x = m_y > m_z$

٢٤٩- في المكبس الهيدروليكي النسبه بين قطري المكبسين $\frac{8}{1}$ فان الكفاءه الاليه تساوي.....

- ١ $\frac{16}{1}$
٢ $\frac{64}{1}$
٣ $\frac{1}{16}$
٤ $\frac{1}{64}$

كتاب التدريبات والامتحانات

٢٣٨- في المكبس الهيدروليكي تكون النسبة بين إزاحة المكبس الصغير إلى إزاحة المكبس الكبير.....الواحد الصحيح.

- ١ أكبر من
٢ تساوي
٣ أصغر من
٤ لا توجد معلومات كافيه

٢٣٩- النسبة بين الضغط على المكبس الكبير إلى الضغط على المكبس الصغير في المكبس الهيدروليكي.....الواحد الصحيح.

- ١ أكبر من
٢ تساوي
٣ أصغر من
٤ لا توجد معلومات كافيه

٢٤٠- النسبة بين الشغل المبذول على المكبس الصغير إلى الشغل الناتج على المكبس الكبير.....الواحد الصحيح.

- ١ أكبر من
٢ تساوي
٣ أصغر من
٤ لا توجد معلومات كافيه

٢٤١- النسبة بين سرعة حركة المكبس الكبير إلى سرعة حركة المكبس الصغير في الرافعة الهيدروليكية.....الواحد الصحيح.

- ١ أكبر من
٢ يساوي
٣ أصغر من
٤ لا يمكن تحديد الاجابة



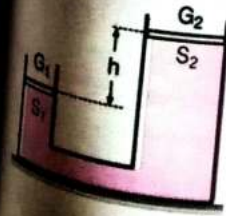
٢٤٢- الشكل يوضح نظام هيدروليكي الذي يتم من خلاله رفع السيارات في محطات التزيت ، الطلاب الذين يفحصون النظام يقدمون تعليقات مختلفه

- ١- عمر : التأثير الذي يرفع السيارة يساوي القوه التي ينتجها الضاغط
٢- أحمد: التأثير الذي يرفع السيارة أكبر من القوه التي ينتجها الضاغط
٣- محمد : يعمل النظام علي مبدأ نقل ضغط السائل

- أي التعليقات صحيح
١ عمر فقط
٢ عمر ومحمد معا
٣ أحمد فقط
٤ أحمد و محمد معا

٢٤٣- في الشكل الموضح يكون المكبس ذو الوزن G_2 في حالة اتزان علي مسافة h من المكبس ذو الوزن G_1 فيكون سبب الإلتزان بهذا الشكل هو

- ١ $G_1 > G_2$
٢ $G_1 > G_2$
٣ $\frac{G_1}{S_1} > \frac{G_2}{S_2}$
٤ لا توجد اجابه صحيحه



٢٥٠- إذا كانت النسبة بين القوة المؤثرة على المكبس الصغير إلى القوة المؤثرة على المكبس الكبير تساوي $\frac{1}{60}$ فإن الفائدة الآلية للمكبس تساوي:

- Ⓐ 0.01 Ⓑ 0.1 Ⓒ 60 Ⓓ 100

٢٥١- مكبس هيدروليكي إذا كانت النسبة بين مساحة المكبس الكبير إلى مساحة المكبس الصغير هي كنسبة $\frac{9}{2}$ وأثرنا على المكبس الصغير بقوة مقدارها 50 نيوتن فإن القوة التي تنتج على المكبس الكبير تساوي بوحدة النيوتن:

- Ⓐ 125 Ⓑ 225 Ⓒ 450 Ⓓ 575

٢٥٢- إذا استخدمت قوة مقدارها 2 N في مكبس هيدروليكي لرفع جسم وزنه 20 N مسافة قدرها 1 cm فإن المكبس الصغير يجب أن يتحرك مسافة قدرها بوحدة المتر.....

- Ⓐ 0.1 Ⓑ 0.2 Ⓒ 10 Ⓓ 20

٢٥٣- مكبس مائي مساحة اسطوانته الصغرى 10 سم² والكبرى 100 سم² إذا وضع ثقل وزنه 5 N على الاسطوانة الصغرى فإن المكبس يمكن أن يرفع ثقلاً قدره بوحدة النيوتن:

- Ⓐ 5 Ⓑ 50 Ⓒ 500 Ⓓ 5000

٢٥٤- إذا كان قطر المكبس الصغير 2 cm والمكبس الكبير 24 cm في مكبس هيدروليكي. إذا كانت القوة 200 N تؤثر على المكبس الصغير و $g = 10 \text{ m/s}^2$. فإن.....

١- الفائدة الآلية.....

- Ⓐ 12 Ⓑ $\frac{1}{12}$
Ⓒ $\frac{1}{144}$ Ⓓ 144

٢- الضغط على المكبس الكبير..... باسكال

- Ⓐ 636363.63 Ⓑ 363636.36
Ⓒ 159090.9 Ⓓ 15909

٣- أقصى كتله يمكن ان يرفعها المكبس..... كجم

- Ⓐ 288 Ⓑ 28
Ⓒ 2088 Ⓓ 2880

٢٥٥- عندما نستخدم مكبسان لرفع كتلة مقدارها 1500 kg، وافترضنا أن مساحة المكبس الصغير 100 cm^2 ومساحة المكبس الكبير 4 m^2 . فتكون القوة اللازمة لرفع الكتلة..... نيوتن ($g=10 \text{ m/s}^2$)

- Ⓐ 375 Ⓑ 100
Ⓒ 37.5 Ⓓ 400

٢٥٦- في محطة خدمة لغسيل السيارات كان نصف قطر المكبس الكبير 10cm نصف قطر المكبس الصغير 1cm فإذا أثرت قوة (200) N على المكبس الصغير: اعتبر ($\pi = 3.14$) فيكون: $(g=10 \text{ m/s}^2)$
 أ- أكبر كتلة يمكن رفعها كجم

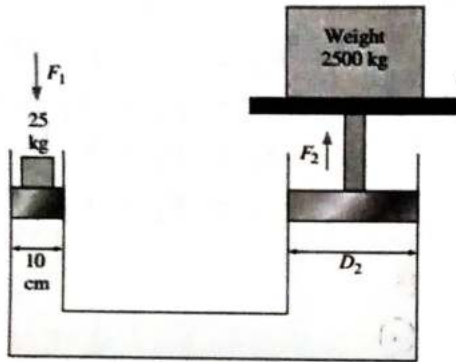
- 200 Ⓐ
 2000 Ⓑ
 20000 Ⓒ
 2×10^5 Ⓓ

ب- الضغط اللازم لرفع هذه الكتلة باسكال

- 6.36×10^5 Ⓐ
 6.36×10^6 Ⓑ
 6.36×10^7 Ⓒ
 63.6×10^2 Ⓓ

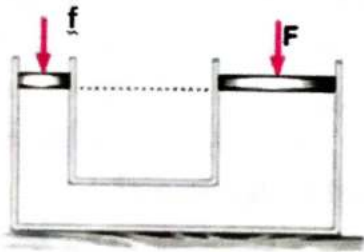
٢٥٧- يراد رفع كتلة مقدارها 2500 كجم بوضع كتلة مقدارها 25 كجم على المكبس الذي قطره 10 سم ، كم يكون قطر المكبس الكبير سم

- 20 Ⓐ
 200 Ⓑ
 100 Ⓒ
 40 Ⓓ



٢٥٨- الشكل المقابل يوضح مكبس في حالة اتزان ،

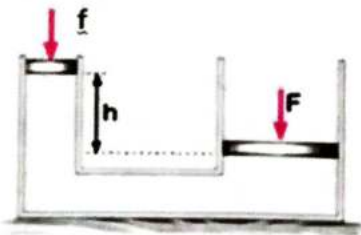
أي العلاقات الآتية يصف حالة الإتزان



- $\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + \rho gh$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$ Ⓑ
 لا توجد اجابه صحيحه Ⓒ

٢٥٩- الشكل المقابل يوضح مكبس في حالة اتزان ،

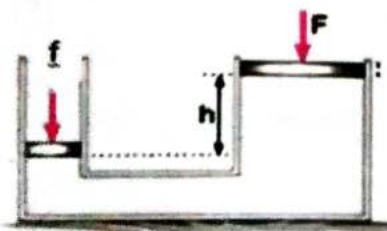
أي العلاقات الآتية يصف حالة الإتزان



- $\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + \rho gh$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$ Ⓑ
 لا توجد اجابه صحيحه Ⓒ

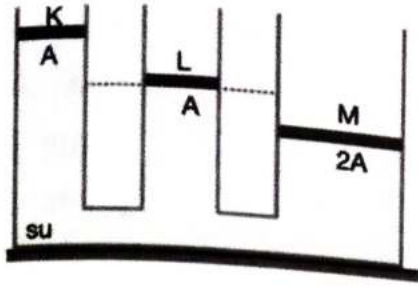
٢٦٠- الشكل المقابل يوضح مكبس في حالة اتزان ،

أي العلاقات الآتية يصف حالة الإتزان



- $\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + \rho gh$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$ Ⓐ
 $\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$ Ⓑ
 لا توجد اجابه صحيحه Ⓒ

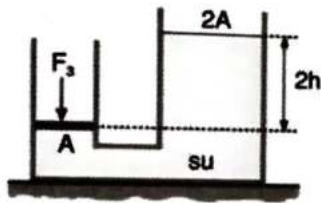
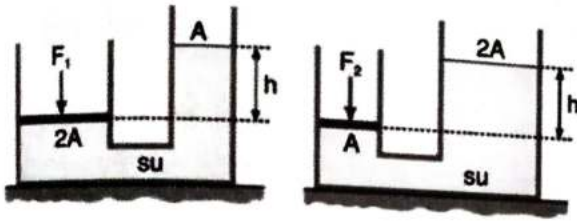
كتاب التدريبات والإمتحانات



٢٦١- إذا علمت أن المكابس K, L, M متزنه

فتكون العلاقة بين أوزان المكابس

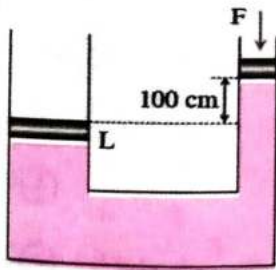
- ١) $G_L = G_M = G_K$
 ٢) $G_M > G_L > G_K$
 ٣) $G_L < G_K = G_M$
 ٤) $G_L = G_M < G_K$



٢٦٢- إذا كانت المكابس في حالة اتزان ،

تكون العلاقة بين القوي F_1, F_2, F_3 كالاتي

- ١) $F_1 = F_2 = F_3$
 ٢) $F_3 > F_2 > F_1$
 ٣) $F_2 < F_1 = F_3$
 ٤) $F_2 = F_1 > F_3$



٢٦٣- في الشكل المقابل كتلة الإسطوانه $L = 2000$ كجم ، ومساحة

مقطع المكبس الكبير 0.2 م ، والمكبس الصغير مساحة مقطعه

30 سم² والمكبس مملوء بسائل كثافته النسبية 0.8 ، احسب

قيمة F اللازمة لحدوث الإتزان بحيث يبقى المكبس الصغير في

موضعه أعلي من مستوي الكبير بمسافة 100 سم

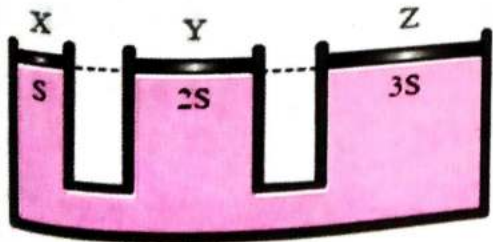
(علمنا بأن عجلة الجاذبية الأرضية 10 م/ث²)

- ١) 250 N
 ٢) 276 N
 ٣) 160 N
 ٤) 300 N

٢٦٤- الشكل يوضح مكبس مائي ، وكانت مساحات مقاطع الأنابيب

$$A_z = 3s , A_y = 2s , A_x = s$$

وكانت كتلة $X = m$ ، فتكون كتلة Y و Z



كتلة (Z)	كتلة (Y)	
m	m	١)
2m	2m	٢)
3m	2m	٣)
2m	3m	٤)

الأسئلة المقالية

س ١ : اكتب المصطلح العلمي

- النسبة بين مساحة المكبس الكبير إلي مساحة المكبس الصغير في المكبس الهيدروليكي = 100
- الفائدة الآلية لمكبس هيدروليكي = 10

س ٢ : علل لما يأتي :

- تخضع السوائل لقاعدة باسكال بينما لا تخضع الغازات لها .
- لا يستخدم المكبس الهيدروليكي لمضاعفة الطاقة .
- لا تصل كفاءة المكبس الهيدروليكي 100%
- الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي دائماً أكبر من الواحد الصحيح
- يجب أن يملأ المكبس الهيدروليكي بالسائل تماماً دون أي فقاعات غازية
- ليس للفائدة الهيدروليكية وحدة قياس

س ٣ : اذكر الأساس العلمي :

- مكبس الهيدروليكي .
- قواعد الهيدروليكية .

س ٤ : مسائل

كانت النسبة بين قطري المكبسين الكبير والصغير لمكبس هيدروليكي 1:8 أثرت علي المكبس الصغير قوة 100 N احسب :

- الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي .
- أكبر كتلة يمكن رفعها علي المكبس الكبير (علماً عجلة الجاذبية الأرضية = 10 m/s^2)
- المسافة التي يتحركها المكبس الصغير إذا تحرك المكبس الكبير 2 cm

مكبس هيدروليكي بمساحة مكبسه الصغير 0.1 m^2 وتؤثر عليه قوة قدرها 100 N ومساحة مكبسه الكبير 500 cm^2 علماً بأن عجلة السقوط الحر 10 m/s^2 أوجد :

- أكبر كتلة يمكن رفعها بواسطة المكبس الكبير .
- الضغط الواقع على كل من المكبس الكبير والمكبس الصغير .

كتاب التدريبات والإمتحانات

- ٣- مكبس هيدروليكي قطر مكبسه الصغير 2 سم تؤثر عليه قوة مقدارها 200 نيوتن و قطر مكبسه الكبير 24 سم فإذا علمت أن عجلة الجاذبية الأرضية 10 م / ث²، ($\pi = 3.14$) أوجد :
- ٢- الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي .
- ١- أكبر كتلة يمكن رفعها بواسطة المكبس الكبير .
- ٣- الضغط الواقع على كل من المكبسين الكبير والصغير .

س ٤ : مسائل رسم بياني :

١- عند استخدام المكبس الهيدروليكي حصلنا على النتائج الآتية :

80	50	35	20	10	القوة المؤثرة على المكبس الصغير (N)
1280	800	560	320	160	القوة المؤثرة على المكبس الكبير (N)

ارسم العلاقة البيانية بين القوتين F على المحور الرأسي، f على المحور الأفق ومن الرسم أوجد :

- (أ) الفائدة الآلية للمكبس
- (ب) القوة اللازمة للمكبس الكبير لتعادل قوة مقدارها 60 N مؤثرة على المكبس الصغير
- (جـ) إذا كان نصف قطر المكبس الصغير 5 Cm فماذا يكون نصف قطر المكبس الكبير ؟

٢- الجدول التالي يوضح العلاقة بين الضغط (P) عند نقطة في باطن بحيرة وعمق هذه النقطة (h) عن سطح البحيرة .

h (متر)	30	25	20	15	10	5
P × 10 ⁵ (نيوتن / م ²)	4	3.5	3	2.5	2	1.5

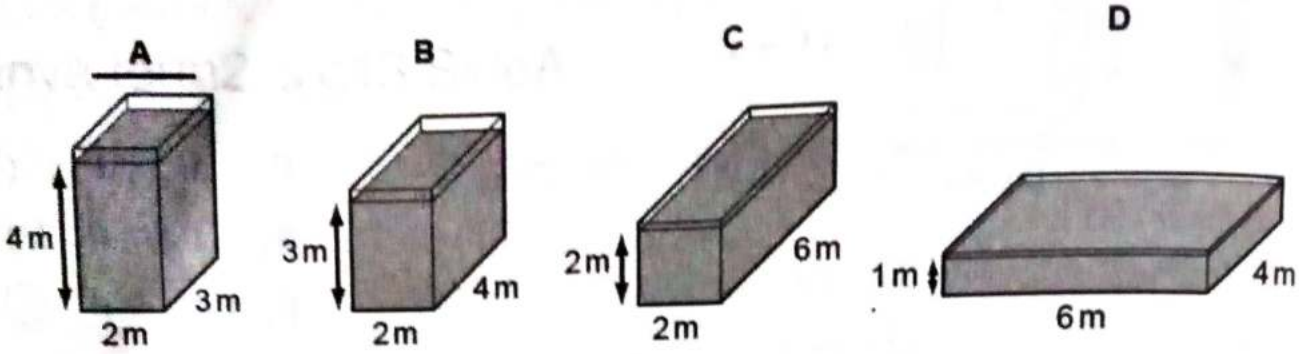
ارسم علاقة بين الضغط (P) ممثلاً على المحور الرأسي (y) وعمق النقطة (h) على المحور الأفقي (x) ومن الرسم البياني أوجد :

- ١- قيمة الضغط الجوي .
- ٢- كثافة ماء البحر .

(اعتبر عجلة الجاذبية الأرضية 10 م / ث²) .

اختبار (١) على الفصل

١- أربعة خزانات زجاجية تحتوى على الماء فى أى خزان يكون ضغط الماء على القاعدة أكبر؟

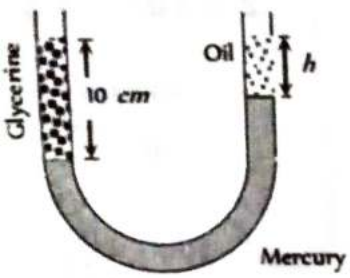


D (٥)

C (٦)

B (٧)

A (٨)



٢- أنبوه ذات شعبتين بها كميته من الزئبق ، صب فى أحد فرعيها جلسرين كثافته النسبيه 1.3 حتى أصبح طوله 10 سم ، ثم صب فى الفرع الأخر زيت كثافته النسبيه 0.8 حتى أصبح السطح العلوي للجلسرين والزيت فى مستوي أفقي واحد ، فيكون ارتفاع الزيت سم

10.4 (٧)

8.2 (٨)

7.2 (٥)

9.6 (٦)

٣- ماء اسطواني به 200 سم^٣ من الماء ، عند نقله الى اناء مخروطي فإن يتغير

(٧) كتلته وحجمه

(٨) شكله وحجمه

(٥) شكله فقط

(٦) كثافته وحجمه

٤- لوح مساحته 0.05 م^٢ يحتوى على ماء مالح وكان الضغط الكلي المؤثر على القاعده يساوي 111600 نيوتن ، فإن القوه المؤثره على القاعده تساوي نيوتن

5580 (٧)

4.48 (٨)

111599 (٥)

223200 (٦)

٥- مكبس هيدروليكي قطرا مكبسيه 8cm و 60cm ، فإن مقدار القوه المؤثره على المكبس الصغير فى حال رفع كتله مقدارها 400kg تساوي نيوتن (g=10 m/s²)

80 (٧)

71.11 (٨)

53.5 (٥)

533.3 (٦)

٦- في السؤال السابق تكون المسافة التي يتحركها المكبس الكبير إذا تحرك المكبس الصغير مسافة 15 سم

..... مم

0.0267 (ب)

0.267 (د)

26 (س)

2.67 (ج)

٧- الشكل (١) يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان X , Y في حالة اتزان ، الشكل (٢) يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها سائلان Y , Z في حالة اتزان أيضا ، فما العلاقة بين كثافة السوائل

$\rho_X = \rho_Y = \rho_Z$ (د)

$\rho_Y > \rho_X > \rho_Z$ (ب)

$\rho_X < \rho_Y = \rho_Z$ (ج)

$\rho_X < \rho_Y < \rho_Z$ (س)

٨- الشكل البياني المقابل يوضح العلاقة بين الضغط (P) عند نقطة في باطن بحيرة وعمق هذه النقطة (h) عن سطح البحيرة يكون قيمة الضغط الجوي نيوتن/م^٢

1.5×10^5 (ب)

1×10^5 (د)

3×10^5 (س)

2×10^5 (ج)

٩- في السؤال السابق تكون قيمة كثافة ماء البحيرة كجم/م^٣ (علما بأن عجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2)

1020 (ب)

1000 (د)

1050 (س)

1030 (ج)

١٠- في الشكل المقابل ، اذا علمت أن $\rho_Y = 3\rho_X$

فإن النسبة بين $\frac{P_L}{P_K} = \dots\dots$

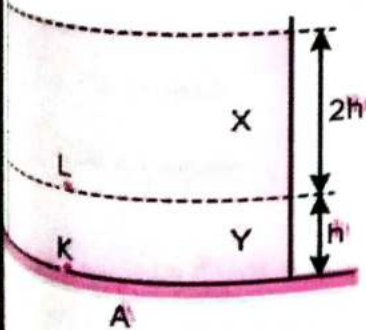
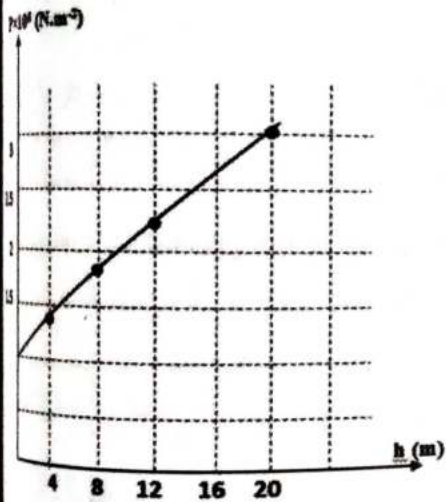
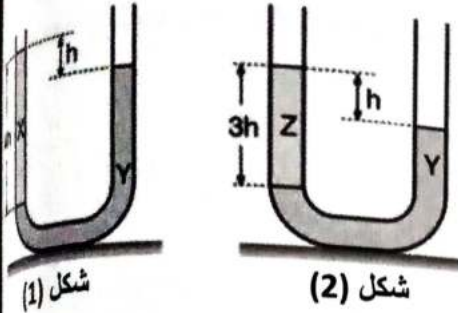
(بفرض أن السائل غير معرض للضغط الجوي)

$\frac{1}{5}$ (ب)

$\frac{2}{5}$ (د)

$\frac{3}{2}$ (س)

$\frac{5}{2}$ (ج)



١١- خزان طوله 50 سم وعرضه 40 سم وعمقه 60 سم مملوء بسائل كثافته النسبية 1.4 وكان الخزان غير معرض للضغط الجوي ، فإذا علمت أن عجلة السقوط الحر 10 م/ث^٢ ، كثافة الماء 1000 كجم/م^٣ فيكون ضغط السائل عند نقطه علي عمق 10 سم من قاع الخزان باسكال

7000 (ب)

6000 (د)

700 (س)

600 (ج)

١٢- في السؤال الـ

1200 (د)

8400 (ج)

١٣- اذا تم خلط جرام وكثافتها

9.729 (د)

8.33 (ج)

١٤- الشكل المقابل

فأي المسافتا

VW (د)

YZ (ج)

١٥- إذا كان ضغط

يساوي 800

760 (د)

76 (ج)

١٦- الشكل يوضح

وكانت كتلة ك

كتلة	
(د)	
(ب)	
(ج)	
(س)	

١٧- كتلة قضيب

علما بان م^٣

السؤال السابق يكون ضغط السائل علي جانب رأسي من جوانب الخزان

- 5200 (ب)
4200 (د)

- 1200 (ا)
8400 (ج)

إذا تم خلط قطعه من النحاس حجمها 25 سم³ وكثافتها 8990 كجم/م³ مع قطعه من البرونز كتلتها 467 جرام وكثافتها 7.3 جرام/سم³ ، تكون كثافة السبيكة الناتجة جرام/سم³

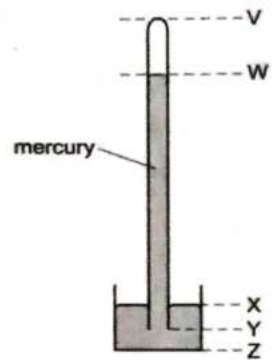
- 7.77 (ب)
8.1 (د)

- 9.729 (ا)
8.33 (ج)

الشكل المقابل يوضح بارومتر زئبقي ، اذا زاد قيمة الضغط الجوي فأي المسافات الآتية يزداد

- XY (ب)
YW (د)

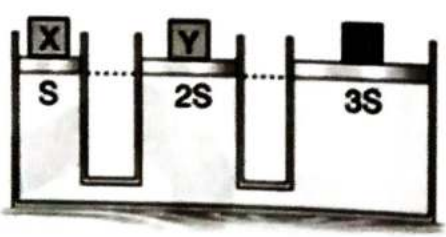
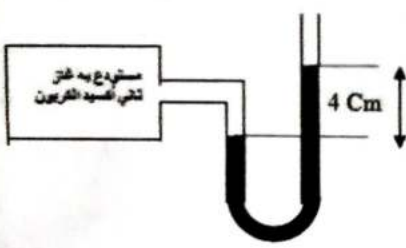
- VW (ا)
YZ (ج)



إذا كان ضغط غاز ثاني أكسيد الكربون في المستودع الموضح بالشكل يساوي 800 تور فإن قيمة الضغط الجوي = بار

- 1.013 (ب)
1.013 × 10⁵ (د)

- 760 (ا)
76 (ج)



شكل يوضح مكبس مائي ، وكانت مساحات مقاطع الأنابيب

$A_X = s , A_Y = 2s , A_Z = 3s$

كانت كتلة X = m ، فتكون كتلة Y و Z

كتلة (Z)	كتلة (Y)	
M	m	(ا)
2m	2m	(ب)
3m	2m	(ج)
2m	3m	(د)

كتلة قضيب اسطوانتي من الالومنيوم طوله 2m ونصف قطره 1.2cm تساوي

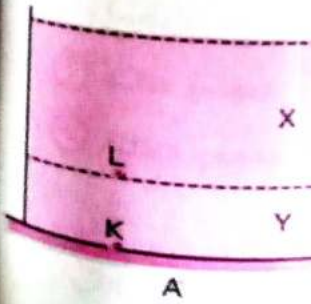
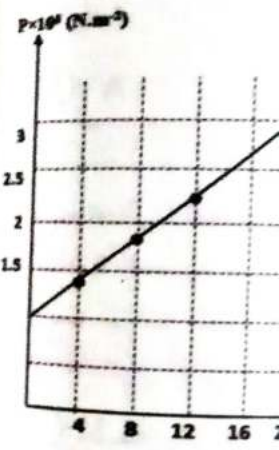
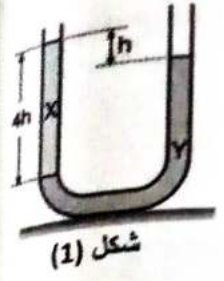
- 3.9 Kg (د)

- 2.2 Kg (ب)

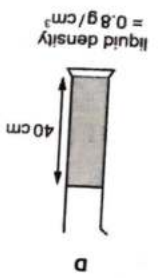
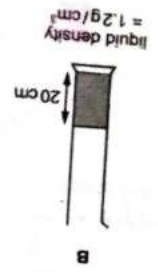
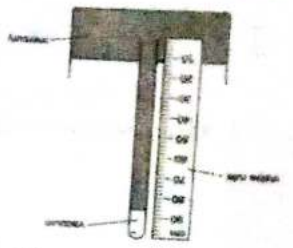
- 3.56 Kg (ا)

- 2.44 Kg (ج)

$\rho_{AL} = 2700 \text{ kg/m}^3$



إذا وكان الخزان غير معرض للضغط



قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

74 ⑤

86 ②

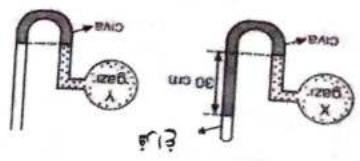
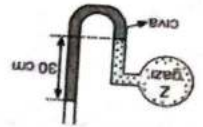
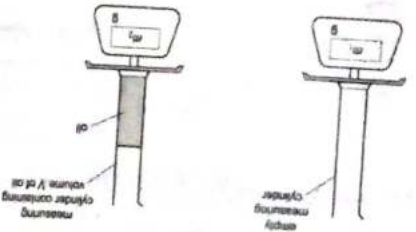
12 ①

100 ④

A ①

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني



قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

⑤ $P_x = P_y = P_z$

② $P_x < P_y = P_z$

④ $P_x > P_y > P_z$

① $P_x = P_y = P_z$

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

الجزء الثاني (2) على الشكل

- ⑤ 1000
- ② 2000
- ⑤ 6000
- ② 32000

- ④ 1088
- ① 1880

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

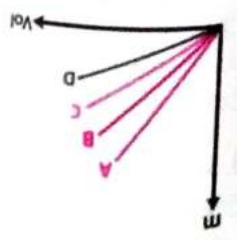
- ④ 2300
- ① 8000

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

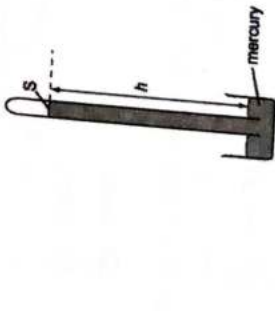
- ⑤ D
- ② B

- ④ C
- ① A



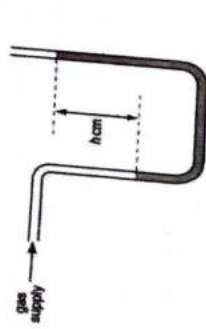
قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني

قياس الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر اسم زيني



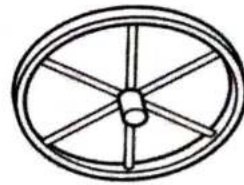
- الشكل يوضح بارومتر زئبقي ، ما قيمة الضغط عند نقطة S
- ① صفر تقريبا
 - ② تساوي الضغط الجوي
 - ③ تساوي الضغط الجوي + ضغط الزئبق
 - ④ تساوي ضغط الزئبق

الشكل يوضح مانومتر مائي استخدم لقياس ضغط غاز في أحد المنازل .

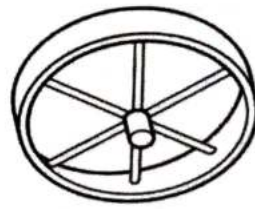


- كانت قراءة h cm من الماء
- لماذا يكون من الأفضل استخدام الماء بدلا من الزئبق
- ① h ستكون كبيره جدا اذا استخدم الزئبق
 - ② h ستكون صغيره جدا اذا استخدم الزئبق
 - ③ كان لابد أن تكون الأنبويه ذات مساحة صغيره حتي يتم استخدام الزئبق
 - ④ كان لابد أن تكون الأنبويه ذات مساحة كبيره حتي يتم استخدام الزئبق

١٠- فلاح يمتلك عربتان لهما نفس الوزن ، الأولى لها أربع اطارات عريضة والأخرى لها أربع اطارات رقيقه . في الطقس الممطر أي عربيه ستغمس بدرجة أقل في الأرض ولماذا ؟



narrow wheel

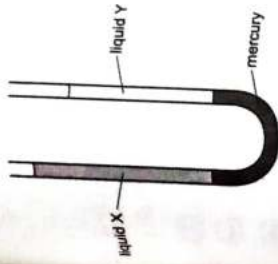


wide wheel

السبب	العربه
ضغطها أكبر علي الأرض	① الرقيقه
ضغطها أقل علي الأرض	② الرقيقه

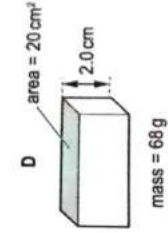
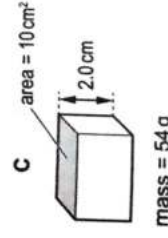
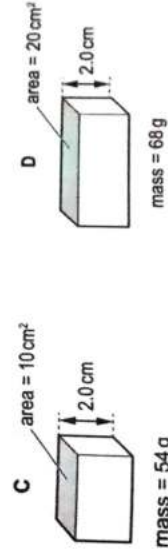
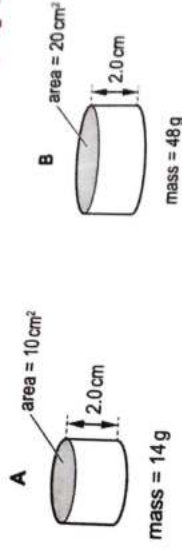
كتاب التدريبات والامتحانات

٥- الشكل يوضح أنبويه ذات شعبتين تحتوي على كمية من الزئبق وسائلي X و Y كلاهما لا يمتزج مع الزئبق أي الاختيارات الأتيه يوضح المقاربه بين الضغط الذي يؤثر به السائلان علي الزئبق والعلاقه بين كثافه السائلان



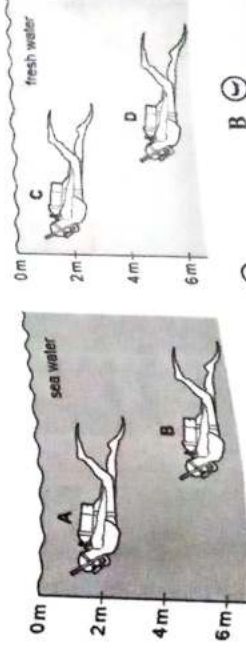
العلاقه بين كثافه السائلين	الضغط الي يؤثر به السائلين علي الزئبق
كثافه X أكبر من كثافه Y	ضغط X أكبر من ضغط Y
كثافه Y أكبر من كثافه X	ضغط Y أكبر من ضغط X
كثافه X أكبر من كثافه Y	ضغط X يساوي ضغط Y
كثافه Y أكبر من كثافه X	ضغط X يساوي ضغط Y

٦- الأشكال الأتيه توضح أربع معادن موضحة عليها الأبعاد والكتل ، أتهم أكبر كثافه



- ① A ② B ③ C ④ D

٧- الشكل يوضح غواصين في ماء البحر وآخرين في ماء النهر ، علما بأن كثافه ماء البحر أكبر من كثافه ماء النهر ، أي الغواصين يتأثر بأكثر ضغط



- ① A

الشفغل المبذول على المكبس الصغير إلى الشغل الناتج على المكبس الكبير.....
 النسبة بين الشغل المبذول على المكبس الصغير إلى الشغل الناتج على المكبس الكبير.....
 أكبر من
 تساوي
 أصغر من
 لا توجد معلومات كافية

ضغط قيمته 1 باسكال.....
 ضغط قيمته 1 بار.
 أكبر من
 أصغر من
 تساوي
 لا توجد معلومات كافية

النسبة بين قيمة الضغط الإنبساطي والضغط الإنقباضي للشخص السليم.....

- 2/1
- 3/1
- 1/2
- 2/3

الجدول يوضح كتل وحجوم بعض المواد (K, L, M) في نفس درجة الحرارة

حجم (سم ³)	كتله (جم)
25	200
100	400
25	100

أي العبارات صحيحة

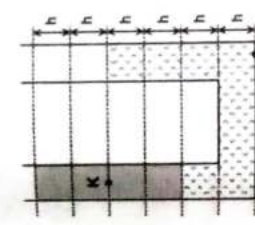
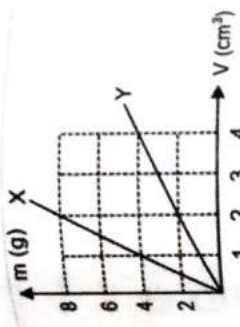
- كل المواد مختلفة النوع
- يمكن أن يكون الجسمان (K) و (L) من نفس النوع ولكن (M) مختلف
- جميع المواد من نفس النوع
- يمكن أن يكون الجسمان (L) و (M) من نفس النوع ولكن (K) مختلف

كتاب التدريبات والامتحانات
 كتاب التدريبات والامتحانات
 مساحة مقطع مكبسه الكبير (100)cm² نيوتن

11- مكبس هيدروليكي تبلغ مساحة مقطع مكبسه الصغير (20)cm² ومساحة مقطع مكبسه الكبير (100)cm² تكون القوة المؤثر على المكبس الصغير ربع ثقل قدرة (20000)N.....
 4000
 400
 2000
 1000

12- في السؤال السابق تكون المسافة التي يجب أن يتحركها المكبس الصغير واللازمة لرفع الثقل الموضوع على المكبس الكبير مسافة قدرها (3cm).
 30 cm
 20 cm
 15 cm
 10 cm

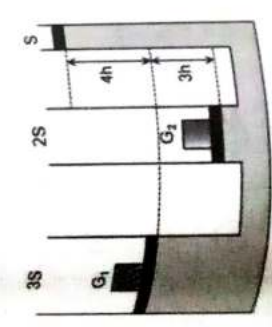
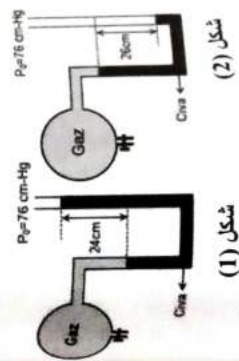
13- بين الشكل المقابل العلاقة بين الكتلة والحجم للسوائل X والتي يمكن أن تختلط مع بعضها، تكون كثافة كل سائل من السوائل من السائلين.....
 2
 1
 4
 2.5



14- إذا كان الضغط عند نقطة K هو P ، فيكون الضغط عند نقطة L.....
 P
 2P
 4P
 3P

15- في الشكل المقابل : النسبة بين P₁ و P₂.....
 1/2
 2/3
 3/4
 5

16- في الشكل المقابل : المكبس الأول مساحة مقطعه 3S وموضوع عليه جسم وزنه G₁ والمكبس الثاني مساحته 2S وموضوع عليه جسم وزنه G₂ وحدت الأوزان كما بالشكل ، تكون النسبة بين G₁ و G₂.....
 6/7
 3/5
 3
 5



نوع مادة الجزئيات	نوع حركة الجزئيات
سائل أو غاز	اهتزازيه ①
صلب - سائل	اهتزازيه ②
غاز أو سائل	عشوائيه ③
صلب - سائل - غاز	عشوائيه ⑤

قانون بويل يوضح العلاقة بين كميّتان فيزيائيتان للغاز هما

الكميه (١)	الكميه (٢)
الوزن	الضغط ①
درجة الحراره	الحجم ②
الحجم	الضغط ④
الضغط	درجة الحراره ⑤

طبقا لقانون بويل ، أي الكميات الفيزيائيه الأتيه ثابت وأيها متغير

درجة الحراره	كتلة الغاز	كثافة الغاز
يتغير ①	ثابت	ثابت ①
ثابت ②	يتغير	ثابت ②
ثابت ③	ثابت	يتغير ④
ثابت ④	يتغير	يتغير ⑤

قوانين الغازات

قانون بويل

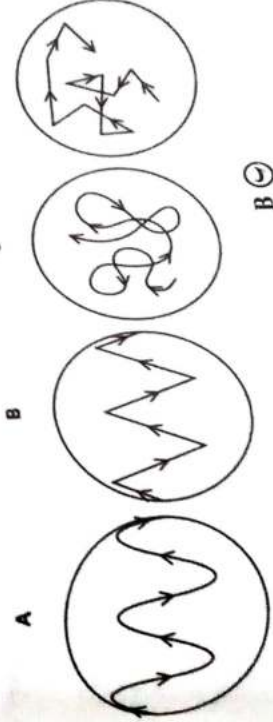
١- الغازات قابله للإصطفاق بينما السوائل غير قابله ، أي الجمل الأتيه تفسر ذلك

- ① جزئيات الغازات تتحرك أبطء من حركة جزئيات السوائل
- ② جزئيات الغازات بينها روابط أقوى من الروابط بين جزئيات السوائل
- ③ جزئيات الغازات بينها مسافات بينيه كبيره مقارنة بالمسافات البينيه بين جزئيات السوائل
- ④ جزئيات الغازات بينها مسافات بينيه صغيره مقارنة بالمسافات البينيه بين جزئيات السوائل

٢- ما سبب الحركة العشوائيه (الحركة البراونيه) لجزئيات الدخان في الهواء

- ① جزئيات الهواء تتصادم مع جزئيات الدخان
- ② تصادم جزئيات الدخان مع بعضها
- ③ تفاعل جزئيات الدخان مع الأوكسجين في الهواء
- ④ لا توجد اجابه صحيحه

٣- أي الأشكال الأتيه يوضح أفضل تمثيل لحركة لجزئيات الدخان طبقا للحركة البراونيه



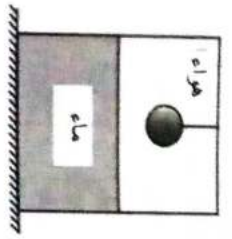
Ⓐ ①

Ⓑ ②

Ⓒ ③

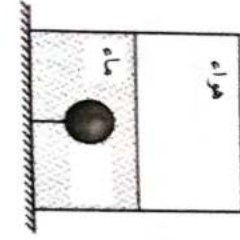
Ⓓ ④

7- صديديه معلقه بغيط ، اذا انقطع البغيط ما التغير الي بطرا علي ضغط السائل وضغط الغاز



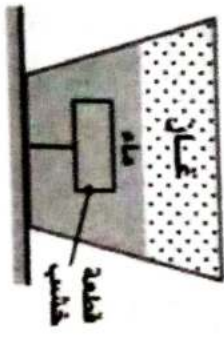
ضغط السائل	ضغط الغاز
يزداد	يزداد
يقل	يقل
لا يتغير	لا يتغير
لا يتغير	لا يتغير

اذا انقطع البغيط ماذا يحدث لضغط الغاز والسائل



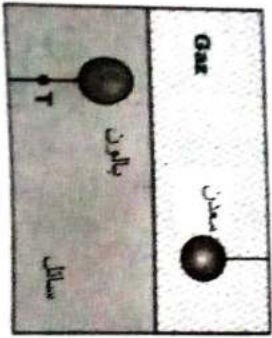
ضغط السائل	ضغط الغاز
يزداد	يزداد
يقل	يقل
لا يتغير	لا يتغير
لا يتغير	لا يتغير

اذا نلقه من الضئيب معلقه بغيط من اسفل انا يحتوي علي كميته من الماء ويحسب جميعا من الهواء فوقه ، اذا نلقه البغيط ماذا يحدث الارتفاع السائل وضغط الغاز



ارتفاع السائل	ضغط الغاز
يزداد	يزداد
يقل	يقل
لا يتغير	لا يتغير
لا يتغير	لا يتغير

2- ينخفض ضغط الغاز

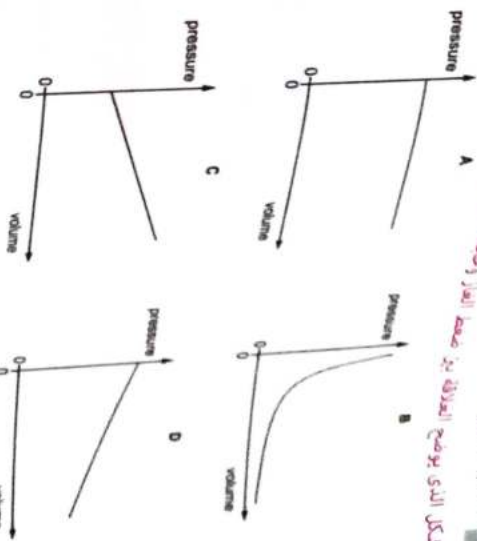


- 1 و 2 و 3 معا
- 1 و 2 و 3 معا

.....

كتاب التدريبات والمعاملات

7- الشكل الذي يوضح العلاقة بين ضغط الغاز ودرجة الحرارة هو



- A 1
- B 2
- C 3
- D 4

8- الشكل يوضح كميته من الغاز جميعا 120 سم تحت ضغط P داخل انا مرود عكسي عديم الاحتكاك ، تم دفع المكبس بطول الضغط الغاز حتي أصبح حجمه 30 سم وتغيرت ثبوت درجة الحرارة ، يصبح ضغط الغاز

$$4P$$

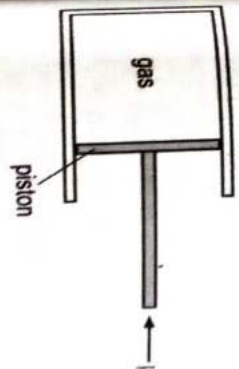
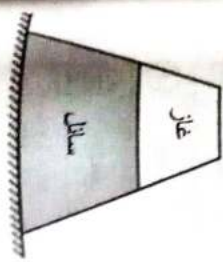
$$\frac{P}{2}$$

$$\frac{P}{4}$$

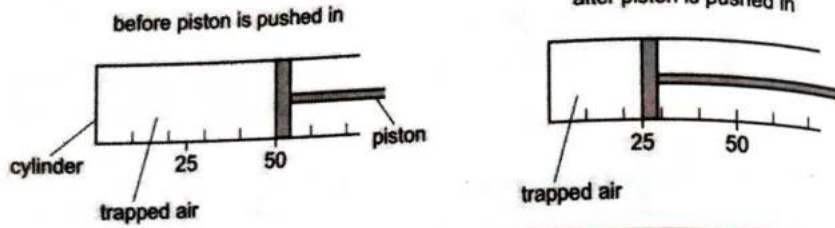
$$P$$

9- حاوية تحتوي علي سائل وغاز كما بالشكل ، ما التغير الذي يطرا لضغط الغاز والسائل اذا تم قلب الحاوية

ضغط السائل	ضغط الغاز
يزداد	يزداد
يقل	يقل
لا يتغير	لا يتغير
لا يتغير	لا يتغير



إناء اسطواني مزود بمكبس عديم الإحتكاك ويحبس بداخله حجما من الهواء (V) وضغطه P ، اذا تم دفع المكبس ليسار مع ثبوت درجة الحرارة فيكون ضغط وحجم الغاز بعد دفع المكبس كما يلي



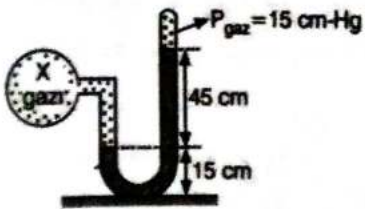
الضغط	الحجم	
$\frac{P}{2}$	2V	Ⓐ
2P	2V	Ⓑ
$\frac{P}{2}$	$\frac{V}{2}$	Ⓒ
2P	$\frac{V}{2}$	Ⓓ

إنواحه تقع علي عمق 20 متر تحت سطح البحر فكان ضغط الماء المؤثر عليها P ، اذا انتقلت الغواصه الي عمق 26 متر تحت سطح ماء نهر فيكون الضغط المؤثر عليها

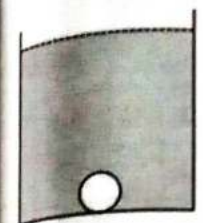
- علمنا بأن كثافة ماء البحر 1.3 كثافة ماء النهر)
- Ⓐ P
Ⓑ 1.7P
Ⓒ 1.3P
Ⓓ $\frac{P}{1.3}$

في الشكل المقابل يكون ضغط الغاز X = سم زئبق

Ⓐ 45
Ⓑ 60
Ⓒ 55
Ⓓ 75

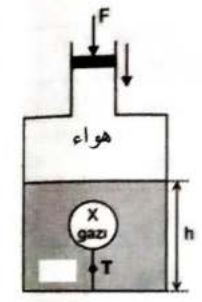


كتاب التدريبات والامتحانات



١٤ - فقاعة هوائية ترتفع نحو السطح ، ماذا يحدث لحجمها والضغط المؤثر عليها

حجم الفقاعة	الضغط المؤثر	
يزداد	يقبل	Ⓐ
يقبل	يقبل	Ⓑ
لا يتغير	لا يتغير	Ⓒ
يزداد	لا يتغير	Ⓓ



١٥ - عند تحريك المكبس بواسطة القوة في اتجاه السهم

١- ينخفض h
٢- يقل حجم البالون
٣- يزداد ضغط الغاز (X)

- أي مما يلي صحيح
- Ⓐ فقط 1
Ⓑ فقط 2
Ⓒ 1 و 2 و 3 معا
Ⓓ فقط 3



١٦ - الشكل يوضح غواص تحت الماء علي عمق ضغط الماء عنده $1.25 \times 10^5 \text{ Pascal}$ ، خرجت من قمه فقاعة هوائية حجمها 20 سم³ وتحركت نحو سطح الماء حيث الضغط الجوي $1 \times 10^5 \text{ Pascal}$ وبفرض ثبوت درجة الحرارة يكون حجم الفقاعات عند السطح..... سم

- Ⓐ 15
Ⓑ 20
Ⓒ 16
Ⓓ 25

١٧ - فقاعة هوائية كبيرة ترتفع من قاع سائل لسطحه فينضاعف نصف قطرها ، وكان الضغط الجوي يعادل وزن عمود من الهواء ارتفاعه H ، فيكون عمق البحيرة

- Ⓐ H
Ⓑ 7H
Ⓒ 2H
Ⓓ 8H

١٨ - فقاعة هوائية كبيرة ترتفع من قاع سائل لسطحه فيصبح حجمها 3 أمثال الحجم الأصلي ، وكان الضغط الجوي 75 سم زئبق وكثافة الماء $\frac{1}{10}$ كثافة الزئبق ، فيكون عمق البحيرة متر

- Ⓐ 5
Ⓑ 15
Ⓒ 10
Ⓓ 20

٢٢- مقدار من غاز النيتروجين حجمه 20Liters عندما يكون الضغط الواقع عليه 15cmHg ومقدار من غاز الأكسجين حجمه 10Litres عندما يكون الضغط الواقع عليه 30cmHg وضعا في إناء مقفل سعته 10Litres فإذا كانت درجة حرارة الغازين ثابتة أثناء خلطهما فيكون ضغط مزيجهما سم زئبق

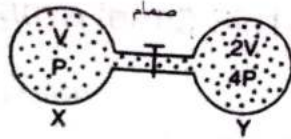
60 (ب)

20 (د)

50 (ا)

70 (ج)

٢٣- انتفاخان X, Y بكل منهما غاز معلوم ضغطه وحجمه ، عند فتح الصمام



2P (ب)

4P (د)

P (ا)

3P (ج)

بينهما تكون قيمة الضغط الكلي

٢٤- يحتوي الانتفاخ الأوسط على غاز مثالي

ضغطه (2 ضغط جوي) بينما الانتفاخان

الأخران مفرغان تماما . ما قيمة الضغط

داخل الانتفاخ الأوسط عند atm

(I) فتح الصمام (أ) فقط

2/3 (ب)

2 (د)

1/3 (ا)

1 (ج)

(II) فتح الصمامين معا

2/3 (ب)

2 (د)

1/3 (ا)

1 (ج)

٢٥- في الشكل المقابل ، عندما يكون المفتاح مغلق يكون

المكبس في حالة اتزان كما بالشكل ، وعند فتح الصنوبر

يزداد الحجم بنسبة 50% حتي يصل لحالة اتزان فتكون

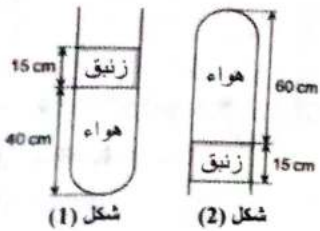
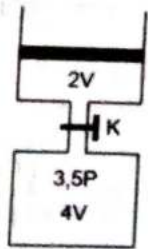
قيمة الضغط الجوي

2P (ب)

4P (د)

P (ا)

3P (ج)



شكل (1)

شكل (2)

٢٦- أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع ومفتوحة عند أحد طرفيها بها

خيط من الزئبق طوله 15 cm وضعت رأسيا وفتحتها لأعلي

فكان طول عمود الهواء المحبوس بها 40 cm ، وعندما وضعت

رأسية وفتحتها لأسفل كان طول عمود الهواء المحبوس 60 سم

فتكون قيمة الضغط الجوي

75 (ب)

74 (د)

70 (ا)

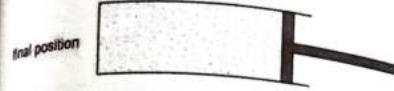
76 (ج)

كتاب التدريبات والامتحانات

٢٢- كتله من الغاز محبوسه في اناء اسطواني متصل بمكبس عديم الاحتكاك كما بالشكل

اذا تم تحريك المكبس ببطء ناحية اليمين مع عدم تغير درجة الحرارة

الكثافة	الضغط	
يقل	يقل	(ا)
تقل	لا يتغير	(ب)
تزداد	يقل	(ج)
لا يتغير	لا يتغير	(د)



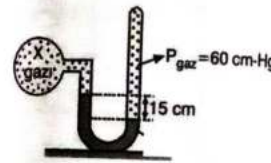
٢٣- في الشكل المقابل يكون ضغط الغاز X = سم زئبق

55 (ب)

75 (د)

45 (ا)

60 (ج)



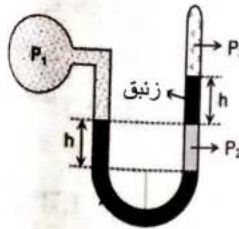
٢٤- في الشكل المقابل ، تكون العلاقة بين ضغوط الغازات P1, P2, P3

P1 = P2 = P3 (ا)

P3 > P2 > P1 (ب)

P2 < P1 = P3 (ج)

P2 > P1 = P3 (د)



٢٥- في تجربته لتحقيق قانون بويل رسمت علاقة بين ضغط كميته معينه

من غاز وحجمه عند درجات حراره مختلفه T1, T2, T3

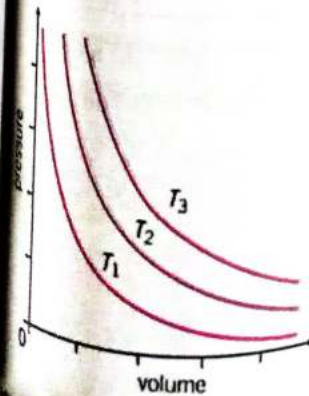
فيكون :

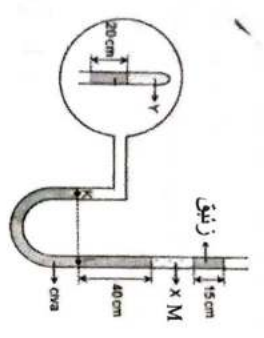
T1 > T2 > T3 (ا)

T3 > T1 > T2 (ب)

T3 > T2 > T1 (ج)

T1 = T2 = T3 (د)





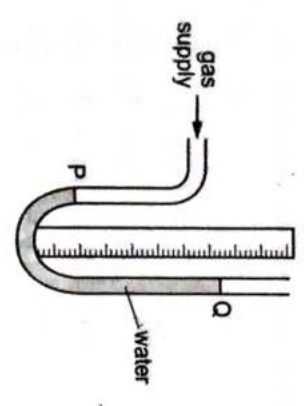
الشكل المقابل :

أنا علمت أن الضغط الجوي 65 سم زئبق

النسبة بين P_x و P_y تكون النسبة بين

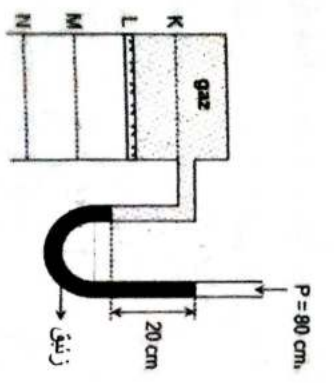
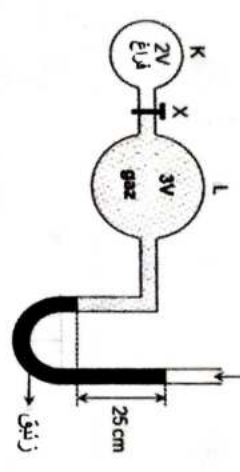
- 3/2 (A)
- 2/2 (B)
- 4/4 (C)
- 5/5 (D)
- 1/2 (E)
- 2/3 (F)
- 3/4 (G)
- 4/5 (H)

عند حدوث تسرب للغاز ونقصان ضغطه ، ما الذي يحدث مستوى الماء عند النقطتين P ، Q



عند Q	عند P
يقبل	يزداد
يقبل	يقبل
لا يتغير	يقبل
لا يتغير	يزداد

$P_0 = 75 \text{ cmHg}$

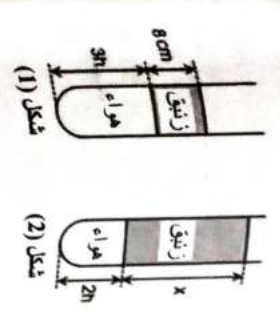


في الشكل المقابل : عندما يكون الصبور X مغلق وناطوه k فارغه تماما يكون الزئبق في حالة توازن كما بالشكل ، ماذا يكون الفرق بين مستويات الزئبق عند فتح الصبور X

- 15 (A)
- 20 (B)
- 30 (C)
- 25 (D)

مكبس عديم الاحتكاك مثبت عند النقطة L ويحسب حجمه من الهواء في حاوية مقسمة الي اقسام متساويه فكان الزئبق في حالة اتزان كما هو موضح بالشكل ، ما الفرق بين مستوى الزئبق في الفرعين عند تحريك المكبس من L الي N

- 15 (A)
- 20 (B)
- 30 (C)
- 25 (D)



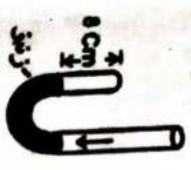
أبوية نظرية مستطبة الضغط وممتدة عند أحد طرفيها بها ضغط من الزئبق طوله 10cm وضعت أفقيا

أبوية نظرية مستطبة الضغط وممتدة عند أحد طرفيها بها ضغط من الزئبق طوله 10cm وضعت أفقيا

- 15 (A)
- 10 (B)
- 10 (C)
- 12.5 (D)
- 13.25 (E)
- 17.27 (F)
- 13.25 (G)

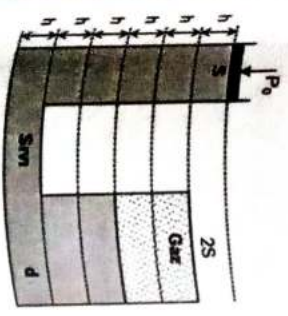


$P_0 = 75 \text{ cmHg}$



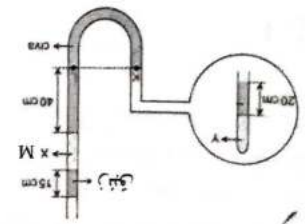
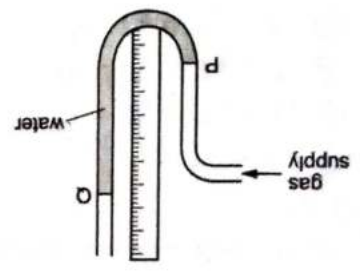
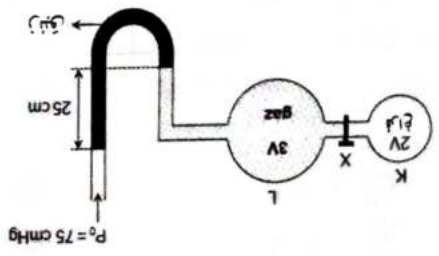
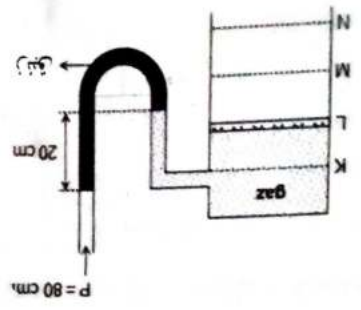
الشكل يوضح أبوية على شكل حرف U مغلق من أحد طرفيها ممتد في الهواء ، فيكون طول عمود الزئبق الازم منه في الفرع النقيع حتى يرتفع سطح الزئبق في الفرع المغلق 2 سم

- 75 (A)
- 150 (B)
- 50 (C)
- 100 (D)
- 27 cm (E)
- 29 cm (F)
- 4 cm (G)
- 100 cm (H)



في الشكل المقابل ، إذا مغلق يحتوي على سائل كثافته P ويحس فوفه كتبه من غاز ، إذا تم دفع المكبس بمقدار $2h$ فأصبح المكبس سطح السائل في مستوى أفقي واحد ، فإذا علمت أن الضغط الجوي = P_0 تكون القوة المؤثرة على المكبس =

- 8pg hA (A)
- 4pg hA (B)
- 7pg hA (C)
- 9pg hA (D)

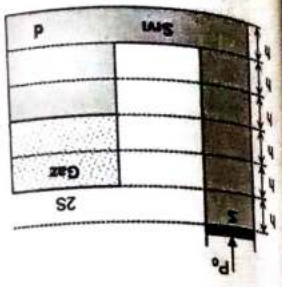


20 (C) 30 (S)
 15 (D) 25 (E)
 سم N إلى L من
 البريق بين مستوي البريق في البريق عند تصرف الكنيس
 ما هو موجه بالكل ما
 في البريق في حالة اتزان كما هو موجه بالكل ما
 في الهواء في حالة متساوية
 في البريق في حالة متساوية
 عند المستويات عند المستويات عند المستويات L وبنفس

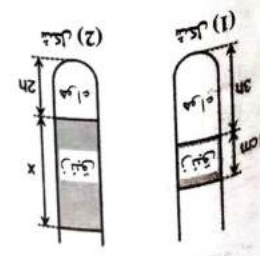
20 (C) 30 (S)
 15 (D) 25 (E)
 سم X الصنوبر
 ما إذا كان البريق بين مستويات البريق في حالة اتزان
 ما إذا كان البريق بين مستويات البريق في حالة اتزان
 ما إذا كان البريق بين مستويات البريق في حالة اتزان
 عند المستويات عند المستويات عند المستويات X الصنوبر

Q عند	لا يتغير	يزداد
P عند	يزداد	لا يتغير
	يزداد	لا يتغير
	يزداد	لا يتغير
	يزداد	لا يتغير

5 4 3 2 1
 (C) (S)
 $\frac{P_x}{P_y}$
 في البريق عند 65 سم
 ان الضغط الجوي
 في المثلث المقابل



15 (S) 15 (S)
 10 (C) 10 (C)
 17.27 (D) 13.25 (E)



80gha (D) 40gha (E)
 70gha (C) 90gha (S)
 الكنيس =
 (مع الحمل وزن الكنيس والاحتكاك الناتج عنه)
 في المثلث المقابل عند 20
 في المثلث المقابل عند 20
 في المثلث المقابل عند 20
 في المثلث المقابل عند 20

29 cm (C) 100 cm (S)
 4 cm (D) 27 cm (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

100 (C) 50 (D)
 150 (S) 75 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

10 (C) 10 (C)
 17.27 (D) 13.25 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

40 (C) 44 (D)
 8 (S) 52 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

15 (S) 15 (S)
 10 (C) 10 (C)
 17.27 (D) 13.25 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

15 (S) 15 (S)
 10 (C) 10 (C)
 17.27 (D) 13.25 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

15 (S) 15 (S)
 10 (C) 10 (C)
 17.27 (D) 13.25 (E)
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم
 المثلث 2 سم

تانون شارل

تانون شارل يوضح العلاقة بين كميتهان فيزيائيتين للغاز هما

الكمية (٢)	الكمية (١)
الوزن	الضغط
درجة الحرارة	الحجم
الحجم	الضغط
درجة الحرارة	درجة الحرارة

طبقا لقانون شارل ، أي الكميات الفيزيائية الأتية ثابت وأيها متغير

درجة الحرارة	كتلة الغاز	كثافة الغاز
يتغير	ثابت	ثابت
ثابت	يتغير	ثابت
يتغير	ثابت	يتغير
ثابت	يتغير	يتغير

وحدة قياس معامل التمدد الحجمي

- ① كلفن
- ② سم³
- ③ ليس لها وحدة قياس
- ④ كلفن⁻¹

طبقا لقانون شارل ، يتناسب حجم كميته معينة من غاز

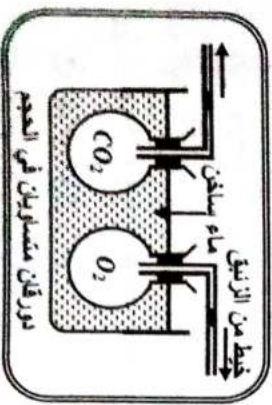
- ① عكسيا مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط
- ② عكسيا مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة
- ③ طرديا مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط
- ④ طرديا مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط

الشكل يوضح دورقان بهما غازات مختلفه النوع ومتساويه في

الحجم ، عند رفع درجة الحرارة بوضعهم في ماء ساخن عند

ثبوت الضغط ، فيكون

- ① تمدد الأكسجين أكبر من تمدد ثاني أكسيد الكربون
- ② تمدد الأكسجين أقل من تمدد ثاني أكسيد الكربون
- ③ تمدد الأكسجين يساوي تمدد ثاني أكسيد الكربون
- ④ لا توجد معلومات كافية



كتاب التدریب والتمارين

٤٠. النسب الحجمية للغازات في خليط معين
النسب الحجمية معينة من غاز ، باستخدام كمية
الضغط و الحجم المولوية للغاز عند ثبوت
حجم الغاز عند الضغط B يساوي

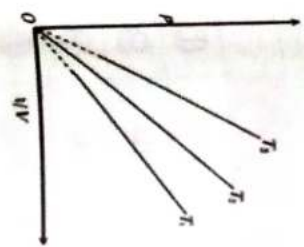
- ① 1.1
- ② 1.2
- ③ 1.4
- ④ 1.5

٤١. في تجربة تطبيق قانون بويل ، يثبت عتلة بن ضغط كميته معينه

من غاز وحجمه عند درجات حراره مختلفه T_1, T_2, T_3

فيكون

- ① $T_1 > T_2 > T_3$
- ② $T_1 > T_2 > T_3$
- ③ $T_3 > T_2 > T_1$
- ④ $T_1 = T_2 = T_3$



٤٢. عند ثبوت درجة الحرارة والحجم والضغط ، أي العلاقات الأتية يمثل قانون بويل

- ① $V \propto \frac{1}{P}$
- ② $P \propto \frac{1}{V}$
- ③ $PV = RT$

٤٣. كميته من غاز حجمها 20 سم³ عند 1 Atm تمددت إلى 50 سم³ عند ثبوت درجة الحرارة فيكون الضغط

- ① $20 \times \frac{1}{50}$
- ② $50 \times \frac{1}{20}$
- ③ 20×50
- ④ $20 + 50$

$$V_0 \text{ (د)}$$

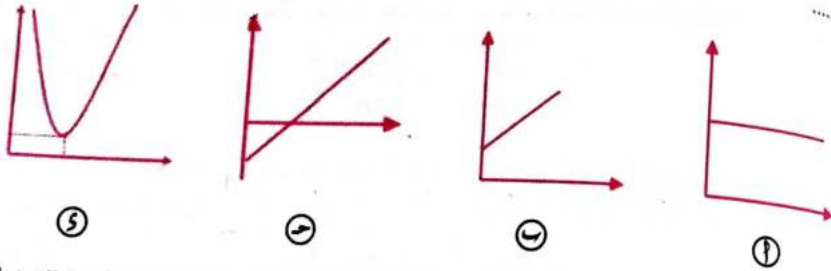
$$\alpha_V (V_0) \text{ (س)}$$

العلاقات الرياضية الأتية يعبر بصورة صحيحة عن قانون شارل

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{t_1^0}{t_2^0} \text{ (د)}$$

$$\frac{p_2}{p_1} = \frac{T_1}{T_2} \text{ (س)}$$

الشكل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة علي تدرج سيليزيوس هو الشكل



عند رفع درجة حرارة كمية من غاز إلى ضعف درجة الحرارة على تدرج سيليزيوس عند ثبوت الضغط فإن الحجم

- ① يزداد للضعف
② يزداد 3 أمثال
③ يقل للنصف
④ لا توجد إجابة صحيحة

كمية معينة من غاز حجمها 0.2 لتر عند 1 Atm وصفر سيليزيوس ، فعند نفس الضغط ولكن عند 273 سيليزيوس يصبح حجمها لتر

- ① 0.4
② 27.8
③ 0.8
④ 55.6

كمية من غاز حجمها 400 سم³ بردت من 27 سيليزيوس الي 3- سيليزيوس عند ثبوت الضغط فيصبح حجمها سم³

- ① 40
② 30
③ 44.4
④ 360

من الجدول الأتي تكون قيمة معامل التمدد الحجمي K⁻¹

V _{OL} (cm ³)	90	97	103	116	123
t ⁰ c	0	20	40	80	100

- ① $\frac{11}{3000}$
② $\frac{11}{2000}$
③ $\frac{110}{3000}$
④ $\frac{1}{3000}$

كتاب التدريبات والإمتحانات

٤٩- معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت ضغطه (α_V) يعطي من العلاقة

$$\alpha_V = \frac{\Delta V_{OL}}{(V_{OL})_0 \Delta t_k^0} \text{ (د)}$$

$$\alpha_V = \frac{\Delta V_{OL}}{(V_{OL})_0 \Delta t_k^0} \text{ (س)}$$

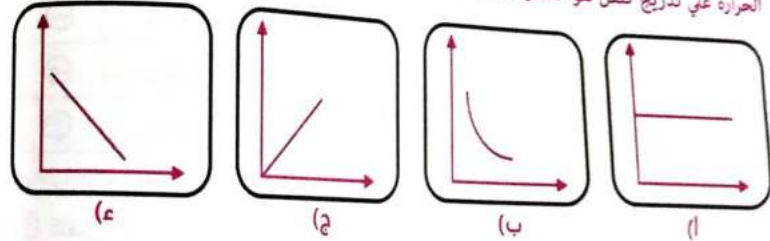
٥٠- معامل زيادة حجم أي غاز عند ثبوت ضغطه يساوي K⁻¹

- ① 273
② $\frac{1}{273}$
③ 273
④ غير ذلك

٥١- من الإحتياطات الواجب توافرها في تجربة شارل

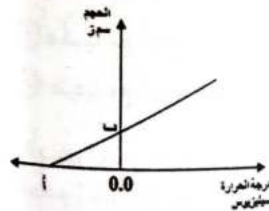
- ① الأنبويه منتظمة المقطع
② ثبوت الضغط
③ ان يكون الهواء جافا تماما
④ جميع ما سبق

٥٢- طبقا لقانون شارل عند ثبوت ضغط الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن حجم كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج كلفن هو الشكل



الإسئلة من (٥٣ : ٥٥)

من تجربة عملية لدراسة تغير حجم كمية محبوسة من غاز بتغير درجة حرارته عند ثبوت الضغط باستخدام جهاز شارل أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:

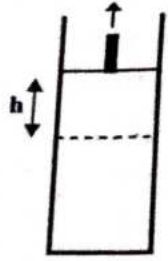


٥٣- تكون قيمة النقطة (أ)

- ① 273⁰C
② -273⁰C
③ 273⁰K
④ 0⁰C

٥٤- النقطة (ب) تمثل

- ① الصفر المطلق
② حجم الغاز عند 0⁰C
③ ضغط الغاز عند 0⁰C
④ حجم الغاز عند 0⁰K



بناءً اسطوانتي الشكل له مكبس عديم الإحتكاك يحبس كمية من
هواء حجمها 100 سم³ عند درجة حرارة صفر سيليزيوس ، وعندما
سخن الإناء حتي أصبحت درجة حرارة الهواء داخله 100 درجة
سيليزيوس ، احسب المسافة التي يتحركها المكبس بحيث يظل
حجم الهواء ثابت سم (علما بأن مساحة مقطع
الأسطوانة 6.8315 cm²)

15 Ⓐ

25 Ⓑ

10 Ⓒ

20 Ⓓ

دورق به هواء سخن من 15°C إلى 87°C فكم تكون نسبة ما خرج منه من الهواء إلى ما كان موجودا به
نرخ ثبوت الضغط %

15 Ⓐ

25 Ⓑ

10 Ⓒ

20 Ⓓ

كمية من غاز تشغل حجما قدره 450 سم³ عند درجة حرارة صفر سيليزيوس وعند درجة حرارة 91 درجة
سيليزيوس أصبح حجمه 600 سم³ ، احسب معامل التمدد الحجمي

$\frac{11}{273}$ Ⓐ

$\frac{1}{273}$ Ⓑ

$\frac{1}{3000}$ Ⓒ

$\frac{11}{300}$ Ⓓ

قانون الضغط

قانون الضغط يوضح العلاقة بين كميتان فيزيائيتان للغاز هما

الكمية (٢)	الكمية (١)	
الوزن	الضغط	Ⓐ
درجة الحرارة	الحجم	Ⓑ
الحجم	الضغط	Ⓒ
الضغط	درجة الحرارة	Ⓓ

٦٢- عند رفع درجة الحرارة المطلقة في المصغ فإن حجمه (عند ثبوت الضغط)
Ⓐ يقل للنصف
Ⓑ يزداد 4 أمثال
Ⓒ لا يتغير
Ⓓ يزداد للمضعف

٦٣- كمية معينة من غاز الأكسجين تشغل حجما قدره 81 عند درجة حرارة 27 سيليزيوس ، فإذا سخنت إلى 420
كلفن مع ثبوت الضغط ، فإن حجمها يساوي لتر

43.5 Ⓐ

106 Ⓑ

124.4 Ⓒ

11.2 Ⓓ

٦٤- منطاد مملوء بغاز الهيدروجين عند درجة حرارة 27 سيليزيوس حجمه 12000 لتر ، وصل إلى مكان حيث
درجة الحرارة 23- سيليزيوس ، فيكون حجم المنطاد لتر (عند ثبوت الضغط)

20000 Ⓐ

12000 Ⓑ

24000 Ⓒ

10000 Ⓓ

٦٥- إذا كان حجم كمية معينة من غاز واحد لتر في (0°C) فإن درجة الحرارة اللازمة لزيادة حجم الغاز بمقدار
1000 سم³ عند ثبوت الضغط تساوي

373°C Ⓐ

373°k Ⓑ

273°C Ⓒ

273°k Ⓓ

٦٦- إذا كان P . V . T تمثل درجة الحرارة والحجم والضغط ، أي العلاقات الأتيه يمثل قانون شارل

V ∝ T Ⓐ

PV = RT Ⓑ

V ∝ $\frac{1}{T}$ Ⓒ

P ∝ $\frac{1}{T}$ Ⓓ

٦٧- حجم غاز في درجة صفر سيليزيوس 450 cm³ فما هو حجمه في درجة 91°C بفرض أن ضغطه
ثابت سم

43.5 Ⓐ

600 Ⓑ

124.4 Ⓒ

11.2 Ⓓ

٦٨- كمية من غاز في درجة 17°C رفعت درجة حرارتها بمقدار 100°C مع بقاء ضغطها ثابت فزاد حجمها
بمقدار 2.5 Cm³ أوجد الحجم قبل التسخين سم

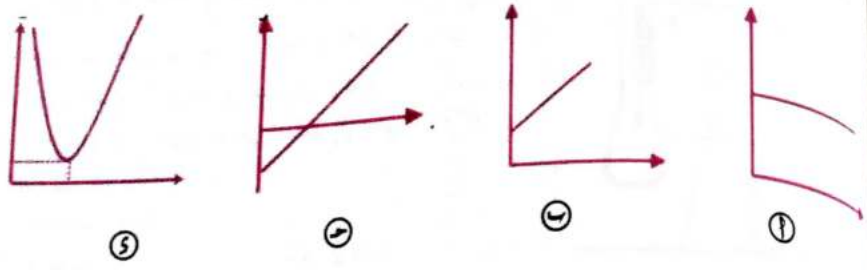
0.8 Ⓐ

55.6 Ⓑ

0.4 Ⓒ

7.25 Ⓓ

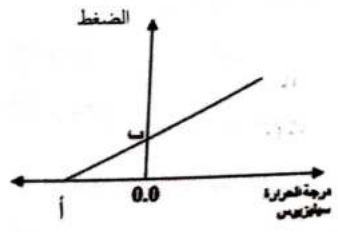
الشكل البياني الذي يعبر عن ضغط كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة علي تدرج سيليزيوس هو الشكل



- ① ② ③ ④

من (٧٩ : ٨١)

تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كمية محبوسة من غاز بدرجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي يمكن الوصول الي العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:



- تكون قيمة النقطة (ا)
 ① 273°C
 ② 273°K
 ③ -273°C
 ④ 0°C

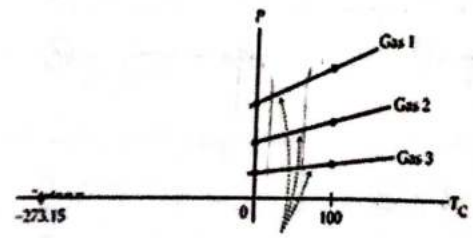
النقطة (ب) تمثل

- ① الصفر المطلق
 ② حجم الغاز عند 0°C
 ③ ضغط الغاز عند 0°C
 ④ حجم الغاز عند 0°K

ميل الخط المستقيم

- ① β_P
 ② P_0
 ③ $\beta_P(P_0) \Delta t$
 ④ $\beta_P(P_0)$

في تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كميات محبوسة من غازات بتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي أمكن الوصول الي العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:



- في الغازات الثلاثة ينعدم ضغطه عند درجة -273°C
 ① الغاز 1
 ② الغاز 2
 ③ جميع الغازات تنعدم قيم ضغطهم عند درجة -273°C

٧٣. طبقا لقانون الضغط ، أو الكميات الفيزيائية الأتية ثابت وأيها متغير

درجة الحرارة	كتلة الغاز	كتلة الغاز	
يتغير	ثابت	ثابت	①
ثابت	يتغير	ثابت	②
ثابت	ثابت	يتغير	③
ثابت	يتغير	يتغير	④

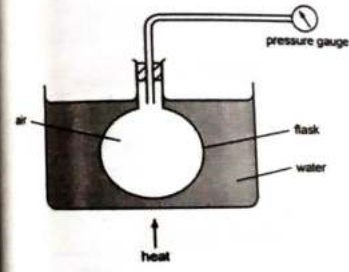
٧٤. وحدة قياس معامل زيادة الضغط

- ① كلفن
 ② سم
 ③ كلفن
 ④ ليس لها وحدة قياس

٧٥. طبقا لقانون الضغط ، يتناسب ضغط كمية معينة من غاز

- ① عكسيا مع درجة الحرارة عند ثبوت الحجم
 ② عكسيا مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة
 ③ طرديا مع درجة الحرارة عند تغير الحجم
 ④ طرديا مع درجة الحرارة عند ثبوت الحجم

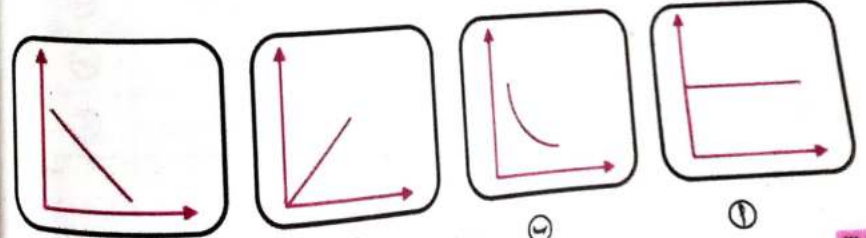
٧٦. في الشكل الموضح :



ماذا يحدث لضغط الهواء عند التسخين (عند ثبوت الحجم)

- ① يزداد
 ② يقل
 ③ لا يتغير
 ④ لا تتوفر معلومات

٧٧. طبقا لقانون الضغط عند ثبوت حجم الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن ضغط كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة علي تدرج كلفن هو الشكل



- ① ② ③ ④

تمثل درجة الحرارة والحجم والضغط ، أي العلاقات الآتية يمثل قانون الضغط

$V \propto \frac{1}{P}$ Ⓐ
 $P \propto T$ Ⓔ

غاز تحت الضغط الجوي بردت من 273 سيليزيوس الي صفر سيليزيوس عند ثبوت الحجم
 10 جرام من غاز تحت الضغط الجوي بردت من 273 سيليزيوس الي صفر سيليزيوس عند ثبوت الحجم
 10 جرام من غاز تحت الضغط الجوي بردت من 273 سيليزيوس الي صفر سيليزيوس عند ثبوت الحجم
 10 جرام من غاز تحت الضغط الجوي بردت من 273 سيليزيوس الي صفر سيليزيوس عند ثبوت الحجم

$V \propto \frac{1}{T}$ Ⓒ
 $P \propto \frac{1}{T}$ Ⓕ

يقل به هواء في درجة 0°C بُرد ال (-100°C) فصار الضغط به 50 Cm Hg فكم يكون ضغط
 هواء عند 0°C سم ز
 2 Ⓐ
 1/2 Ⓑ
 1/273 Ⓒ
 273 Ⓓ

تكون درجة الحرارة التي يزداد عندها الضغط الي 3 أمثاله إذا تم تسخين
 غاز تحت حجم ثابت
 30°C Ⓐ
 849°C Ⓑ
 576°C Ⓒ
 273°K Ⓓ

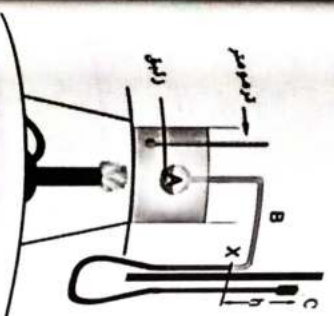
وصل مانومتر مستودع للغاز عند أسفل جبل حيث درجة الحرارة 37°C والضغط 75cmHg فكان سطر
 الزئبق في فرعي المانومتر في مستوى أفقي واحد وعندما صعد به شخص إلى قمة الجبل حيث درجة الحرارة
 6°C أصبحت تغير لسطحي الزئبق في المانومتر فيكون ارتفاع الجبل..... متر
 (عسا بان كثافة الزئبق 13600Kg/m³ وكثافة الهواء 1.02kg/m³)

1000 Ⓐ
 1100 Ⓑ
 800 Ⓒ
 900 Ⓓ

إذا احتوي على غاز ضغطه 100 سم ز فإذا زاد الضغط بمقدار 150 سم ز فتكون النسبة المئوية للتغير في
 درجة الحرارة بفرض ثبوت الحجم
 150% Ⓐ
 200% Ⓑ
 100% Ⓒ
 125% Ⓓ

إذا ثابته الحجم به كميته من غاز ، وكان ضغط الغاز 72 سم زئبق عند درجة حرارة 280 كلفن بينما ضغطه
 عند درجة حرارة 360 كلفن 92.57 سم زئبق ، احسب معامل زيادة ضغط الغاز K⁻¹

11/273 Ⓐ
 1/273 Ⓑ
 1/3000 Ⓒ
 1/276 Ⓓ



كتاب التدريبات والمصطلحات

- ٨٢- من الإختصاصات الواجب توافرها عند إجراء هذه التجربة
- 1- يوضع في المستودع 1/7 حجمه زئبق
 - 2- يجب أن يغمر المستودع A تماماً في الماء
 - 3- تترك الفرع C إلى أسفل قليلاً حتى لا يندفع (أي عند تبريد الهواء داخل المستودع) حتى لا يندفع

الزئبق إلى المستودع A
 أي العبارات صحيحة

- 2 فقط Ⓐ
 1 فقط Ⓑ
 1 و 2 و 3 معاً Ⓒ
 3 و 2 معاً Ⓓ

15٨-٨٤ وضع في مستودع جهاز جولج 1/7 حجمه زئبق بدلاً من 1/7 حجمه فإن حجم الغاز المتسخين

- يقل Ⓐ
 يزداد Ⓑ
 لا يتغير Ⓒ
 لا يتغير Ⓓ

15٨-٨٥ وضع في مستودع جهاز جولج 1/7 حجمه زئبق بدلاً من 1/7 حجمه فإن حجم الغاز المتسخين

- يقل Ⓐ
 يزداد Ⓑ
 لا يوجد معلومات كافية Ⓒ
 لا يتغير Ⓓ

٨٦- عند رفع درجة الحرارة المطلقة الي أربعة أمثالي فإن ضغطه (عند ثبوت الحجم)

- يقل للنصف Ⓐ
 يزداد 4 أمثال Ⓑ
 يزداد للنصف Ⓒ
 لا يتغير Ⓓ

٨٧- معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت ضغطه (β_v) يعطي من العلاقة

$\beta_p = \frac{\Delta P}{(P)_{0g} \Delta T_g}$ Ⓐ
 $\beta_p = \frac{\Delta P}{(P)_{0g} \Delta T_g}$ Ⓑ
 $\beta_p = \frac{\Delta P}{(P)_{0g} \Delta T_g}$ Ⓒ
 $\beta_p = \frac{\Delta P}{(P)_{0g} \Delta T_g}$ Ⓓ

٨٨- معامل زيادة ضغط أي غاز عند ثبوت حجمه يساوي K⁻¹

- 273 Ⓐ
 1/273 Ⓑ
 -273 Ⓒ
 غير ذلك Ⓓ

التي من الهواء على عمق 10.13 m تحت سطح ماء عند حجمها 28 cm³ ، يكون حجمها قبل أن يطفئ من الماء صافية..... سم ، بفرض أن درجة حرارة الماء عند الصق للمبار إليه هي 7°C ودرجة حرارة عند السطح 27°C علما بأن عملة الجاذبية 10 m/s² والضغط الجوي 1.013 x 10⁵ N/m² كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m³

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- 60
 90
 10
 30

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- 30 سيلزيوس
 300 كلفن
 400 كلفن
 20

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- 1/2
 4/5
 1/1
 1/1
 2/1
 1/1

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

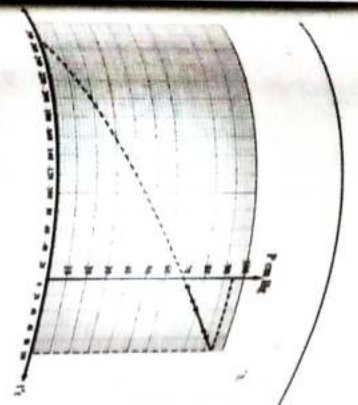
- 600 K
 900 K
 450 K
 800 K

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- 2P1T2 / T1+T2
 2P1T1 / T1+T2
 2P1T1 / T1+T2
 2P1T2 / T1+T2

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- V1P1 / V2P2 = T1/T2
 V1P1 / V2P2 = P1P2
 V1V2 / T1T2 = P1P2
 V1T2 / P1 = V2T1 / P2
 P1T2 / V1 = V2P1 / T2



كتاب الترميز والمختلفات
 ١٦ من ناحية عملية الترميز مع بعض كتاب الترميز
 من كل شيء درجة حرارية عند 1000 كلفن
 باستخدام حجم هو 1 لتر لدرجة حرارة
 الترميز لدرجة حرارة الترميز مع بعض الترميز
 الترميز K

التوازن العام للغازات

$\frac{PT}{V} = \text{constant}$
 $\frac{PT}{V} = \text{constant}$
 $PVT = \text{constant}$
 $\frac{PT}{V} = \text{constant}$
 $\frac{PT}{V} = \text{constant}$

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

درجة الحرارة	الضغط
76 سم زئبق	1
76 سم زئبق	2
760 تور	3
76 سم زئبق	4
76 سم زئبق	5

علاقة بين كتلتها 1/2 والنسبة بين درجة حرارتها 2/1 ، تكون النسبة بين P1/P2

- 240
 89.5
 21.6
 -33
 24000
 10000
 20000
 12000

١٠٨- كمية من غاز الأوكسجين تشغل في $90^{\circ}C$ وتحت ضغط 84 سم زئبق حجما قدره 750 Cm^3 فكم يكون حجمها في معدل الضغط ودرجة الحرارة (S.T.P) سم^٣

- Ⓐ 623.4
Ⓑ 650
Ⓒ 264
Ⓓ 350

١٠٩- انتفاخان أ ، ب حجمهما 1200 ، 600 سم^٣ على الترتيب ويتصلان بأنبوبة شعرية قصيرة الطول وأحدهما الاتصال باحتواء هواء جاف ضغطه 76 سم زئبق عند $27^{\circ}C$ احسب ضغط الهواء المحبوس عندما تزداد درجة حرارة الانتفاخ الأكبر بمقدار $10^{\circ}C$ بينما تظل درجة حرارة الانتفاخ الأصغر عند $27^{\circ}C$

- Ⓐ 77.67cmHg
Ⓑ 93.1 cmHg
Ⓒ 91.2 cmHg
Ⓓ 100 cmHg

١١٠- احسب كتلة كمية من غاز الهيدروجين حجمها 100 سم^٣ جمعت بطريقة كهربية تحت ضغط 650 مم زئبق . في درجة 30° إذا كانت كثافة الغاز في م ض د هي 0.09 كجم/م^٣

- Ⓐ 10 Kg
Ⓑ 2.4 Kg
Ⓒ 6.93 Kg
Ⓓ 8.8 Kg

اكتب المصطلح العلمي :

- 1- عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم مقدار معين من غاز تناسباً عكسياً مع ضغطه .
- 2- عند ثبوت درجة الحرارة يكون حاصل ضرب حجم كمية معينة من غاز وضغطه يساوي مقدار ثابت حجم كمية معينة من غاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته بالكلفن عند ثبوت ضغطه .
- 3- عند ثبوت ضغط غاز فإن حجم كمية منه يزداد بمقدار $\frac{1}{273}$ من الحجم الأصلي عند درجة صفر سيلزيوس لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره درجة واحدة .
- 4- النسبة بين الزيادة في حجم غاز إلي حجمه الأصلي عند درجة صفر سيلزيوس لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره درجة واحدة عند ثبوت الضغط .
- 5- درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز نظرياً عند ثبوت الضغط .
- 6- عند ثبوت الحجم يتناسب ضغط كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة الحرارة الكلفينية .
- 7- عند ثبوت حجم غاز يزداد ضغط مقدار معين منه بمقدار $\frac{1}{273}$ من ضغطه الأصلي عند 0°C لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره درجة واحدة .
- 8- النسبة بين الزيادة في ضغط غاز إلي حجمه الأصلي عن درجة صفر سيلزيوس لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره درجة واحدة عند ثبوت الحجم .
- 9- درجة الحرارة التي ينعدم عندها نظرياً ضغط الغاز عند ثبوت الحجم .
- 10- حاصل ضرب حجم مقدار معين من غاز في ضغطه مقسوماً علي درجة حرارته علي تدرج كلفن يساوي مقدار ثابت

2 : علل لما يأتي :-

- 1- الغازات قابلة للإنضغاط .
- 2- إذا أنضغط غاز إلي نصف حجمه الأصلي فإن ضغطه يزداد للضعف عند ثبوت درجة حرارته .
- 3- يزداد حجم فقاعة من الهواء موجودة في الماء كلما أقتربت من السطح .
- 4- معامل التمدد الحجمي تحت ضغط ثابت له نفس القيمة لجميع الغازات .
- 5- يتمدد حجمان متساويان من غازي الأكسجين والنيتروجين بمقادير متساوية عند رفع درجة حرارتهما بمقادير متساوية عند ثبوت الضغط .
- 6- الأنبوبة الزجاجية في جهاز شارل منتظمة المقطع .

كتاب التدريبات والإمتحانات

- ٧- توضع قطرة صغيرة من حمض الكبريتيك المركز في أنبوبة جهاز شارل .
- ٨- يجب أن يكون الغاز جافاً عند تحقيق قانون شارل .
- ٩- معامل الزيادة في الضغط ثابت لجميع الغازات عند ثبوت الحجم .
- ١٠- عند رفع درجة حرارة غازي الهيدروجين وثاني أكسيد الكربون بمقادير متساوية فإن ضغطهما يزداد بمقادير متساوية عند ثبوت الحجم .
- ١١- يوضع في قارورة جولي سبع حجمها زئبق .
- ١٢- يجب أن يكون انتفاخ جهاز جولي جافاً من الداخل .

س ٣ : ماذا نعني بقولنا أن :-

- ١- معامل التمدد الحجمي لغاز تحت ضغط ثابت $= \frac{1}{273} K^{-1}$
- ٢- معامل زيادة ضغط الغاز عند ثبوت الحجم $= \frac{1}{273} K^{-1}$
- ٣- الصفر المطلق $= -273^{\circ}C$

س ٤ : أذكر استخداماً واحداً لكل من :-

- ١- جهاز بويل .
- ٢- جهاز شارل .
- ٣- جهاز جولي .
- ٤- الزئبق في مستودع جهاز جولي .

س ٥ : قارن بين كل من :-

- ١- قارن بين حركة الجزيئات في الغاز والسوائل والمواد الصلبة

في الغازات	في السوائل	في المواد الصلبة

- ٢- معامل التمدد الحجمي لغاز ومعامل الزيادة في ضغطه من حيث : (الجهاز المستخدم لتعيين كل منهما - العلاقة الرياضية)
- ٣- قانون بويل وقانون شارل وقانون جولي من حيث : (نص القانون - الصيغة الرياضية - العلاقة البيانية)

س ٦ : أسئلة متنوعة :-

- (١) أكتب العلاقة الرياضية لحساب كل من :-

- (أ) معامل التمدد الحجمي لغاز عند ثبوت الضغط .
- (ب) معامل زيادة ضغط الغاز عند ثبوت الحجم .

(٢) أثبت أن :

(٣) في الشكل

(٥) ارسم مع كتابة درجة الحرارة ثم

(٦) اشرح تجربة توتر حرارتها نفس الع

(٧) وضع برسم عليا ثم

١- اذكر الخطوات

٢- اذكر الاحتياطات

٣- اكتب القانون

٤- ما قيمة معامل

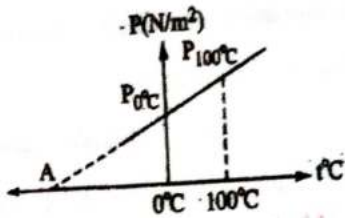
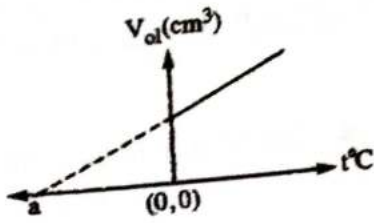
(٨) أذكر الاحتياطات

(أ) تجربة بويل

(٩) استنتج القانون

(١٠) ماذا :-

$$\beta_P = \frac{\Delta P}{P_{0^\circ C} \Delta t}$$



مثل المقابل أكتب :

ما تدل عليه النقطة a وما قيمتها ؟
ما العلاقة الرياضية التي يمثلها الشكل
وما يساويه الميل ؟

استخدام جهاز جولي أمكننا إجراء تجربة توضح

العلاقة بين ضغط هواء محبوس ودرجة حرارته عند

حجم كما بالرسم البياني الموضح :

ما تدل عليه النقطة (A) وما قيمتها ؟

وما يساويه الميل

مع كتابة البيانات فقط جهازا يحقق العلاقة بين الحجم (V) لكمية من غاز وضغطها (P) عند ثبوت
الحرارة ثم اكتبها نصا لهذه العلاقة .

تجربة توضح بها أن الحجم المتساوية من الغازات المختلفة تمدد بمقادير متساوية إذا ارتفعت درجة
حرارة نفس العدد من درجات الحرارة مع ثبوت ضغطها

رسم عليه البيانات فقط جهازا يمكن استخدامه لتعيين معامل التمدد الحجمي للهواء تحت ضغط ثابت

الخطوات الرئيسية المستخدمة لذلك التعيين.

الاحتياطات الواجب مراعاتها .

القانون المستخدم في التجربة

قيمة معامل التمدد الحجمي للغاز تحت ضغط ثابت.

ج) تجربة جولي

احتياطات الواجب توافرها في كل مما يأتي :

ب) تجربة شارل

تجربة بويل .

القانون العام للغازات ؟

معامل الضغط ودرجة الحرارة (STP)

من ضغطهما يزداد بمقادير

في المواد الصلبة

١- كمية من غاز النيتروجين حجمها 10 لتر تمت ضغط 15 سم زئبق عند درجة 25 سيليزيوس خلطت مع كمية من غاز الاكسجين عند نفس الدرجة وضغطها 50 سم زئبق في إناء مغلق سعته 5 لتر فصار ضغط الخليط 120 سم زئبق . أوجد حجم الاكسجين قبل الخلط . بفرض أن درجة الحرارة ثابتة أثناء الخلط.

٢- إذا كان حجم غاز في درجة صفر سيليزيوس 450 cm^3 فما هو حجمه في درجة 91°C بفرض أن ضغطه ثابت

٣- فقاعة هواء علي عمق 20 m تمت سطح الماء العذب حجمها 20 cm^3 احسب حجمها قبل أن تصل لسطح الماء مباشرة (علماً بأن عجلة الجاذبية الأرضية $= 10 \text{ m/s}^2$ ، الضغط الجوي $= 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ ، كثافة الماء $= 1000 \text{ Kg/m}^3$ بفرض ثبوت درجة الحرارة)

٤- في الشكل المقابل :

يحتوي الانتفاخ الأوسط علي غاز مثالي ضغطه

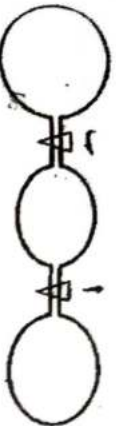
2 atm بينما الانتفاخان الآخران مفرغان تماماً

بفرض ثبوت درجة الحرارة .

ماذا يحدث للضغط داخل الانتفاخ الأوسط عند

أ) فتح الصمام أ فقط .

ب) فتح الصمامين أ ، ب معاً .



3 لتر

1 لتر

2 لتر

٥- الشكل المقابل :

يمثل أسطوانة مغلقة الطرفين تحتوي علي

مكبس عديم الاحتكاك عند منتصفها وكان ضغط الغاز

علي جانبي المكبس 75 cm Hg فإذا تحرك المكبس ببطء إلي اليمين ليقل حجم الجزء الأيمن

إلي النصف أوجد الفرق في الضغط علي جانبي المكبس بفرض ثبوت درجة الحرارة .



٦- أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع بها هواء جاف محبوس يعود من الزئبق ارتفاعه 15 cm فإذا كانت الأنبوبة

مغلقة من أحد طرفيها وكان طول عمود الهواء قدره 20 cm عندما تُصمّل رأسيًا وفتحتها لأعلى ، 24 cm

عندما تُصمّل أفقياً ، احسب الضغط الجوي . ثم احسب طول عمود الهواء المحبوس عندما تُصمّل رأسيًا وفتحتها الأسفل .

٧- سخّن دورق به هواء من 20°C إلي 90°C فكم تكون نسبة حجم الهواء الذي خرج منه إلي ما كان موجوداً به بفرض ثبوت الضغط .

كمية من
3 cm³ أو

لتر غاز في

١- إناء أسد
السخن
الضغط

١١- غاز حجم
درجة سل

١٢- إذا كان
الحرارة

١٣- إناء مقع
عند 0°C

١٥- فتحة

٢٧°C
سطح
g / m³

١٦- احسس
زئبق .

١٧- مكبس
للغاز

غاز في درجة 20°C رفعت حرارتها بمقدار 10°C مع بقاء ضغطها ثابتاً فزاد حجمها بمقدار 3 cm^3 أوجد الحجم قبل التسخين .

10³ C رفعت درجة حرارته وهو ثابت الضغط إلى 293³ C فأوجد حجمه

أثناء أسطوانتي له مكبس عديم الاحتكاك يعبس كمية من الهواء حجمها 5460 cm^3 عند درجة 0°C وعندما سخن الإناء أصبحت درجة حرارة الهواء داخله 100°C احسب المسافة التي يتحركها المكبس حتى يظل الضغط ثابتاً علماً بأن مساحة مقطع المكبس 250 cm^2

1. غاز حجمه 60 cm^3 عند درجة 300°K وضغط واحد وضغط جوي بينما حجمه 36.4 cm^3 عند صفر درجة سيليزيوس وضغطه 1.5 جوي . أوجد معامل التمدد الحجمي للغاز عند ثبوت الضغط

إذا كان طول عمود هواء محبوس في أنبوبة شعرية منتظمة المقطع 50 cm عند درجة 27°C وعند رفع درجة الحرارة إلى 90°C أصبح طوله 62 cm احسب معامل التمدد الحجمي للهواء عند ثبوت الضغط .

1. إناء مقفل به هواء في درجة 0°C تم تبريده إلى 91°C - فصار الضغط به 40 cm Hg كان ضغط الهواء عند 0°C ؟

إذا كانت كتلة الهيدروجين في $\text{م}^3 = 0.009$ جم/لتر ، احسب حجم كتلة 1 جرام من الهيدروجين عند 200°C وتحت الضغط الجوي المعتاد ، ثم احسب حجم نفس الكتلة وكذلك كثافتها عند تضاعف الضغط عشر مرات قدر الضغط الجوي المعتاد

1. فتاحة من الهواء على عمق 10.13 m تحت سطح ماء عذب حجمها 28 cm^3 احسب حجمها قبل أن تصل سطح الماء مباشرة بفرض أن درجة حرارة الماء عند العمق المشار إليه هي 7°C ودرجة الحرارة عند السطح 27°C (علماً بأن عجلة الجاذبية 10 m s^{-2} والضغط الجوي $1.013 \times 10^5\text{ N/m}^2$ وكثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3)

احسب كتلة كمية من غاز الهيدروجين حجمها 82.6 سم^3 جمعت بطريقة كهربية تحت ضغط 640 مم رتقي . في درجة 25° إذا كانت كثافة الغاز في م^3 ض د هي 0.09 كجم/م^3 جمعت بطريقة كهربية تحت ضغط 640 مم

1. مكبس في آلة ديزل يعبس كمية من غاز عند درجة 27°C وتحت ضغط 75 cm.Hg أوجد الحجم النهائي للغاز إذا ارتفعت درجة حرارته إلى 527°C وزاد الضغط إلى 2700 cm.Hg

أوجد ما كان موجوداً في

25 سيليزيوس خلطت مع
بعبته 5 لتر فصار ضغطه
رة ثابتة أثناء الخلط
91 بفرض أن ضغطه ثابتاً

ها قبل أن تصل لسطح
 $1.013 \times 10^5\text{ N}$



الأبوية
فإذا كانت
 24 cm ، الأعلى
أ تحمل رأسياً

اختبار (1) على الفصل

١- إذا كانت كثافة الهواء في 0°C ونمت ضغط 75cmHg هي 1.293kg/m^3 فتكون كثافته في 30°C وتعت
 ضغط 77cmHg كجم/م^3

- ① 1.07
 ② 1.09
 ③ 1.12
 ④ 1.24

٢- عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب الحجم الذي يشغله كمية معينة من غاز تناسبا عكسيا مع ضغط الغاز
 العباره خاطئة
 ① العباره صحيحه
 ② لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

٣- عند ثبوت الضغط : يتناسب حجم كمية معينة من غاز تناسبا عكسيا مع درجة حرارتها المطلقة
 العباره صحيحه
 ① العباره خاطئة
 ② لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

٤- درجة الحرارة التي يتعدم عندها ضغط الغاز نظريا عند ثبوت الحجم تساوي 273 كلفن
 العباره صحيحه
 ① العباره خاطئة
 ② لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

٥- غاز حجمه 10L محصور في أسطوانة قابلة للتمدد ، فإذا تضاعف الضغط ثلاث مرات وازدادت درجة الحرارة
 80% عند قياسها بقياس كلفن ، فيكون الحجم الجديد للغاز..... لتر

- ① 54
 ② 2.7
 ③ 6
 ④ 16.7

٦- عند ثبوت درجة الحرارة : يزداد حجم كمية معينة من غاز للضعف عند نقصان الضغط المؤثر عليها للربع
 العباره صحيحه
 ① العباره صحيحه
 ② لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

- ① العباره صحيحه
 ② العباره خاطئة
 ③ لا يمكن تحديد صحتها من خطئها
 ④ العباره صحيحه

٧- تعرف العلاقة $P_1 V_1 = P_2 V_2$ بالقانون العام للغازات
 العباره صحيحه
 ① العباره خاطئة
 ② لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

- ① العباره صحيحه
 ② العباره خاطئة
 ③ لا يمكن تحديد صحتها من خطئها
 ④ العباره صحيحه

بالون مملوء بـ 3KPa
 معيارى على عم
 بالون فى الشكل
 كما فى
 ml

علما بأن: m/s^2
 102
 100

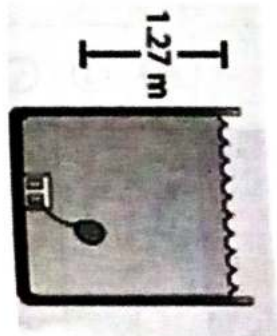
الحجوم المتسمة
 العباره
 لا يمكن

إذا كان الض
 1.580

١٢- اناء صحيح
 نعت ض
 فيكون ال
 ① 6
 ② 16

١٢- اناء به
 يحدث

①
 ②
 ③



ملء بالهواء حجمه 125ml عند ضغط جوي
101.3kPa عند سطح حمام سباحة. فإذا رسا
تحت سطح الماء في بركة سباحة،
فيكون الشكل أدناه ، فيكون الحجم الجديد بالون
.....ml

متابن: $(\rho = 10^3 \text{ Kg/m}^3 , g = 10 \text{ m/s}^2)$

- 116 102
111.07 100

بوم التساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير مختلفة اذا رفعت درجة حرارتها درجات متساوية

- العباره خاطئة العباره صحيحة
لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

كان الضغط الذي تحدته كميته من غاز الأوكسجين الموجوده في اناء ثابت الحجم عند 27 سيلزيوس يساوي
1 كيلوباسكال ، فان ضغطها عند 330 كلفن يساوي 160 كيلو باسكال

- العباره صحيحة العباره خاطئة
لا يمكن تحديد صحتها من خطئها

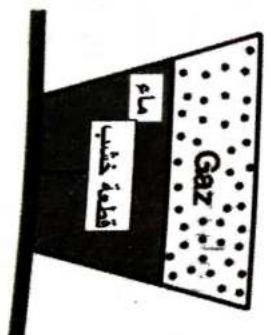
يت من غاز الأوكسجين تشغل حجما قدره 5 لتر عند درجة حرارة 27 سيلزيوس وضغط 202.6 كيلو باسكال ،
كلين حجمها في ST P لتر

- 9.1 10
4.2 8

حجمه 2 لتر به غاز الهيدروجين تحت ضغط 40.52 كيلو باسكال واخر حجمه 6 لتر به غاز النيتروجين
تت ضغط 42.52 كيلو باسكال ، فإذا ظلت درجة الحرارة ثابتة وتم وضع الغازين في اناء اخر حجمه 10 لتر
كلين الضغط الكلي للغازين كيلو باسكال

- 43.2 33.616
336.16 50.6

أب ما يعيس فوقه كميته من غاز ، مربوط به قطعه من الخشب في أسفل الإناء ، عند قطع الخيط ماذا
تكن الضغط السائل وضغط الغاز ؟



ضغط السائل	ضغط الغاز
يزداد	يقل
يقل	لا يتغير
يقل	يقل
لا يتغير	يزداد

ه في 30°C وتحت

ضغط الغاز

اللقه

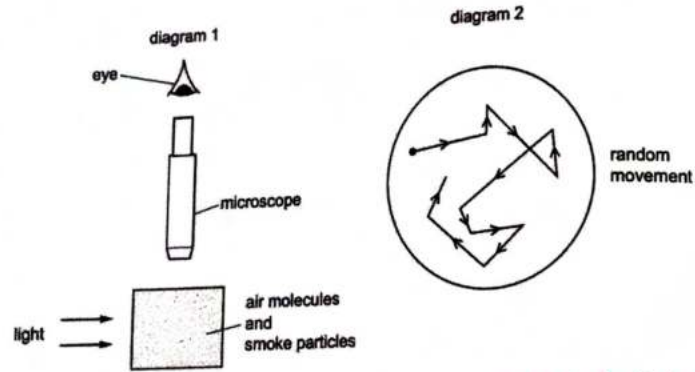
تت درجة الحرارة

عليها للربح

١١- إذا وضع في مستودع جهاز جولي $\frac{1}{7}$ حجمه فإن حجم الغاز المحبوس أثناء التسخين

- ① يزداد
② لا يتغير
③ يقل
④ لا توجد معلومات كافيته

٢٠- الشكل (1) يوضح الأجهزة المستخدمة لرصد حركة دقائق الدخان والشكل (2) يوضح الحركة العشوائية للجزيئات

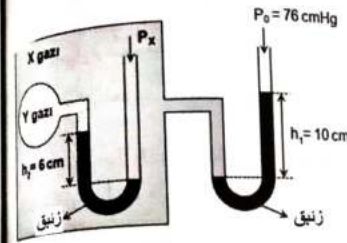


ما السبب في هذه الحركة العشوائية

- ① جزيئات الهواء تتصادم مع جزيئات الدخان
② تصادم جزيئات الدخان مع بعضها
③ تفاعل جزيئات الدخان مع الأكسجين في الهواء
④ لا توجد اجابه صحيحه

١٤- طبقا لقانون شارل ، أي الكميات الفيزيائية الأتية ثابت وأيها متغير

درجة الحرارة	كثافة الغاز	كتلة الغاز	①
يتغير	ثابت	ثابت	①
ثابت	يتغير	ثابت	②
متغير	ثابت	يتغير	③
ثابت	يتغير	يتغير	④

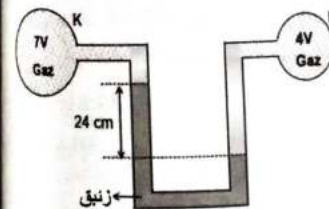


١٥- في الشكل المقابل: يكون ضغط الغاز Y سم زئبق

- ① 80
② 86
③ 76
④ 82

١٦- اناء ثابت الحجم به كمية من غاز ، وكان ضغط الغاز 72 سم زئبق عند درجة حرارة 280 كلفن بينما ضغطه عند درجة حرارة 360 كلفن 92.57 سم زئبق ، احسب معامل زيادة ضغط الغاز K^{-1}

- ① $\frac{1}{3000}$
② $\frac{11}{273}$
③ $\frac{1}{276}$
④ $\frac{1}{273}$

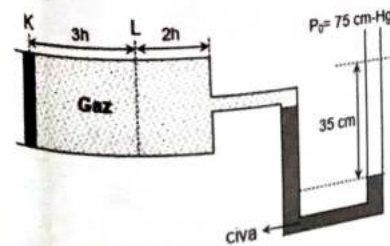


١٧- في الشكل المقابل : إذا كان حجم الغاز المحبوس في المستودع K هو 7V وحجم الغاز المحبوس في المستودع L هو 4V وكان الفرق بين سطحي الزئبق في الفرعين 24 سم ، فيكون ضغط الغاز في المستودع L = سم زئبق

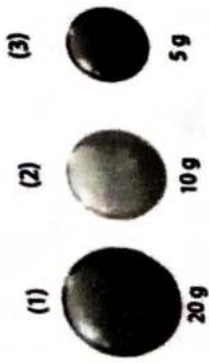
- ① 32
② 42
③ 38
④ 56

١٨- إذا تم تحريك المكبس عديم الإحتكاك من K إلى L مع ثبوت درجة الحرارة ، يصبح الفرق بين مستوي سطح الزئبق في الفرعين سم

- ① 25
② 12.5
③ 20
④ 10



امتحان رقم (1)



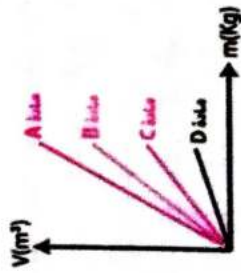
الزلات كرات من نفس المادة عند نفس درجة الحرارة ،
أي العبارات صحيحة :

- Ⓐ كثافة الكرة (1) = كثافة الكرة (3)
Ⓑ كثافة الكرة (1) أكبر كثافة الكرة (2)
Ⓒ كثافة الكرة (3) أكبر من كثافة الكرة (1)
Ⓓ كثافة الكرة (2) أقل من كثافة الكرة (3)

، الماء يحتوي علي سائل : تكون النسبة بين ضغط السائل

عند نقطة X الي ضغطه عند نقطة Y هي

- Ⓐ $\frac{1}{3}$
Ⓑ $\frac{1}{1}$
Ⓒ $\frac{1}{2}$
Ⓓ $\frac{2}{1}$



، الشكل يوضح العلاقة بين الكتلته والحجم لأربعة مواد مختلفة ،

أي المواد لها أكبر كثافة ؟

- Ⓐ Ⓐ
Ⓑ Ⓑ
Ⓒ Ⓒ
Ⓓ Ⓓ

الطريق يمكنه تحمل ضغوط كبيره تصل الي $4.9 \times 10^6 \text{ Pascal}$ ، ما هو الحد الأقصى للعمق الذي يمكن
للطريق الوصول اليه في ماء البحر . علما بأن كثافة ماء البحر 1030 كجم / م³ والضغط الجوي
 $1.013 \times 10^5 \text{ Pascal}$ و $g = 9.8 \text{ m/s}^2$

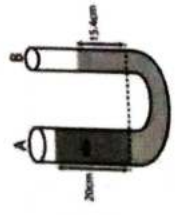
- Ⓐ 400 m
Ⓑ 485.3 m
Ⓒ 375 m
Ⓓ 475.4 m

الجزء الخاص بالإختبارات علي المنهج

- ١٠- إذا كان الضغط الجوي عند نقطة $1.013 \times 10^5 \text{ pascal}$ فإنه يساوي
- Ⓐ 0.76 m Hg
Ⓑ 1.03 bar
Ⓒ 76 mHg
Ⓓ 1.03 cm Hg

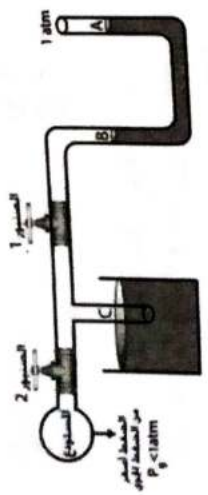
١١- يوضح الشكل سائلين غير قابلين للامتزاج داخل أنبوه علي شكل حرف U أحدهما أصبغ من الأخر ، تكون الكثافة النسبية للسائل B تساوي

- Ⓐ 0.77
Ⓑ 1.1
Ⓒ 0.9
Ⓓ 1.3



١٢- ماذا يحدث لسطح الزيت عند النقاط A, B, C عند فتح الصنوبرين 1, 2

- Ⓐ ترتفع C بينما تنخفض B وترتفع A
Ⓑ تظل A, B ثابتة بينما تنخفض C
Ⓒ تظل C ثابتة بينما ترتفع A, B
Ⓓ تنخفض A بينما B, C يرتفعان



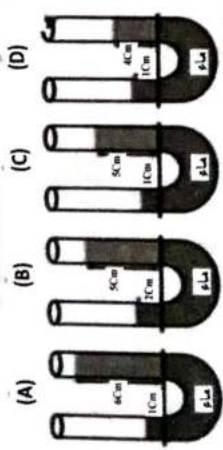
١٣- إذا كان الإختلاف في قيمة الضغط داخل طائره محلقه في الهواء وخارجها 0.1 atm فإنه يكافئ

- Ⓐ 7.6 mHg
Ⓑ 0.76 mHg
Ⓒ 0.076 m Hg
Ⓓ 76 m Hg

١٤- يمثل الشكل أنابيب ذات شعبيتين لقياس كثافة سوائل مختلفة حيث أن الفرع الأيسر للأنابيب يحتوي علي ماء

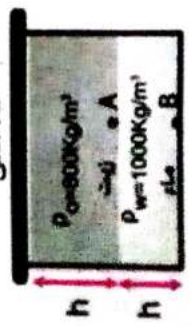
كثافته 1000 كجم / م^3 ، أي من الأنابيب التاليه تكون فيها الكثافة النسبيه للسائل 0.4

- Ⓐ Ⓒ
Ⓑ Ⓓ



١٥- إذا به كميته من الماء والزيت ، فإن النسبه بين الضغط عند نقطة A الي الضغط عند النقطه B

- Ⓐ $\frac{4}{6}$
Ⓑ $\frac{9}{10}$
Ⓒ $\frac{4}{8}$
Ⓓ $\frac{4}{9}$



كتاب التدريبات والتمارين

١- أربع مكعبات متساوية في الحجم ومن مواد مختلفة (ذهب - حديد - الألمنيوم - نحاس) كما بالشكل ، يكون ترتيب كتل المواد كالآتي :

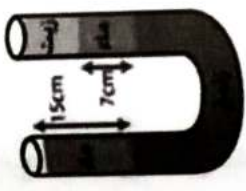
- Ⓐ $m_{Au} > m_{Cu} > m_{Fe} > m_{Al}$
Ⓑ $m_{Au} > m_{Fe} > m_{Cu} > m_{Al}$
Ⓒ $m_{Al} > m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe}$
Ⓓ $m_{Cu} > m_{Au} > m_{Fe} > m_{Al}$

٢- الشكل يوضح العلاقة بين كتلة و حجم كمية من الدم لأربعة أشخاص مصابين بمرض الأنيما ، فأي الأشخاص تكون لديه نسبة الإصابة بالمرض أعلي

- Ⓐ Ⓑ
Ⓒ Ⓓ

٧- في الشكل الذي أمامك ، إذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1000 Kg/m^3 وكثافة الزيت 800 Kg/m^3

- فيكون ارتفاع عمود الزيت سم
- Ⓐ 9
Ⓑ 8
Ⓒ 10
Ⓓ 12



٨- يمثل الشكل بارومتر زيتي موضوع في مكان ما لقياس الضغط الجوي ، تدل قراءة البارومتر علي أنه موضوع

- Ⓐ في وادي بين جبلين
Ⓑ عند مستوي سطح البحر
Ⓒ علي قمة جبل
Ⓓ في قاع بحر عميق

٩- الشكل يوضح اناء به سائل كثافته ρ وعجلة الجاذبيه الأرضيه g وارتفاع السائل $h_3 = h_2 = h_1$

- فإن الضغط عند النقاط X, Y, Z كالآتي
- Ⓐ $P_x = P_y = P_z$
Ⓑ $P_z > P_y > P_x$
Ⓒ $P_x < P_y = P_z$
Ⓓ $P_x = P_y > P_z$



امتحان رقم (2)

السؤال: بين الضغط الانقباضي والضغط الانبساطي للشخص السليم.....

- ١ ٢ ٣ ٤
 ٢ ٣ ١ ٢
 ١ ٢ ٢ ١

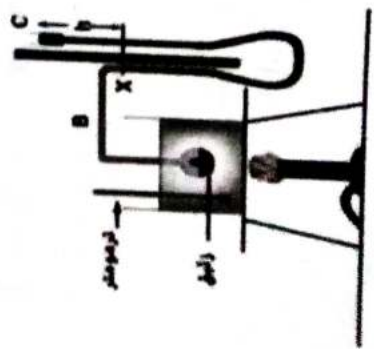
يقابل التمدد الحجمي للغازات K⁻¹
 273 ١
 1 273
 ٢ ٣
 غير ذلك

الباروميتر الزئبقي يستخدم في
 ١ قياس الضغط الجوي
 ٢ تعيين ارتفاع جبل
 ٣ تعيين متوس كثافة الهواء
 ٤ جميع ما سبق

غاز سيارة به هواء ضغطه 2 atm عند درجة حرارة 15° سيلزيوس فإذا ارتفعت درجة حرارتها الي 60 سيلزيوس ، فيكون ضغط الهواء داخل الاطوار عند هذه الدرجة بفرض ثبوت الحجم atm
 4 ١
 2.3 ٢
 8 ٣
 1.5 ٤

يوضع ١ حجم الانتفاخ الزجاجي زئبقي في
 المؤصحه بالشكل حتي
 ١ يتغير حجم الغاز بانتظام طوال التجربة
 ٢ يثبت ضغط الغاز طوال التجربة
 ٣ يثبت حجم الغاز طوال التجربة
 ٤ لا توجد اجابه صحيحه

إذا قل ضغط غاز للربيع عند ثبوت درجة حراره فإن
 حجمه
 ١ يقل للنصف
 ٢ يزداد للضعف
 ٣ يظل ثابت
 ٤ يزداد ٤ أمثاله



كتاب التدريبات والتمارين

١٦. في معمل للتعليم للضغط من زئبق الارتفاع في اليوم. كتب نتائج أربع التجارب كالتالي

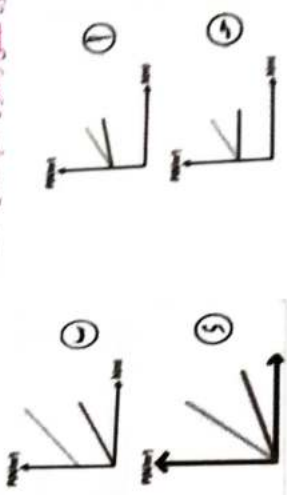
التجارب	A	B	C	D
كثافة اليوم (كجم/م ^٣)	1020	1030	1100	1019

أي من الأضغاص معطاب بزيادة الارتفاع في اليوم
 A ١
 B ٢
 C ٣
 D ٤

١٧. في الشكل الموضح
 يكون ارتفاع الزيت عن السطح الفاصل يساوي سم
 5 ٢
 7 ٣
 6 ٤
 8 ٥

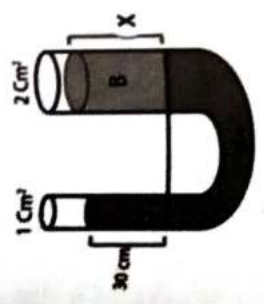


١٨. خلالان متشاكلان بهما سائلان ، كثافة السائل بالجزء الثاني أكبر من كثافة السائل بالجزء الأول ، والجزءان الأول مغلقي والجزء الثاني مفتوح . يكون السطح البياني بين السطح والعميق
 ١
 ٢
 ٣
 ٤
 ٥



١٩. إذا علمت أن الضغط الجوي المعتاد عند سطح البحر 76 سم زئبقي، وأن انخفاض درجة الحرارة يعمل على زيادة الضغط الجوي ، أي القيم الآتية تمثل قيمة الضغط الجوي في الشتاء في ليله بارده جدا
 ١ 0.8 متر زئبقي
 ٢ 0.9 بار
 ٣ 750 تور
 ٤ 1 ضغط جوي

٢٠. إذا كانت الكثافة النسبية للسائل B هو 0.8 ، فإن المساهة X تساوي سم
 37.1 ١
 37 ٢
 37.5 ٣
 37.2 ٤



تضاعف درجة حرارة غاز علي مقياس كلفن عن ثبوت حجمه فإن ضغطه
 يقل للنصف
 لا يتغير

يزداد 4 أمثال
 خط حجان متساويان من مادتين مختلفتين لا يتفاعلان مع بعضهما
 وكثافتهما 2000 kg/m^3 ، 6000 Kg/m^3 فإن كثافة الخليط تساوي كجم/م³

- 4000
 5500

الشكل المقابل يوضح أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع بها
 خط زيتي يجسب كمية من الهواء فإذا وضعت الانبوبة رأسياً
 فوقها لاسفل مع ثبوت درجة الحرارة يصبح طول عمود
 الهواء المحبوس (علماً بأن: $P_a = 76 \text{ CmHg}$)

- 15.6 cm
 11.5 cm
 16.6 cm
 12.5 cm



تقل بارومتر الي قمة جبل بالنسبة لقراءته بفرض ثبوت درجة الحرارة
 تزداد
 لا تتغير
 تصبح صفر
 تقل

بارومتر زئبقي ضغط الغاز المحبوس به أكبر من الضغط الجوي فإذا ارتفعنا بالمانومتر لاعلي مبني

- يقل ضغط الغاز
 يزداد الفرق بين ارتفاعي سطحي الزئبق في الفرعين
 يقل الفرق بين ارتفاعي سطحي الزئبق في فرعين
 لا يتغير الفرق بين ارتفاعي سطحي الزئبق في فرعين

غط عمود الزئبق طوله 70 cm ومساحة مقطعة 4 cm^2 ضغط عمود طوله 70 cm ومساحة
 مقطعة 2 cm^2

- أقل من
 يساوي
 أكبر

غاز حجمه Vol وضغطه p زاد الضغط الواقع علي الغاز الي الضعف دون تغير في درجة حرارته فإن حجم
 الغاز يصبح

- 2Vol
 Vol
 $\frac{1}{2} \text{ Vol}$

كتب التدريب والامتحانات

7- فقاغه من الهواء عند فتح بصوة ارتفعت الي السطح فإراد قطر الفقاعة للضعف فإذا كان الضغط الجوي يعادل
 وزن عمود من الماء ارتفاعه H يكون عمق البجوة

- 2H
 8H
 H
 7H

8- تصعب الكثافة من العلاقة

- $\frac{m}{vol}$
 $\frac{m^2}{vol}$
 $\frac{m \cdot vol}{m}$
 $\frac{vol}{m}$

9- 1.013 بار تساوي
 7.6
 7600
 0.76
 760

10- مكبس هيدروليكي قطر مكبته الصغير 2 cm يؤثر عليه قوة مقدارها 200 نيوتن وقطر المكبس الكبير
 24 cm تكون أكبر كتلة يمكن رفعها بواسطة المكبس ($g = 10 \text{ m/s}^2$)

- 2880
 1800
 1800
 1000

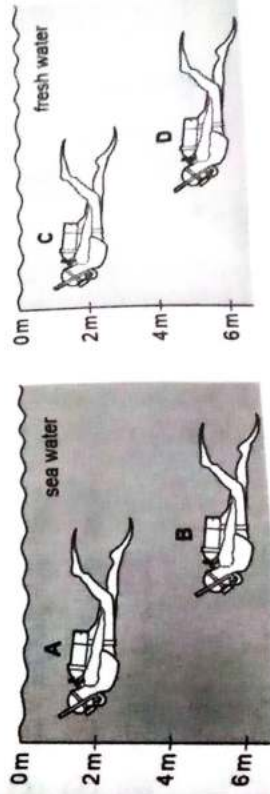
11- في السؤال السابق تكون القاطنة الآتية للمكبس

- 48
 144
 $\frac{1}{12}$
 12

12- أنبوية ذات شعنتين منتظمة المقطع ارتفاعها الراسي 30 cm مملوءه بالماء إلي منتصفها صب زيت في أحد
 الفرعين حتي حافته ، فيكون ارتفاع الماء فوق السطح الفاصل

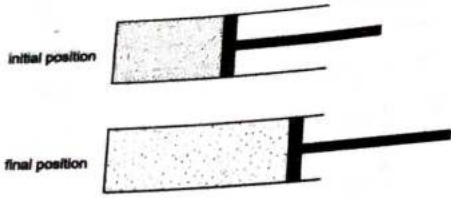
- 40 cm
 5 cm
 20 cm
 10 cm

13- الشكل يوضح غواصين في ماء البحر وآخرين في ماء النهر ، علماً بأن كثافة ماء البحر أكبر من كثافة ماء النهر ،
 أي الغواصين يتأثر بأكبر ضغط



- D
 C
 B
 A

تتم من الغاز محبوسه في اناء اسطوانتي متصل بمكبس عديم الاحتكاك كما بالشكل
تم تحريك المكبس ببطء ناحية اليمين مع عدم تغير درجة الحرارة
ما التغيير الذي يحدث لكثافة وضغط الغاز



الضغط	الكثافة
① يقل	يقل
② لا يتغير	تقل
③ يقل	تزداد
④ لا يتغير	تزداد

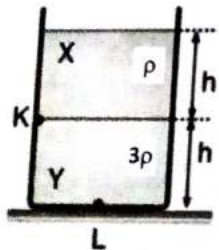
أنبوية ذات شعبتين مساحة مقطع أحد فرعيها ثلاثة أمثال مساحة الفرع الآخر صب بهاء ماء ثم وضع في الفرع المتسع كمية من الزيت فانخفض سطح الماء في هذا الفرع مسافة 1cm احسب ارتفاع الزيت في الفرع المتسع

(علما بأن كثافة كل من الماء والزيت علي الترتيب 1000 kg/m^3 - 800 kg/m^3)

① 5 cm ② 8 cm ③ 4 cm ④ 7 cm
ارتفاعه غازيه حجمها (vol) عند قاع بحيرة و عندما ارتفعت الي السطح زاد حجمها الي ثلاث امثال قيمته فإذا كانت قراءة البارومتر الزئبقي عن سطح البحيرة 75 cmHg احسب عمق البحيرة بفرض ثبوت درجة الحرارة

① 100 m ② 200 m ③ 150 m ④ 140 m
إذا استبدل الهواء المحبوس في أنبوية جهاز شارل بغاز ثاني أكسيد الكربون وتكرار التجربة بالنسبة لقيمة معامل التمدد الحجمي.....

① تزداد ② تقل ③ لا تتغير ④ لا توجد معلومات كافيه
غاز حجمه 200 سم³ في درجة 27 سيليزيوس. احسب حجمه في درجة 77 سيليزيوس عند ثبوت الضغط
① 300 cm³ ② 233.3 cm³ ③ 20 cm³ ④ 135 cm³

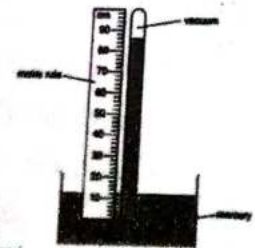


في الشكل المقابل ، تكون النسبة بين $\frac{P_K}{P_L}$

(علماً بأن السائل غير معرض للضغط الجوي)
① 1 ② 2 ③ $\frac{1}{2}$ ④ $\frac{1}{4}$

قيمة الضغط الجوي الذي يقيسه البارومتر سم زئبق

① 12 ② 86 ③ 100 ④ 74



امتحان رقم (3)

1- إذا نقل مانومتر متصل بمستودع غاز ضغطه أكبر من الضغط الجوي من سطح الارض الي قمة جبل فان فرق ارتفاع السائل بين الفرعين

① تزداد ② تقل
③ لا تتغير ④ تصبح صفر

2- جسم كتلته m وحجمه Vol فإذا انقصت كتلته الي النصف فان كثافته مادته.....

① تزداد ② تقل
③ لا تتغير ④ لا توجد معلومات كافيه

3- إذا كان ضغط محبوس في إناء 1.2 atm ، فإن ضغط الغاز بوحدة Cm Hg يساوي

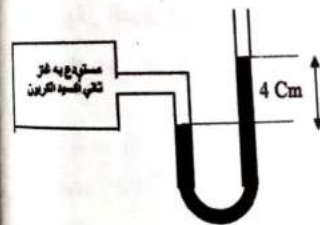
① 0.19 ② 1.96
③ 77.2 ④ 91.2

4- إذا كانت قيمة الضغط الجوي عند قاعدة جبل 76cmHg وقيمه عند قمة الجبل 60.8 cm Hg فإن فرق الضغط بين قاعدته و قمته يساوي

① $1.92 \times 10^4 \text{ pas}$ ② $1.98 \times 10^4 \text{ pas}$
③ $2.03 \times 10^4 \text{ pas}$ ④ $2.2 \times 10^4 \text{ pas}$

5- إذا كان ضغط غاز ثاني أكسيد الكربون في المستودع الموضح بالشكل يساوي 800 تور فإن قيمة الضغط الجوي =

① 1.013 ② 760
③ 76 ④ 2.4



6- إذا كانت قراءة بارومتر زئبقي عند سطح الارض 76 cm Hg فما قراءته عند قمة جبل ارتفاعه 500 m (علماً بأن الكثافة النسبية للزئبق 13.6 ومتوسط كثافة الهواء 1.25 Kg/m^2)

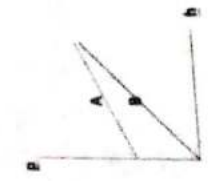
① 76 cmHg ② 75 cmHg
③ 71.4 cmHg ④ 70 cmHg

امتحان رقم (4)

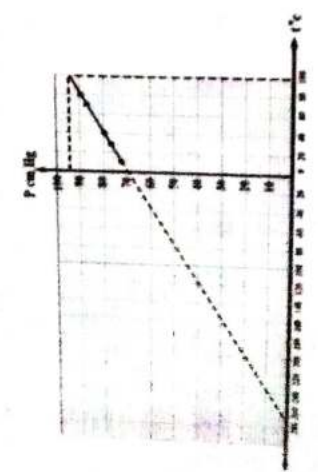
تبلغ كتلة جسم من الماء 1 kg فإذا وضع بداخله جسم كتلته 375 g ثم إزاحه كمية من الماء 40 g مع الكلي ، فإن الكثافة النسبية لمادة الجسم تساوي

- 8.82 Ⓐ
- 10.5 Ⓑ
- 7.925 Ⓒ
- 9.375 Ⓓ

مع البيانات الموضحة العلاقة بين الضغط و العمق لسائلين A,B.



يؤثر زئبق ضغط الغاز المحبوس به أكبر من الضغط الجوي فإذا ارتفعنا بالمناومتر لاعلي ميني



سطح مملوء بغاز الهيدروجين تحت الضغط الجوي عند درجة حرارة 27 سيليزيوس حجمه 12000 لتر ، ضغط 0.5 atm وصل الي مكان حيث درجة الحرارة 23- سيليزيوس والضغط الجوي 0.5 atm ، فيكون حجم السطاح

- 24000 Ⓐ
- 10000 Ⓑ
- 2000 Ⓒ
- 12000 Ⓓ

كتاب التدريبات والتمارين

100 مع بقاء ضغطها ثابت فزاد حجمها

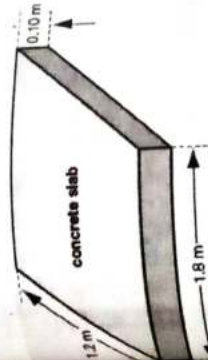
- 55.6 Ⓐ
- 7.25 Ⓑ
- 0.4 Ⓒ
- 10 Ⓓ

عند نفس درجة الحرارة تكون

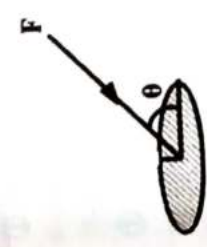
- 1 Ⓐ
- 2 Ⓑ
- 4 Ⓒ
- 1 Ⓓ

كتلة معدنية كتلتها 2350 kg ، وأبعادها موضحة بالشكل فتكون كتلتها

- 240 Ⓐ
- 800 Ⓑ
- 235 Ⓒ
- 507.6 Ⓓ



في الشكل المقابل : قوة تؤثر علي سطح ما كما هو موضح بالشكل



ف يكون الضغط الناشئ عنها

$$P = \frac{F}{A}$$

$$P = \frac{F \sin \theta}{A}$$

$$P = \frac{F \cos \theta}{A}$$

إذا وضع في مستودع جهاز جولي 1/3 حجمه زئبق بدلا من 1/7 حجمه فإن حجم الغاز المحبوس

- يزداد Ⓐ
- لا يتغير Ⓑ
- لا توجد معلومات كافية Ⓒ
- يتحرك أحد المكبسين مسافة أكبر من المكبس الاخر Ⓓ

تزداد القوة المؤثرة علي أحد المكبسين عن القوة المؤثرة علي المكبس الاخر تكون مساحة مقطع احمد المكبسين أكبر من مساحة مقطع المكبس الاخر يكون الشغل المبذول علي أحد المكبسين أكبر من الشغل الناتج علي المكبس الاخر

- بناء اسطوان به 100 سم من الزيت ، عند نقله إلى إناء مخروطي فإن يتغير شكله وحجمه Ⓐ
- كتلته وحجمه Ⓑ
- شكله فقط Ⓒ
- كتلته وحجمه فقط Ⓓ

طبقة من الماء سمكها 50 cm تستقر فوق طبقة من الزيت سمكها 20 cm فإن الفرق في الضغط بين نقطتين متساويتا عند السطح الفاصل بين الماء والزيت والأخري عند قاع الزيت تتعين من العلاقة

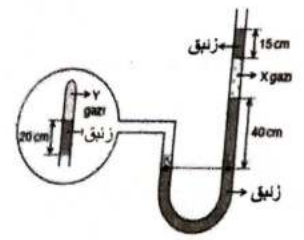
- Ⓐ $pg h$ ماء فقط
 Ⓑ $pg h$ زيت فقط
 Ⓒ $pg h$ ماء - $pg h$ زيت
 Ⓓ $pg h$ ماء + $pg h$ زيت

أي الإختيارات الآتية صحيحة

نوع حركة الجزيئات	نوع مادة الجزيئات
Ⓐ اهتزازيه	سائل أو غاز
Ⓑ اهتزازيه	صلب - سائل
Ⓒ عشوائيه	غاز أو سائل
Ⓓ عشوائيه	صلب - سائل - غاز

١٠- كمية من غاز حجمها 400 سم³ بردت من 27 سيليزيوس الي 3- سيليزيوس عند ثبوت الضغط فيصبح حجمها

- Ⓐ 30 سم³
 Ⓑ 360 سم³
 Ⓒ 40 سم³
 Ⓓ 44.4 سم³

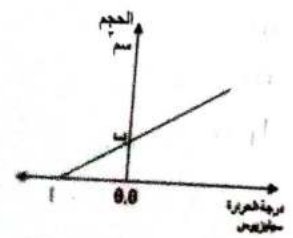


إذا علمت أن الضغط الجوي 65 سم زئبق تكون النسبة بين $\frac{P_x}{P_y}$

- Ⓐ $\frac{1}{2}$
 Ⓑ $\frac{3}{2}$
 Ⓒ $\frac{3}{4}$
 Ⓓ $\frac{4}{5}$

أسئله من (١٦ : ١٨)

من تجربة عملية لدراسة تغير حجم كمية محبوسة من غاز بتغير درجة حرارته عند ثبوت الضغط باستخدام جهاز شارل أمكن الوصول الي العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:



- ١١- تكون قيمة النقطه (أ)
 Ⓐ 273⁰K
 Ⓑ 0⁰C
 Ⓒ 273⁰C
 Ⓓ -273⁰C

٦- أنبوبة ذات شعرتين مساحة مقطع أحد فرعيها ثلاثة أمثال الفرع الاخر وضع كمية مناسبة من الماء ثم صب زيت في كثافته النسبية 0.8 في الفرع المنحرف فانخفض سطح الماء فيه بمقدار 1 cm فان ارتفاع عمود الزيت فوق مستوي السطح الفاصل هو

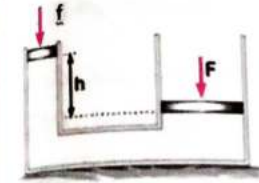
- Ⓐ 5 cm
 Ⓑ 8 cm
 Ⓒ 9 cm
 Ⓓ 10 cm

٧- مكبس هيدروليكي النسبة بين نصفي قطري مكبسة $\frac{8}{3}$ فتكون النسبة بين الشغل الناتج عند المكبس الكبير و الشغل المبذول عند المكبس الصغير في المكبس الهيدروليكي المثالي

- Ⓐ $\frac{3}{8}$
 Ⓑ $\frac{1}{1}$
 Ⓒ $\frac{8}{3}$
 Ⓓ $\frac{64}{9}$

٨- غواصة علي عمق معين من سطح ماء كثافته 1000 كجم/م³ فإذا تغير عمق الغواصة بحيث تغير الضغط المؤثر عليها بواسطة الماء بمقدار 0.1 M pas فان التغير في عمق الغواصة يساوي

- Ⓐ 0.1 m
 Ⓑ 10 m
 Ⓒ 100 m
 Ⓓ 1000 m



٩- الشكل المقابل يوضح مكبس في حالة اتزان ،

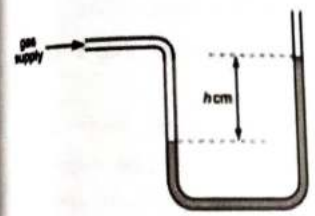
أي العلاقات الآتية يصف حالة الإتران

- Ⓐ $\frac{F}{A} = \frac{f}{a} + pg h$
 Ⓑ $\frac{F}{A} = \frac{f}{a}$
 Ⓒ $\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + pg h$
 Ⓓ لا توجد اجابه صحيحة

١٠- الشكل يوضح مانومتر مائي استخدم لقياس ضغط غاز في أحد المنازل . فكانت قراءته h cm من الماء ، لماذا يكون من الأفضل استخدام الماء بدلا من الزئبق

- Ⓐ h ستكون كبيره جدا اذا استخدم الزئبق
 Ⓑ h ستكون صغيره جدا اذا استخدم الزئبق

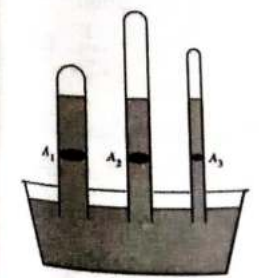
- Ⓒ كان لابد أن تكون الأنبويه ذات مساحة صغيره حتي يتم استخدام الزئبق
 Ⓓ كان لابد أن تكون الأنبويه ذات مساحة كبيره حتي يتم استخدام الزئبق



١١- استخدم لقياس الضغط الجوي 3 أنابيب مختلفه في مساحة المقطع والطول ،

أي منهم يصلح لقياس الضغط الجوي

- Ⓐ الأنبويه ذات المساحة A₁
 Ⓑ الأنبويه ذات المساحة A₂
 Ⓒ الأنبويه ذات المساحة A₃
 Ⓓ جميع الأنابيب تصلح



امتحان رقم (5)

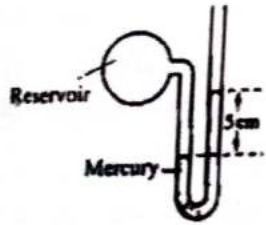
يحب سائل داخل اناء اسطواني الشكل حتي وصل السائل إلي منتصف الاناء و تم تقدير كثافة السائل فكانت ρ ثم صب المزيد من هذا السائل ليملاً الاناء تماماً مع ثبوت درجة حرارة السائل فإن كثافة السائل تصبح

ρ (A)

1.5ρ (B)

2ρ (C)

5ρ (D)



كان الضغط الجوي يساوي 0.75 mHg

الضغط الغاز المحبوس في المستودع يساوي torr

80 (A)

700 (B)

70 (C)

800 (D)

وضع في مستودع جهاز جولي $\frac{1}{7}$ حجمه

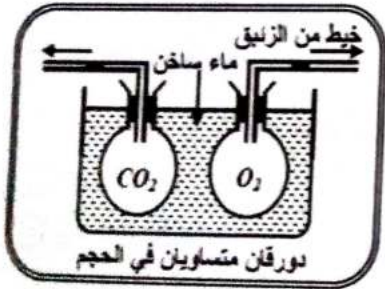
في حجم الغاز المحبوس أثناء التسخين

يزداد (A)

لا يتغير (B)

لا توجد معلومات كافية (C)

لا توجد معلومات كافية (D)



نكر بوضوح دورقان بهما غازات مختلفه النوع ومتساويه الحجم ، عند رفع درجة الحرارة بوضعهم في ماء ساخن ثبوت الضغط ، فيكون

تمدد الأكسجين أكبر من تمدد ثاني اكسيد الكربون (A)

تمدد الأكسجين أقل من تمدد ثاني اكسيد الكربون (B)

تمدد الأكسجين يساوي تمدد ثاني اكسيد الكربون (C)

لا توجد معلومات كافية (D)

علاقات الرياضيه الأتية يعبر بصوره صحيحه عن قانون شارل

$\frac{V_1}{V_2} = \frac{t_1^0}{t_2^0}$ (A)

$\frac{\rho_2}{\rho_1} = \frac{T_1}{T_2}$ (B)

$\frac{V_1}{T_2} = \frac{T_1}{V_2}$ (C)

$\frac{\rho_1}{\rho_2} = \frac{T_1}{T_2}$ (D)

17- النقطة (ب) تمثل
 (A) ضغط الغاز عند 0°C
 (B) حجم الغاز عند 0°K

(C) الصفر المطلق

(D) حجم الغاز عند 0°C

18- ميل الخط المستقيم

(A) V_0

(B) $\alpha_V (V_0)$

(C) α_V

(D) $\alpha_V (V_0) \Delta t$

19- الاستدلال على مدى شحن البطارية في السيارة من تطبيقات

(A) اللزوجة

(B) لا توجد اجابه صحيحه

(C) الضغط

(D) الكثافه

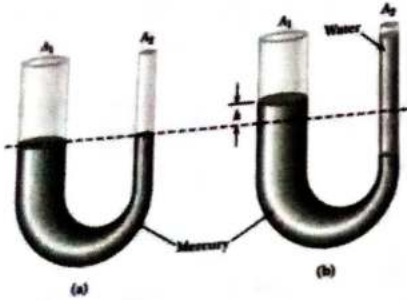
20- قام باحث بتعين ارتفاع الهرم الاكبر باستخدام بارومتر زئبقي فكانت قراءة البارومتر عند سطح الهرم 76 cm Hg وقراءته عند قمة الهرم في نفس درجة الحرارة 74.68 cm Hg فإذا علمت أن متوسط كثافة الهواء خلال هذا الارتفاع 1.29 kg/m^3 فإن ارتفاع الهرم الاكبر يساوي تقريبا علما بأن كثافة الزئبق 13600 kg/m^3

139 m (A)

136 m (B)

132 m (C)

128 m (D)



النوية ذات شعبتين كما موضحة بالشكل (a) كمية من الزئبق ، الطرف الأيسر مساحته $A_1 = 10 \text{ cm}^2$ والطرف الأيمن مساحته $A_2 = 5 \text{ cm}^2$ ، تم صب 100 جرام من الماء في الطرف الأيمن كما هو كوضح في الشكل (b) ، احسب طول عمود الماء في الطرف الأيمن متر

- 0.4 (A) 0.2 (B)
0.1 (C) 0.3 (D)

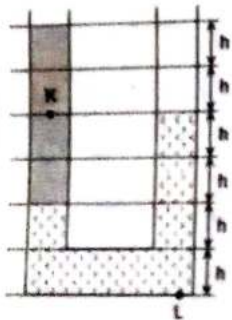
احسب ارتفاع الزئبق في الفرع الأيسر متر

- 0.15 (A) 0.19 (B)
0.015 (C) 0.11 (D)

عند سفح جبل بارومتر يقرأ 1.013×10^5 باسكال بينما يقرأ 10^5 باسكال عند قمة هذا الجبل فإذا علمت أن كثافة النسبة للهواء بهذا المكان ($g = 10 \text{ m/s}^2$) يكون ارتفاع الجبل متر

- 210 (A) 102.04 (B)
150 (C) 180 (D)

كان الضغط عند نقطة K هو P ،

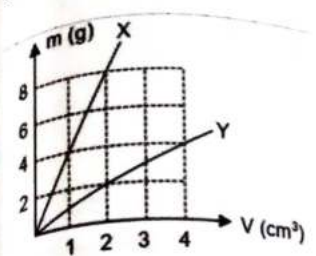


فكون الضغط عند نقطة L

- 2P (A) P (B)
4P (C) 3P (D)

ساعة إطار السيارة بالهواء تحت ضغط منخفض يكون

مساحة الماس بين الإطار والطريق	سخونة الإطار	
كبيرة	صغيرة	(A)
كبيرة	كبيرة	(B)
صغيرة	صغيرة	(C)
صغيرة	كبيرة	(D)



٦- بين الشكل المقابل العلاقة بين الكتلة والحجم للسوائل X ، Y والتي يمكن أن تختلط مع بعضها ، تكون كثافة خليط من حجمين متساويين من السائلين جرام / سم

- 2 (A) 4 (B)
1 (C) 2.5 (D)

٧- إذا كانت النسبة بين نصفي قطر المكسبين الأسطوانية في المكبس المائي هي 9:2 فإن النسبة f:F تساوي

- 81 : 4 (A) 9 : 2 (B)
2 : 9 (C) 4 : 81 (D)

٨- البار يكافئ

- 10^5 pas (A) 10^{-5} torr (B)
 1.013 pas (C) $1.013 \times 10^5 \text{ pa}$ (D)

٩- النسبة بين الضغط المؤثر على المكبس الصغير والضغط المؤثر على المكبس الكبير في المكبس الهيدروليكي ... الواحد الصحيح.

- (A) أكبر من (B) أقل من (C) تساوي

١٠- يزداد الضغط عند نقطة في باطن سائل بزيادة

- (A) كثافة السائل فقط (B) عمق النقطة فقط
(C) الكثافة والعمق معا (D) لا توجد إجابة صحيحة

١١- إذا زادت درجة حرارة الغاز بدرجات كلفن إلى الضعف وظل الحجم ثابت فإن:

- (A) الضغط يقل إلى النصف. (B) الضغط يزيد للضعف.
(C) يظل الضغط ثابت. (D) لا يوجد إجابة صحيحة.

١٢- وحدة قياس الضغط هي الباسكال ويكافئ:

- N.m (A) N.m^{-3} (B)
 N.m^{-2} (C) N.m^{-1} (D)

١٣- إذا ظل ضغط الغاز ثابتا وزادت درجة حرارته من 27 سيليزيوس إلى 127 سيليزيوس فإن حجم الغاز يزداد بمقدار

- (A) الضعف (B) النصف (C) الثلث (D) الربع

امتحان رقم (6)

مانومتر زئبقي قراءته 10 Cm Hg فعند زيادة ضغط الغاز للضعف تصبح قراءة المانومتر (حيث $p_a = 75 \text{ Cm Hg}$)

- 170 Cm Hg ①
65 Cm Hg ②
95 Cm Hg ③
85 Cm Hg ④

الضغط عند نقطة في باطن سائل يؤثر

- ① إلى أعلى
② إلى أسفل
③ لا توجد معلومات كافية
④ في جميع الاتجاهات

من الجدول الأتي تكون قيمة معامل التمدد الحجمي

Vol. (cm ³)	90	97	103	116	123
t ^o C	0	20	40	80	100

- ① $\frac{11}{3000}$
② $\frac{11}{2000}$
③ $\frac{110}{3000}$
④ $\frac{1}{3000}$

دالما القيمة العددية للكثافة المطلقة لمادة بوحدة جم/سم³ كثافتها النسبية.

- ① أكبر من
② أصغر من
③ لا توجد معلومات كافية
④ تساوي

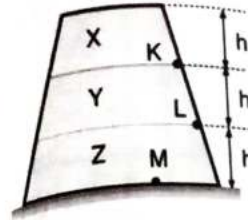
النسبة بين الزيادة في حجم الزئبق داخل الدورق إلى الزيادة في حجم الدورق في جهاز جولي أثناء التسخين تكون الواحد الصحيح.

- ① أكبر من
② أصغر من
③ لا توجد معلومات كافية
④ تساوي

سوية ذات شعبتين منتظمة المقطع ارتفاعها الرأسي 30 cm مملوءة بالماء إلى منتصفها ، صب فيها زيت في أحد الفرعين حتى حافظته احسب ارتفاع الماء فوق السطح الفاصل . علما بأن كثافة الزيت 800 Kg/m^3 .

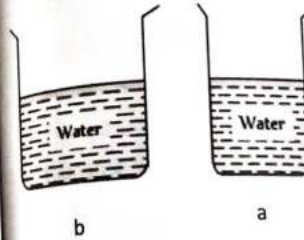
- 10 cm ①
20 cm ②
15 cm ③
25 cm ④

١٨- في الشكل المقابل 3 سوائل X, Y, Z غير قابله للإمتزاج في اناء مغلق ، ماذا يحدث لضغوط السوائل عند K, L, M عند قلب الحاويه



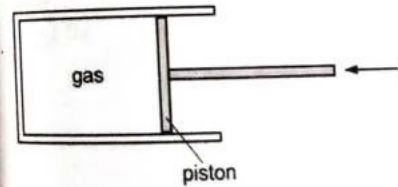
	P_M	P_L	P_K	
①	يزداد	يزداد	يزداد	يقبل
②	يزداد	يزداد	يزداد	يقبل
③	لا يتغير	لا يتغير	لا يتغير	يقبل
④	يقبل	يقبل	يقبل	يقبل

١٩- في الشكل المقابل : اختر الإجابة الصحيحة



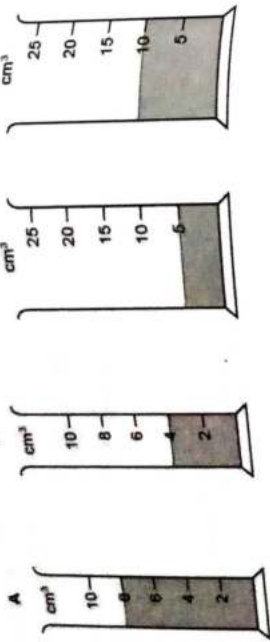
- ① الضغط عند قاع الإناء (a) أكبر من الضغط عند قاع الإناء (b)
② الضغط عند قاع الإناء (a) أصغر من الضغط عند قاع الإناء (b)
③ الضغط يعتمد علي شكل الإناء الحاوي
④ الضغط عند قاع الإناء (a) يساوي الضغط عند قاع الإناء (b)

٢٠- الشكل يضح كميته من الغاز حجمها 120 سم^3 تحت ضغط P داخل اناء مزود بمكبس عديم الإحتكاك ، تم دفع المكبس ببطن ليضغط الغاز حتي أصبح حجمه 30 سم^3 وبفرض ثبوت درجة الحرارة ، يصبح ضغط الغاز.....



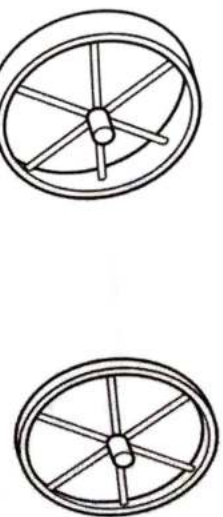
- ① $4P$
② $\frac{P}{4}$
③ $\frac{P}{2}$
④ $\frac{P}{2}$

يتم وضع نفس الكتلة من أربعة سوائل مختلفة في بعض أسطوانات القياس ما هي أسطوانة القياس التي تحتوي على السائل بأكثر كثافة؟



- A ⑤ B ② C ③ D ④

تبلغ يمتلك عربتان لهما نفس الوزن، الأولى لها أربع اطارات عريضة والأخرى لها أربع اطارات رفيعة . في نفس المطر أي عربته ستغتمس بدرجة أقل في الأرض ولماذا؟



narrow wheel

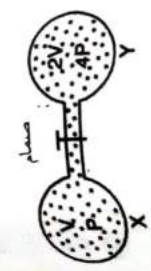
wide wheel

السبب	العربة
① ضغطها أكبر علي الأرض	① الرفيعة
② ضغطها أقل علي الأرض	② الرفيعة
③ ضغطها أكبر علي الأرض	③ العريضة
④ ضغطها أقل علي الأرض	④ العريضة

- غازات قابله للإنضغاط بينما السوائل غير قابله ، أي الجمل الآتية تفسر ذلك
- ① جزيئات الغازات تتحرك أبعد من حركة جزيئات السوائل
 - ② جزيئات الغازات بينها روابط أقوى من الروابط بين جزيئات السوائل
 - ③ جزيئات الغازات بينها مسافات بينية كبيرة مقارنة بالمسافات البينية بين جزيئات السوائل
 - ④ جزيئات الغازات بينها مسافات بينية صغيرة مقارنة بالمسافات البينية بين جزيئات السوائل

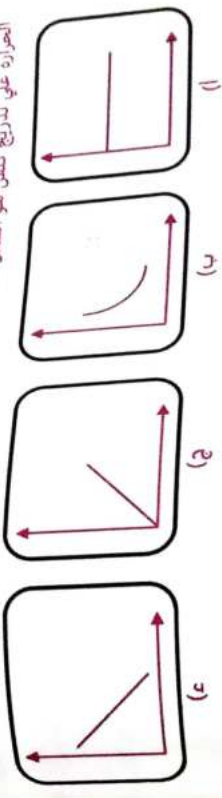
كتاب التدريبات والامتحانات

- 7- في مكبس هيدروليكي كانت النسبة بين نصفي القطرين $\frac{2}{5}$ تكون النسبة بين القوة على كل من المكبس الكبير والمكبس الصغير
- ① $\frac{2}{5}$ ② $\frac{5}{2}$ ③ $\frac{25}{4}$ ④ $\frac{4}{25}$



- 8- انتطاحان X, Y بكل منهما غاز معوم ضغطه وحميه ، عند فتح الصمام بينهما احسب قيمة الضغط الكلي بدلالة P
- ① 2P ② 4P ③ 3P ④ 5P

9- طبقا لقانون شارل عند ثبوت ضغط الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن حجم معينه من غاز ودرجة الحرارة علي تدرج كلتن هو الشكل



10- اغمر مستودع جهاز جوي في سائل عند صفر سيليزيوس فكان سطح الزيت في الفرع المتصل بالمستودع اعلي من منه في الفرع الخالص بمقدار 10 سم ، ولما سخن السائل الي 63 سيليزيوس صار سطح الزيت في الفرع الخالص اكر منه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 5 سم ، ولما وصل السائل الي درجة الغليان زاد ها الارتفاع الي 13.8 سم . احسب درجة غليان السائل علما بان حجم الهواء ثابت بالمستودع أثناء التجربة

- ① 90°C ② 93°C ③ 100°C ④ 110°C

11- كمية من غاز الأكسجين تشغل في 90°C وتحت ضغط 84 سم زئبق حجما قدره 750 Cm³ فكم يكون حجما في معدل الضغط ودرجة الحرارة (S.T.P) سم

- ① 623.4 ② 650 ③ 350 ④ 264

12- عند استخدام المانومتر لقياس فروق ضغط كبيرة ، يفضل استخدام

- ① سائل ذو كثافة كبيرة كالزئبق ② سائل ذو كثافة صغيرة كالماء ③ أي سائل سواء كانت كثافته كبيرة جدا أو صغيرة جدا ④ لا توجد اجابة صحيحة

امتحان رقم (7)

١٦- طول فراغ توريشلي انفس بارومتر عند قمة نفس الجبل طول فراغ توريشلي انفس

- أصغر من
لا توجد معلومات كافية

١٧- بارومترية مساحة مقطعيها 2 سم² و ارتفاع الزئبق بها 77 سم زئبق استبدلت بأخري مساحة مقطعيها 3 سم² فإن ارتفاع الزئبق بها يكون متر زئبق

- 0.77
0.34
0.66
7.7

١٨- في الشكل المقابل : اذا كان حجم الغاز المحبوس في المستوع K هو 7V وحجم الغاز المحبوس في المستوع L هو 4V وكان الفرق بين سطحي الزئبق في الفرجين 24 سم ، فيكون ضغط الغاز في المستوع L = سم زئبق

- 32
42
56
38

١٩- الضغط الجوي المعتاد يعادل متر زئبق

- 760
1.013
1.013x10⁵
0.76

٢٠- في الشكل المقابل : اذا كان حجم الغاز المحبوس في المستوع K هو 7V وحجم الغاز المحبوس في المستوع L هو 4V وكان الفرق بين سطحي الزئبق في الفرجين 24 سم ، فيكون ضغط الغاز في المستوع L = سم زئبق

- 32
42
56
38

٢١- في الشكل المقابل : اذا كان حجم الغاز المحبوس في المستوع K هو 7V وحجم الغاز المحبوس في المستوع L هو 4V وكان الفرق بين سطحي الزئبق في الفرجين 24 سم ، فيكون ضغط الغاز في المستوع L = سم زئبق

- 32
42
56
38

٢٢- في الشكل المقابل : اذا كان حجم الغاز المحبوس في المستوع K هو 7V وحجم الغاز المحبوس في المستوع L هو 4V وكان الفرق بين سطحي الزئبق في الفرجين 24 سم ، فيكون ضغط الغاز في المستوع L = سم زئبق

- 32
42
56
38

كتب التدرجات والامتصاصات

١٦- الشكل يوضح أنبوبه علمي شكل حرف A مغطى من احد طرفها ، مضموم بها كمية من الهواء ، فيكون طول الزئبق في الزئبق اللازم منه في الفرج المنخفض حتى يرتفع سطح الزئبق في الفرج المغطى 2 سم

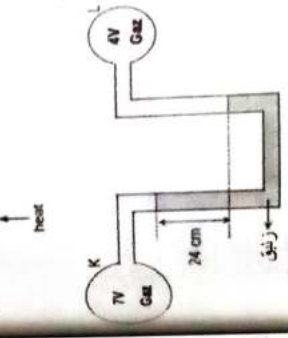
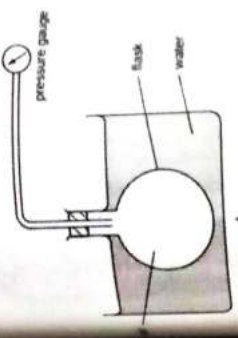
- 29 cm
100 cm
27cm
4 cm

١٧- ضغط 3 بار ضغط (3 باسكال).

- أصغر من
لا توجد معلومات كافية

١٨- في الشكل الموضح : ماذا يحدث لسطح الهواء عند التسخين (عند ثبوت الحجم)

- يزداد
لا يتغير
يقل
لا تتوفر معلومات



$P_0 = 75 \text{ cm Hg}$



١٠- دورق به هواء سخن من 15°C إلى 87°C فكم تكون نسبة ما خرج منه من الهواء إلى ما كان موجودا به بفرض ثبوت الضغط %

15 Ⓐ

25 Ⓑ

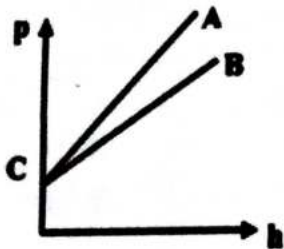
10 Ⓒ

20 Ⓓ

١١- المقصود بمعدل الضغط ودرجة الحرارة (S T P) هي ظروف خاصة للضغط ودرجة الحرارة وهي

درجة الحرارة	الضغط	
صفر كلفن	76 سم زئبق	Ⓐ
273 كلفن	76 سم زئبق	Ⓑ
صفر سيلزيوس	760 تور	Ⓒ
273 سيلزيوس	76 متر زئبق	Ⓓ

١٢- الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة بين الضغط عند نقطة في باطن سائل وعمق النقطة عن سطح السائل لسائلين مختلفين A, B :



ماذا تمثل النقطة C

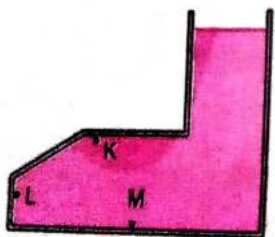
Ⓐ كثافة السائل B

Ⓑ الضغط الجوي

Ⓒ كثافة السائل A

Ⓓ عجلة الجاذبية

١٣- الشكل يوضح سائل موضوع في اناء ، تكون العلاقة بين الضغط عند النقاط K , L , M كالآتي



Ⓐ $P_K = P_L = P_M$

Ⓑ $P_L < P_K < P_M$

Ⓒ $P_M < P_L < P_K$

Ⓓ $P_K < P_L < P_M$

١٤- بعض الحيوانات تستطيع الغوص لعمق 1 كم ، ما الضغط الكلي الي تتحملة عند هذا العمق

(علما بأن $\rho_{sea} = 1020 \text{ kg/m}^3$ و $1 \text{ atm} = 10^5 \text{ N/m}^2$)

Ⓐ 90 atm

Ⓑ 111 atm

Ⓒ 9 atm

Ⓓ 101 atm

٧- كرسى طبيب الأسنان يُبنى فكرة عملة علي

Ⓐ قاعدة بسكال

Ⓑ الكثافة النسبية

Ⓒ خاصية اللزوجة

Ⓓ الكثافة

٨- عند الصعود ببارومتر زئبقي أعلى مبني فإن قراءته

Ⓐ تزداد

Ⓑ تزداد ثم تقل

Ⓒ تقل

Ⓓ تظل ثابتة

٩- إذا كانت ضغط الغاز محبوس = 80 سم زئبق فإنه يعادل بسكال
(علما بأن كثافة الزئبق 13600 كجم/م^3 ، وعجلة الجاذبية = 9.8 m/s^2 سم زئبق)

Ⓐ 1.06×10^5

Ⓑ 1.8×10^5

Ⓒ 1.6×10^5

Ⓓ 1.08×10^5

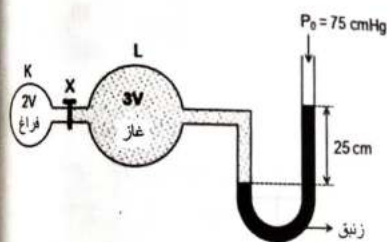
١٠- مكعب كتلته 25 gm وطول ضلعه 10 cm تكون كثافته مادة kg/m^3

Ⓐ 2.5

Ⓑ 10

Ⓒ 5

Ⓓ 25



١١- في الشكل المقابل : عندما يكون الصنوبر X مغلق والحاوية k فارغة تماما يكون الزئبق في حالة توازن كما بالشكل ، ماذا يكون الفرق بين مستويات الزئبق عند فتح الصنوبر X سم

Ⓐ 20

Ⓑ 30

Ⓒ 15

Ⓓ 25

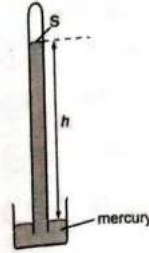
١٢- طبقا لقانون شارل ، أي الكميات الفيزيائية الآتية ثابت وأيها متغير

درجة الحرارة	كثافة الغاز	كتلة الغاز	
يتغير	ثابت	ثابت	Ⓐ
ثابت	يتغير	ثابت	Ⓑ
يتغير	ثابت	يتغير	Ⓒ
ثابت	يتغير	يتغير	Ⓓ

امتحان رقم (8)

١٨- أنبوبة علي شكل حرف نأ مساحة مقطع أحد فرعيها 4 أمثال مساحة الفرع الآخر صب بها كمية من سائل ، فإن النسبة بين ارتفاع السائل في الفرعين يساوي

- ① $\frac{1}{4}$
 ② $\frac{4}{1}$
 ③ $\frac{1}{16}$
 ④ $\frac{1}{1}$



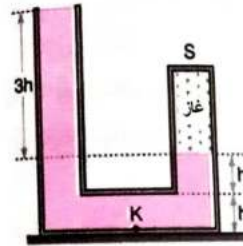
١٩- الشكل يوضح بارومتر زئبقي ،

ما قيمة الضغط عند نقطة S

- ① صفر تقريبا
 ② تساوي الضغط الجوي
 ③ تساوي الضغط الجوي + ضغط الزئبق
 ④ تساوي ضغط الزئبق

٢٠- إذا كان ضغط السائل المعرض للهواء الجوي عند نقطة k = ضغط الغاز = 5P ، فيكون الضغط الجوي

- ① P
 ② $\frac{2P}{3}$
 ③ 3P
 ④ $\frac{2P}{3}$



④ $\frac{\rho.Vol}{A}$

⑤ $\frac{\rho.Vol}{A.g}$

① $\frac{\rho.g}{A.Vol}$

② $\frac{\rho.Vol.g}{A}$

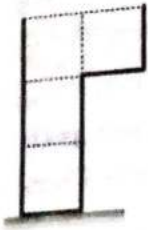
٢١- في الشكل المقابل كل غرفة حجمها V ، عند سكب الماء ليملاً الغرفة الأولى (السفلية) يكون ضغط السائل علي القاعده هو P ، فعند ملئ الثلاث غرف الأخرى يكون ضغط السائل هو

④ 4P

⑤ 5P

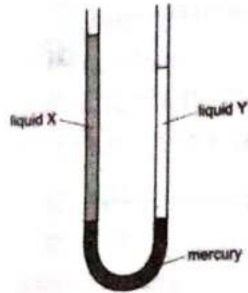
① 2P

② 3P



٢٢- الشكل يوضح أنبوبة ذات شعبتين تحتوي علي كميته من الزئبق وسائليين X و Y كلاهما لا يمتزج مع الزئبق

أي الإختيارات الآتية يوضح المقارنه بين الضغط الذي يؤثر به السائلان علي الزئبق والعلاقه بين كثافة السائلان



العلاقه بين كثافة السائلين	الضغط الي يؤثر به السائلين علي الزئبق
كثافة X أكبر من كثافة Y	① ضغط X أكبر من ضغط Y
كثافة Y أكبر من كثافة X	② ضغط Y أكبر من ضغط X
كثافة X أكبر من كثافة Y	③ ضغط X يساوي ضغط Y
كثافة Y أكبر من كثافة X	④ ضغط X يساوي ضغط Y

٢٣- العوامل التالية لا تؤثر علي ارتفاع عمود الزئبق في البارومتر ؟

④ مساحة سطح الأنبوبة

⑤ عجلة الجاذبية الأرضية

① كثافة الزئبق

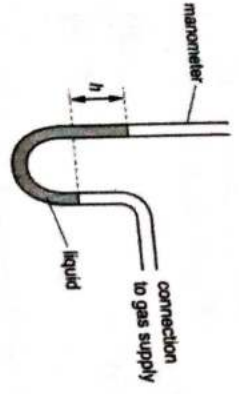
② الضغط الجوي

P_0 (5) P_0 (5)

$P_p(P_0) \Delta h$ (1) $P_p(P_0) \Delta h$ (2)

من لقياس الضغط الجوي في مكان ما فكان ارتفاع الزئبق في الأنبوب المستقيم 2 متر يكون ارتفاع الزئبق في الأنبوب 76 سم (2) لا يمكن تحديد الإجابة (5) 100 سم (1) 176 سم (1) 76 سم (2)

في مانومتر كان الزئبق في الفرع الخالص أعلى من سطح الزئبق في الفرع المتصل بالاستودع بمقدار 36 cm فإن الضغط الجوي 76 cmHg فيكون ضغط الغاز المحبوس يكون: 100 cmHg (1) 1 atm (2) 1.47 atm (2) 76 cmHg (5)



الشكل يمثل مانومتر:

أي التغيرات الآتية يؤدي إلى زيادة قيمة h

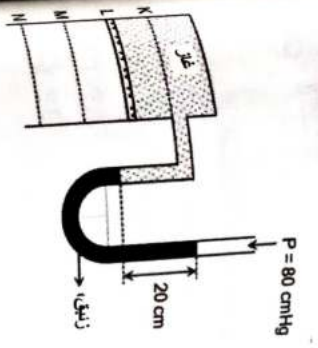
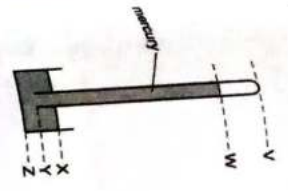
- 1 استخدام سائل أقل كثافته
- 2 استخدام سائل أكبر كثافته
- 3 استخدام أنبوه مساحتها أقل
- 4 استخدام أنبوه مساحتها أكبر

استخدم المكبس الهيدروليكي لرفع:

- 1 أنقال كبيرة بتأثير قوة كبيرة
- 2 أنقال كبيرة بتأثير قوة صغيرة
- 3 أنقال صغيرة بتأثير قوة صغيرة
- 4 أنقال صغيرة بتأثير قوة كبيرة

في المكبس الهيدروليكي النسبة بين قطري المكسبين $\frac{1}{8}$ فإن الكفاءة الالية تساوي:

- 1 $\frac{16}{1}$ (2)
- 2 $\frac{1}{16}$ (2)
- 3 $\frac{1}{64}$ (5)
- 4 $\frac{64}{1}$ (5)



- 5- الشكل المقابل يوضح بارومتر زئبقي، إذا زاد قيمة الضغط الجوي، فأي المسافات الآتية يزداد
- XY (2)
- YW (5)
- VW (1)
- YZ (2)

1- مكبس عديم الاحتكاك مثبت عند النقطة L ويحس حتما من الهواء في حاوية مقسمة إلى أقسام متساوية فكان الزئبق في حاوية اتزان كما هو موضح بالشكل، ما الفرق بين مستوي الزئبق في الفرعين عند تحريك المكبس من L إلى N

- 20 (2)
- 30 (5)
- 15 (1)
- 25 (2)

7- من الإختصاصات الواجب توافرها في تجربة شارل

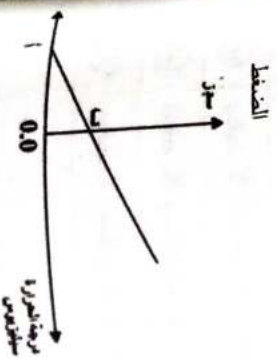
- 1 أن يكون الهواء جافا تماما
- 2 أن يكون الهواء جافا تماما
- 3 جميع ما سبق
- 4 أن يكون الهواء جافا تماما

8- كمية معينة من غاز الأكسجين تشغل حجما قدره 8L عند درجة حرارة 27 سيلزيوس، فإذا سخنت إلى 420 كلفن مع ثبوت الضغط، فإن حجمها يساوي

- 43.5 (2)
- 124.4 (1)
- 106 (5)
- 11.2 (2)

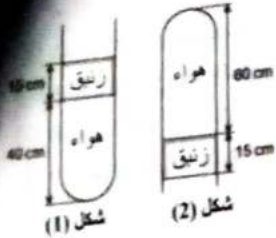
الأسئلة من (9: 11)

من تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كمية مضموسة من غاز يتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولي أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم:



- 1- تكون قيمة النقطة (أ) 273°C (1)
- 2- تكون قيمة النقطة (ب) 273°C (2)
- 3- الصفح المطلق 0°C (1)
- 4- حجم الغاز عند 0°C (2)
- 5- ضغط الغاز عند 0°C (2)
- 6- حجم الغاز عند 0°C (2)

امتحان رقم (9)



البرية شعيرية منتظمة المقطع ومفتوحة عند أحد طرفيها بها
من الزئبق طوله 15 cm وضعت رأسياً وفتحتها لأعلي
وصول عمود الهواء المحبوس بها 40 cm ، وعندما
صعدت رأسية وفتحتها لأسفل كان طول عمود الهواء
60 سم فتكون قيمة الضغط الجوي

75 ⊖

74 ⊕

70 ⊖

76 ⊕

P, V, T تمثل درجة الحرارة والحجم والضغط ، أي العلاقات الآتية يمثل قانون بويل

$V \propto \frac{1}{P}$ ⊖

$PV = RT$ ⊕

$V \propto \frac{1}{P}$ ⊕

$P \propto \frac{1}{V}$ ⊖

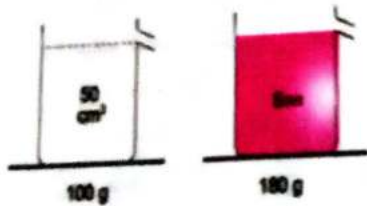
⊖ شكل ثابت وحجم متغير

⊕ شكل وحجم متغير

⊖ شكل متغير وحجم ثابت

⊕ شكل وحجم ثابت.

شكر المقابل اذا كانت كتله الوعاء وهو فارغ 100 جرام
ت وهو مملوء بسائل 180 جرام ، فتكون كثافة السائل
جرام / سم³



0.8 ⊖

1.6 ⊕

0.5 ⊖

1 ⊕

سبت الآتية صحيحة

⊖ القوة الضاغطة = PA

⊕ جميع ما سبق

⊖ وحدة قياس الضغط J/m³

⊕ الضغط كميته قياسي

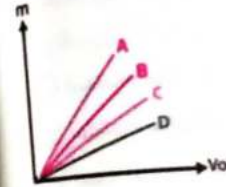
17-الجدول يوضح كتل وحجوم بعض المواد (K, L, M) في نفس درجة الحرارة

كتله (جم)	حجم (سم ³)	
200	25	K
400	100	L
100	25	M

أي العبارات صحيحة

- ⊖ كل المواد مختلفة النوع
⊖ يمكن أن يكون الجسمان (L) و (K) من نفس النوع ولكن (M) مختلف
⊕ جميع المواد من نفس النوع
⊕ يمكن أن يكون الجسمان (L) و (M) من نفس النوع ولكن (K) مختلف

18-الشكل يوضح العلاقة بين كتلة وحجم كمية من الدم
لأربعة أشخاص مصابين بمرض الأنيميا ، فأى الأشخاص
تكون لديه نسبة الإصابة بالمرض أقل



- ⊖ B
⊕ A
⊖ D
⊕ C

19- الشكل (1) يوضح شكل هندسي قاعدته دائرة نصف
قطرها 2r والشكل (2) يوضح نفس الشكل بعد قلبه
ليكون نصف قطر القاعده r فتكون العلاقة بين الضغط
الداخلي عنهما كالآتي



شكل (1)

شكل (2)

- ⊖ $P_1 = 2P_2$
⊕ $P_1 = P_2$
⊕ $P_2 = 4P_1$
⊖ $P_2 = 2P_1$

20- عند رفع درجة الحرارة المطلقة لغاز إلي الضعف فإن حجمه (عند ثبوت الضغط)

- ⊖ يقل للنصف
⊕ يزداد للمضعف
⊕ لا يتغير
⊕ يزداد 4 أمثال

يترك من غاز حجمها 400 سم³ يبرد من 27 سيلزيوس الي 3- سيلزيوس عند ثبوت الضغط فيصحب حجمها

- 30 Ⓐ
360 Ⓑ

كثافتيهما $\frac{1}{2}$ والنسبة بين درجة حرارتهما $\frac{2}{1}$ ، تكون النسبة بين $\frac{P_1}{P_2}$

- $\frac{1}{2}$ Ⓐ
 $\frac{2}{1}$ Ⓑ
 $\frac{4}{1}$ Ⓒ
 $\frac{1}{4}$ Ⓓ

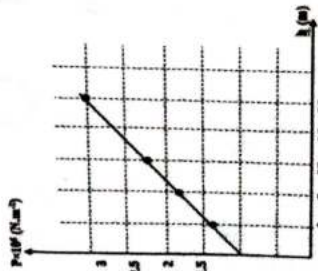
أي من العلاقات الآتية صحيح

$\frac{V_1 P_1}{V_2 P_2} = \frac{T_1}{T_2}$ Ⓐ
 $\frac{P_1 T_1}{P_2 T_2} = \frac{V_1}{V_2}$ Ⓑ
 $\frac{P_1 V_1}{T_1 T_2} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$ Ⓒ
 $\frac{P_1 T_1}{V_1} = \frac{P_2 T_2}{V_2}$ Ⓓ

الشكل البياني المقابل يوضح العلاقة بين الضغط (P) عند

نفقة في باطن بحيرة وعمق هذه النقطة (h) عن سطح البحيرة يكون قيمة الضغط الجوي نيوتن/م²

- 1.5×10^5 Ⓐ
 3×10^5 Ⓑ
 1×10^5 Ⓒ
 2×10^5 Ⓓ



التيوه ات شعبتين بها كمية من الزيت ، صب في أحد زئبجا جلسرين كثافته النسبية 1.3 حتي أصبح طوله 10 سم ، ثم صب في الفرع الأخر زيت كثافته النسبية 0.8 حتى أصبح السطح العلوي للجلسرين والزيت في مستوي تقري واحد ، فيكون ارتفاع الزيت سم

- 8.2 Ⓐ
10.4 Ⓑ
7.2 Ⓒ
9.6 Ⓓ

إذا كانت النسبة بين القوة المؤثرة علي المكبس الصغير إلي القوة المؤثرة علي المكبس الكبير تساوي $\frac{1}{60}$ فإن قلادة الآلية للمكبس تساوي:

- 100 Ⓐ
60 Ⓑ
0.1 Ⓒ
0.01 Ⓓ

كتاب التدريبات والامتحانات



٦- لديك بالونان كالموضح بالشكل ، وستقوم بالناجز علي كل منهما بقوة مقدارها 2.1 نيوتن مرة بواسطة إصبع و مرة أخرى بواسطة إبرة فإذا كانت مساحة مقدمة الإصبع $1 \times 10^{-4} \text{ m}^2$ ومساحة مقدمة الإبرة $2.5 \times 10^{-7} \text{ m}^2$

- أي العبارات التالية صحيحة
Ⓐ الضغط الناشئ بواسطة الإصبع أكبر
Ⓑ الضغط الناشئ بواسطة الإبرة أكبر
Ⓒ الضغط الناشئ بواسطة الإبرة = الضغط الناشئ بواسطة الإصبع
Ⓓ لا توجد معلومات كافية

٧- يغوص رجل إلى عمق 15m تحت سطح الماء فإن الضغط على الرجل عند هذه النقطة باسكال

$P_a = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ ، $P_w = 1000 \text{ kg/m}^3$ حيث
 2.48×10^5 Ⓐ
 3.02×10^7 Ⓑ
 2.56×10^7 Ⓒ
 4.57×10^5 Ⓓ

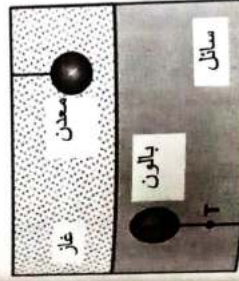
٨- مقدار من غاز البيروجين حجمه 20Liters عندما يكون الضغط الواقع عليه 15cmHg ومقدار من غاز الأكسجين حجمه 10Liters عندما يكون الضغط الواقع عليه 30cmHg وضعا في إناء مقفل سعته 10Liters فإذا كانت درجة حرارة الغازين ثابتة أثناء خلطهما فيكون ضغط مزيجهما سم زئبق

- 60 Ⓐ
20 Ⓑ
50 Ⓒ
70 Ⓓ

٩- في الشكل المقابل :

عند قطع الخيط الذي يربط قطعة من المعدن
١- يرتفع ضغط السائل
٢- ينخفض ضغط الغاز
٣- يزداد ضغط الغاز
أي مما يلي صحيح

- 1 فقط Ⓐ
3 فقط Ⓑ
2 ، 1 و 3 معا Ⓒ
1 و 2 و 3 معا Ⓓ



- ١٠- طبقا لقانون شارل ، يتناسب حجم كمية معينة من غاز
Ⓐ عكسيا مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط
Ⓑ عكسيا مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة
Ⓒ طرديا مع درجة الحرارة عند تغير الضغط
Ⓓ طرديا مع درجة الحرارة المطلقة عند ثبوت الضغط

امتحان رقم (10)

شعيرة طولها 20 cm مفتوحة من أحد طرفيها بها خيط من الزيت طولها 4 cm في منتصفها تماماً عند درجة حرارة 27 سيلزيوس استخدمت كثرموتر تكون أقصى درجة حرارة يمكن قياسها سيلزيوس

327

500

600

273

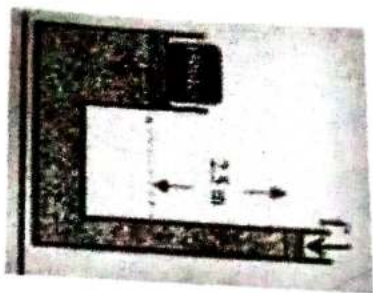
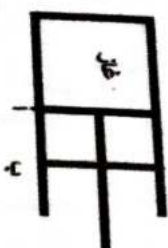
الشكل المقابل إذا تحرك المكبس من (أ) إلى (ب) يفرض ثبوت درجة الحرارة.

يزداد

يقل

لا يتغير

لا توجد معلومات كافية



المكبس المبين بالرسم إذا وضعت كتلة على الاسطوانة الكبيرة في المكبس 1500 كجم ،مساحة مقطعه 0.2 m^2 وإذا كانت المساحة مقطع المكبس الصغير 40 سم² وكتلته مهملة وكان المكبس مملوء تماماً بزيت وزنه النوعي 0.8 احسب القوة اللازمة للتأثير بها على المكبس الصغير حتى يحدث الاتزان؟ إذا علمت أن $g = 10 \text{ m/s}^2$

220 N

100 N

300 N

200 N

شكل المقابل يوضح كرة واسطوانة مصنوعان من نفس المادة ،

تكون كتلة الكرة كتلة الاسطوانة

أقل من

أكبر من

لا توجد معلومات كافية

متساوي

الكرة A كتلتها 5 أمثال الكرة B ، وقطرها 3 أمثال قطر الكرة B ، فتكون النسبة بين $\frac{\rho_A}{\rho_B}$

$\frac{27}{5}$

$\frac{5}{27}$

$\frac{5}{9}$

$\frac{9}{5}$



كتاب التدريبات والبرمحات

17- لا تصل كثافة مكبس هيدرونيكي إلى 100% بسبب

1- قد يوجد فقاعات هوائية في السائل تسببها ضغط الغاز المحصور في مستودع ، والحالات A, B, C, D

2- وجود احتكاك بين المكبس وجدران الأنبوبة

3- كلا من (أ) و (ب) صحيح

4- لا توجد إجابة صحيحة

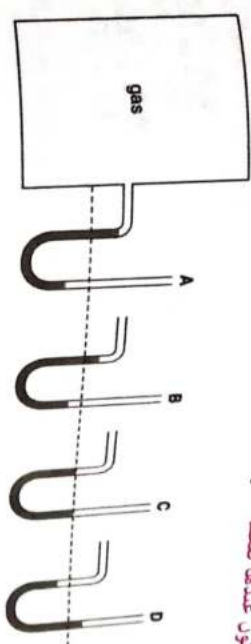
18- الشكل يوضح مانومتر يستخدم لقياس ضغط غاز محصور في مستودع ، والحالات A, B, C, D

1- الشكل يوضح مانومتر يستخدم لقياس ضغط غاز محصور في مستودع ، والحالات A, B, C, D

2- وجود احتكاك بين المكبس وجدران الأنبوبة

3- كلا من (أ) و (ب) صحيح

4- لا توجد إجابة صحيحة



D

C

B

A

19- ضغط قيمته 1 بار. ضغط قيمته 1 بار.

أكبر من

متساوي

لا توجد معلومات كافية

أصغر من

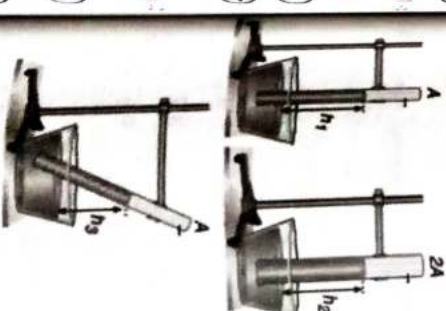
20- الأشكال الأتية توضح 3 أجهزة بارومتر لقياس الضغط الجوي في مكان ما ، تكون العلاقة بين ارتفاع الزئبق في الأنابيب الثلاثة

1- $h_1 = h_2 = h_3$

2- $h_3 > h_2 > h_1$

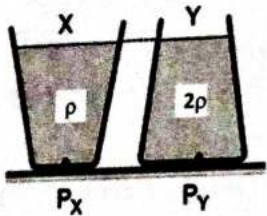
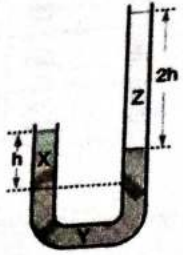
3- $h_1 < h_2 < h_3$

4- $h_2 = h_1 > h_3$



كانت قراءة البارومتر الزئبقي عند أسفل جبل 75 cm Hg بينما كانت قراءته عند قمة الجبل 65 cm Hg فإذا علمت أن متوسط كثافة الهواء 1.25 kg/m^3 وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 ، فيكون ارتفاع الجبل

- 2000 (A)
1000 (B)



الشكل يوضح ائزان 3 سوائل X , Y , Z في أنبويه ذات شعبتين
يتكون العلاقة بين كثافة هذه السوائل كالآتي .

- $\rho_X < \rho_Z < \rho_Y$ (A)
 $\rho_Y < \rho_X < \rho_Z$ (B)
 $\rho_Z < \rho_X < \rho_Y$ (C)
 $\rho_X = \rho_Z < \rho_Y$ (D)

في الشكل المقابل اذا كانت كثافة السائلين هي 2ρ و ρ
فإن النسبة بين $\frac{P_X}{P_Y}$

- 1 (A)
 $\frac{1}{2}$ (B)
2 (C)
 $\frac{1}{3}$ (D)

درجة الحرارة التي يندعم عندها ضغط الغاز نظريا عند ثبوت الحجم تساوي 273 كلفن

- العباره صحيحه (A)
العباره خاطئة (B)
لا يمكن تحديد صحتها من خطتها (C)

عينه من غاز الأكسجين تشغل حجما قدره 5 لتر عند درجة حرارة 27 سيلزيوس وضغط 202.6 كيلو باسكال،
فيكون حجمها في STP

- 10 (A)
8 (B)
9.1 (C)
4.2 (D)

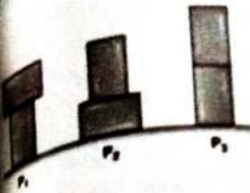
أثناء اسطواني الشكل له مكبس عديم الاحتكاك يحبس كمية من
الهواء حجمها 100 سم³ عند درجة حرارة صفر سيلزيوس ، وعندما
سخن الإناء حتى أصبحت درجة حرارة الهواء داخله 100 درجة
سيلزيوس ، احسب المسافه التي يتحركها المكبس بحيث يظل
ضغط الهواء ثابت سم (علما بأن مساحة مقطع
الأسطوانه 6.8315 cm^2)



- 15 (A)
25 (B)

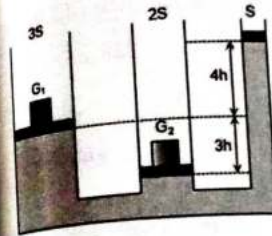
6- الشكل يوضح جسمان متماثلان تم وضعهم علي سطح أفقي
بطرق مختلفه فيكون العلاقة بين الضغط الناشئ عنهم

- $P_1 = P_2 = P_3$ (A)
 $P_3 > P_2 > P_1$ (B)
 $P_2 < P_1 = P_3$ (C)
 $P_2 = P_1 > P_3$ (D)



7- غاز حجمه 800 سم³ أصب حجمه إذا نقص ضغطه إلى الربع. عند ثبوت درجة حرارته

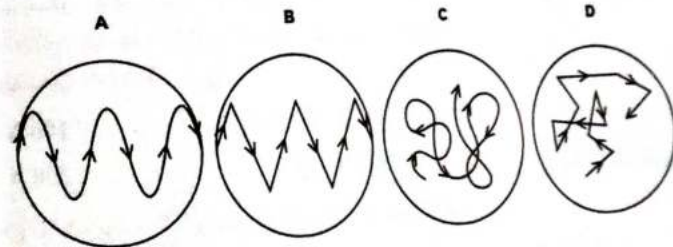
- 3200 سم³ (A)
2000 سم³ (B)
400 سم³ (C)
200 سم³ (D)



8- في الشكل المقابل : المكبس الأول مساحة مقطعه 3S
وموضوع عليه جسم وزنه G_1 والمكبس الثاني مساحته 2S
وموضوع عليه جسم وزنه G_2 وحدت ائزان كما بالشكل ،
تكون النسبة بين $\frac{G_1}{G_2}$

- $\frac{1}{2}$ (A)
 $\frac{3}{4}$ (B)
 $\frac{6}{7}$ (C)
3 (D)

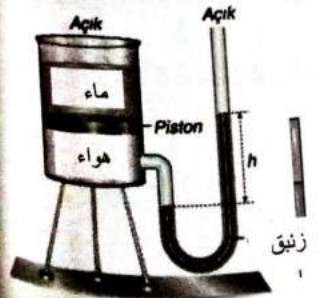
9- أي الأشكال الآتية يوضح أفضل تمثيل لحركة جزيئات الدخان طبقا للحركة البراونيه



- A (A)
B (B)
C (C)
D (D)

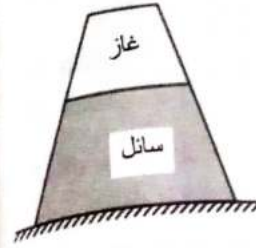
10- في الشكل المقابل يتم ضغط كمية من الهواء بواسطة مكبس
فوقه كمية من الماء ، لكي يتم زيادة الإرتفاع h يجب

- تقليل ضغط الهواء (A)
زيادة كتلة الماء (B)
استبدال الزئبق بسائل كثافته أعلي (C)
لا توجد اجابة صحيحة (D)



الإجابات

كتاب التدريبات والامتحانات
١٧- حاوية تحتوي علي سائل وغاز كما بالشكل ، ما التغير الذي يطرأ لضغط الغاز والسائل اذا تم قلب الحاوية

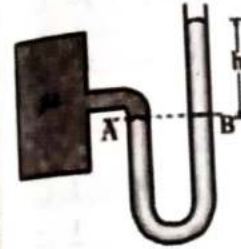


ضغط الغاز	ضغط السائل	
يزداد	يزداد	①
يقل	يقل	②
لا يتغير	يقل	③
لا يتغير	يزداد	④

١٨- في حالة المانومتر الموضحة بالشكل اذا تم نقل المانومتر لأعلي جبل

فإن ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص

- ① يزداد
② لا يتغير
③ يتلاشي
④ يقل



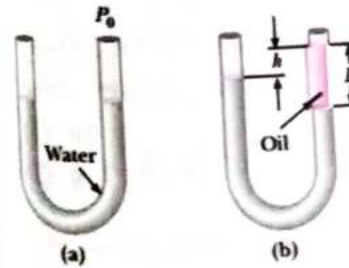
١٩- اذا كان الضغط الجوي 1.01 بار فإنه يكافئ

- ① 10^{-5}
② 757.74
③ 1.013
④ 0.799

٣٠- أنبوبة ذات شعنتين منتظمة المقطع صب بها كمية من الماء كما بالشكل (a) ، صب في الفرع الأيمن كمية من الزيت الذي كثافته 750 كجم/م³ حتي أصبح طول عمود الزيت 5 سم كما في الشكل (b) ،

احسب الفرق بين سطحي الماء والزيت (h)

- ① 2.5 cm
② 3.75 cm
③ 1 cm
④ 1.25 cm



١٤٢	ج	٨٤٢	ج	٨٤٢	ج	٣٤٢	ج
١٤٣	ج	٧٥٢	ا	٦٥٢	ج	٢٦٠	ج
٢٥١	ج	٣٥٢	ج و ا و د	٥٥٢	ج	٤٥١	ج و ا
٢٢١	ج	٢٥٠	ج	١٥١	ج	٢٥١	ا
٢٣١	ج	٤٣٢	ج	٨٣٢	ج	٧٣٢	ج
٢٤١	ج	٧٣٢	ج	٤٣١	ج	٣٣٢	ج
٢٥١	ج	٨٣٢	ج	٦٣٢	ج	٢٤٠	ج
٢٦١	ج	٣٣٢	ج	٢٣٢	ج	٤٣٢	ج
٢٧١	ج	٢٣٠	ج	١٣٢	ج	٨٣٢	ج
٢٨١	ج	٤٢٢	ج	٨٢٢	ج	٧٢٢	ج
٢٩١	ج	٨٢٢	ج	٤٢٢	ج	٣٢٢	ج
٣٠١	ج	٧١٢	ج	٦١٢	ج	٢٢٢	ج
٣١١	ج	٣١٢	ج	٥١٢	ج	٤١٢	ج
٣٢١	ج	٢١٢	ج	١١٢	ج	٨١٢	ج
٣٣١	ج	٠١٢	ج	٨٠٢	ج	٧٠٢	ج
٣٤١	ج	٤٠٢	ج	٣٠٢	ج	٣٠٢	ج
٣٥١	ج	٨٠٢	ج	٦٦١	ج	٠٠٢	ج
٣٦١	ج	٧٦١	ج	٥٦١	ج	٤٦١	ج
٣٧١	ج	٣٦١	ج و ب	١٦١	ج	٨٦١	ج
٣٨١	ج	٨٧١	ج	٨٧١	ج	٧٧١	ج
٣٩١	ج	٤٧١	ج و ب	٣٧١	ج	٣٧١	ج
٤٠١	ج	٨٧١	ج	٨٧١	ج	٠٧١	ج
٤١١	ج	٧٨١	ج	٦٨١	ج	٤٨١	ج
٤٢١	ج	٣٨١	ج	٥٨١	ج	٨٨١	ج
٤٣١	ج	٨٨١	ج	١٨١	ج	٧٨١	ج
٤٤١	ج	٠٨١	ج	٨٦١	ج و ا و د	٣٦١	ج و ا
٤٥١	ج	٤٤١	ج و ب	٨٦١	ج	٢٦٠	ج
٤٦١	ج	٨٤١	ج	٦٥١	ج	٤٥١	ج
٤٧١	ج	٧٥١	ج	٥٥١	ج	٨٥١	ج
٤٨١	ج	٣٥١	ج	١٥١	ج	٧٣١	ج
٤٩١	ج	٠٥١	ج	٨٣١	ج	٣٣١	ج
٥٠١	ج	٤٣١	ج	٤٣١	ج	٢٣١	ج
٥١١	ج	٨٣١	ج	٦٣١	ج	٠٣١	ج
٥٢١	ج	٧٣١	ج	٥٣١	ج		
٥٣١	ج	٣٣١	ج	١٣١	ج		
٥٤١	ج	٠٣١	ج	٦٣١	ج		
٥٥١	ج	٨٣١	ج	٥٣١	ج		
٥٦١	ج	٧٣١	ج	٤٣١	ج		
٥٧١	ج	٣٣١	ج	٣٣١	ج		
٥٨١	ج	٢٣١	ج	٢٣١	ج		
٥٩١	ج	١٣١	ج	١٣١	ج		
٦٠١	ج	٠٣١	ج	٠٣١	ج		

اجابة نموذج الامتحان (1)

الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال
د	(٣)	ج	(٢)	أ	(١)
ج	(٦)	أ	(٥)	ب	(٤)
د	(٩)	ب	(٨)	أ	(٧)
ب	(١٢)	د	(١١)	ب	(١٠)
أ	(١٥)	أ	(١٤)	ب	(١٣)
	(١٨)	ج	(١٧)	ج	(١٦)
			(٢٠)		(١٩)

اجابة نموذج الامتحان (٢)

الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال
ج	(٣)	ج	(٢)	ب	(١)
ج	(٦)	د	(٥)	د	(٤)
ب	(٩)	أ	(٨)	ب	(٧)
أ	(١٢)	ب	(١١)	د	(١٠)
د	(١٥)	د	(١٤)	ج	(١٣)
ب	(١٨)	ج	(١٧)	ب	(١٦)
			(٢٠)		(١٩)

اجابات الفصل الثاني

الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال
ب	٤	أ	٣	ج	٢
ب	٨	ب	٧	ج	٦
ج	١٢	أ	١١	د	١٠
د	١٦	د	١٥	أ	١٤
أ	٢٠	د	١٩	ج	١٨
د	٢٤	أ	٢٣	أ	٢٢
ب و أ	٢٨	ج	٢٧	أ	٢٦

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
٤١)	ج	٢٠)	أ	٧١)	أ
٤٢)	ب	٨١)	ج	٥١)	أ
٤٣)	ب	٣١)	ج	٨١)	أ
٤٤)	ب	١١)	ب	٥)	ب
٤٥)	ب	٧)	ب	٦)	ب
٤٦)	ب	٥)	ب	٦)	ب
٤٧)	ب	٢)	أ	٣)	ب

طبقه نموذج الإمتحان (١)

٤٠١	أ	٠١١	ج	١١١	ب	٧٠١	أ
٥٠١	أ	٢٠١	ب	٨٠١	ج	٣٠١	ج
١٠١	ج	٨٠١	ج	٤٠١	ج	٠٠١	ج
٨٦	ب	٧٦	ب	٦٦	ب	١٦	ج
٤٦	ب	٣٦	ب	٥٦	ب	٤٦	ج
٦٧	ب	٠٦	ج	١٦	ب	٨٦	ج
٥٧	ب	٢٧	ج	٨٧	أ	٧٧	ج
١٧	ب	٤٧	ب	٤٧	ب	٣٧	ج
٨٨	ج	٧٨	ج	٦٨	ج	٠٧	ب
٤٨	ج	٣٨	ج	٥٨	ب	٢٨	أ
٦١	ج	٠٨	ب	١٨	ب	٨٨	ب
٥١	أ	٢١	ب	٨١	ب	٧١	ج
١١	أ	٤١	ب	٤١	ج	٣١	ب
٨٥	ب	٧٥	ج	٦٥	أ	٠١	ب
٤٥	ج	٣٥	ج	٥٥	ب	٤٥	ج
٦٣	ب	٠٥	ج	١٥	ب	٧٣	ج
٥٣	ج	٢٣	ج	٨٣	ب	٣٣	ب
١٣	ج	٤٣	ب	٤٣	أ	٠٣	ب
٨٤	ب	٧٤	ب	٦٤	ب	٤٤	ب
٤٤	ب	٣٤	ب	٥٤	أ	١٤	ب
٦٤	ب	٠٤	ب	١٤	أ	٨٤	ب

اجابات نماذج الامتحانات

اجابة الامتحان رقم (1)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ب	(٢)	ب
(٤)	ب	(٥)	ب
(٧)	ب	(٨)	ب
(١٠)	ب	(١١)	ب
(١٣)	ب	(١٤)	ب
(١٦)	ب	(١٧)	ب
(١٩)	ب	(٢٠)	ب

اجابة الامتحان رقم (2)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ج	(٢)	ج
(٤)	ب	(٥)	ب
(٧)	ج	(٨)	ج
(١٠)	ب	(١١)	ب
(١٣)	ب	(١٤)	ب
(١٦)	ج	(١٧)	ج
(١٩)	ج	(٢٠)	ج

اجابة الامتحان رقم (3)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	أ	(٢)	أ
(٤)	ج	(٥)	ج
(٧)	أ	(٨)	أ
(١٠)	ج	(١١)	ج
(١٣)	د	(١٤)	د
(١٦)	د	(١٧)	د
(١٩)	د	(٢٠)	د

اجابة الامتحان رقم (1)

السؤال	الإجابة
(١)	ب
(٤)	ب
(٧)	ب
(١٠)	ب
(١٣)	ب
(١٦)	ب
(١٩)	ب

اجابة الامتحان رقم (2)

السؤال	الإجابة
(١)	ج
(٤)	ب
(٧)	ج
(١٠)	ب
(١٣)	ب
(١٦)	ج
(١٩)	ج

اجابة الامتحان رقم (3)

السؤال	الإجابة
(١)	أ
(٤)	ج
(٧)	أ
(١٠)	ج
(١٣)	د
(١٦)	د
(١٩)	د

إجابة الامتحان رقم (4)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ج	(٢)	د	(٣)	ب
(٤)	ج	(٥)	ج	(٦)	أ
(٧)	ب.ب	(٨)	ب.ب	(٩)	ب.ب
(١٠)	ب.ب	(١١)	د	(١٢)	أ
(١٣)	ب.ب	(١٤)	د	(١٥)	د
(١٦)	ج	(١٧)	ج	(١٨)	د
(١٩)	ج	(٢٠)	د		

إجابة الامتحان رقم (5)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	د	(٢)	ج	(٣)	ج
(٤)	ج	(٥)	د	(٦)	ج
(٧)	أ	(٨)	ب.ب	(٩)	ج
(١٠)	ج	(١١)	ب.ب	(١٢)	ج
(١٣)	ج	(١٤)	أ و د	(١٥)	ب.ب
(١٦)	د	(١٧)	ب.ب	(١٨)	ب.ب
(١٩)	د	(٢٠)	ب.ب		

إجابة الامتحان رقم (6)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ب	(٢)	ج	(٣)	أ
(٤)	ج	(٥)	ج	(٦)	ج
(٧)	د	(٨)	ج	(٩)	ج
(١٠)	ج	(١١)	أ	(١٢)	أ
(١٣)	ب.ب	(١٤)	د	(١٥)	ج
(١٦)	ب.ب	(١٧)	أ	(١٨)	أ
(١٩)	ب.ب	(٢٠)	أ		

إجابة الامتحان رقم (7)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ب	(٣)	أ
(٤)	ب	(٦)	ج
(٧)	ب	(٩)	ب
(١٠)	ج	(١٢)	ج
(١٣)	د	(١٥)	د
(١٦)	د	(١٨)	ج
(١٩)	أ		

إجابة الامتحان رقم (8)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ج	(٣)	د
(٤)	ب	(٦)	د
(٧)	د	(٩)	ج
(١٠)	أ	(١٢)	ب
(١٣)	ب	(١٥)	ج
(١٦)	ج	(١٨)	أ
(١٩)	د		

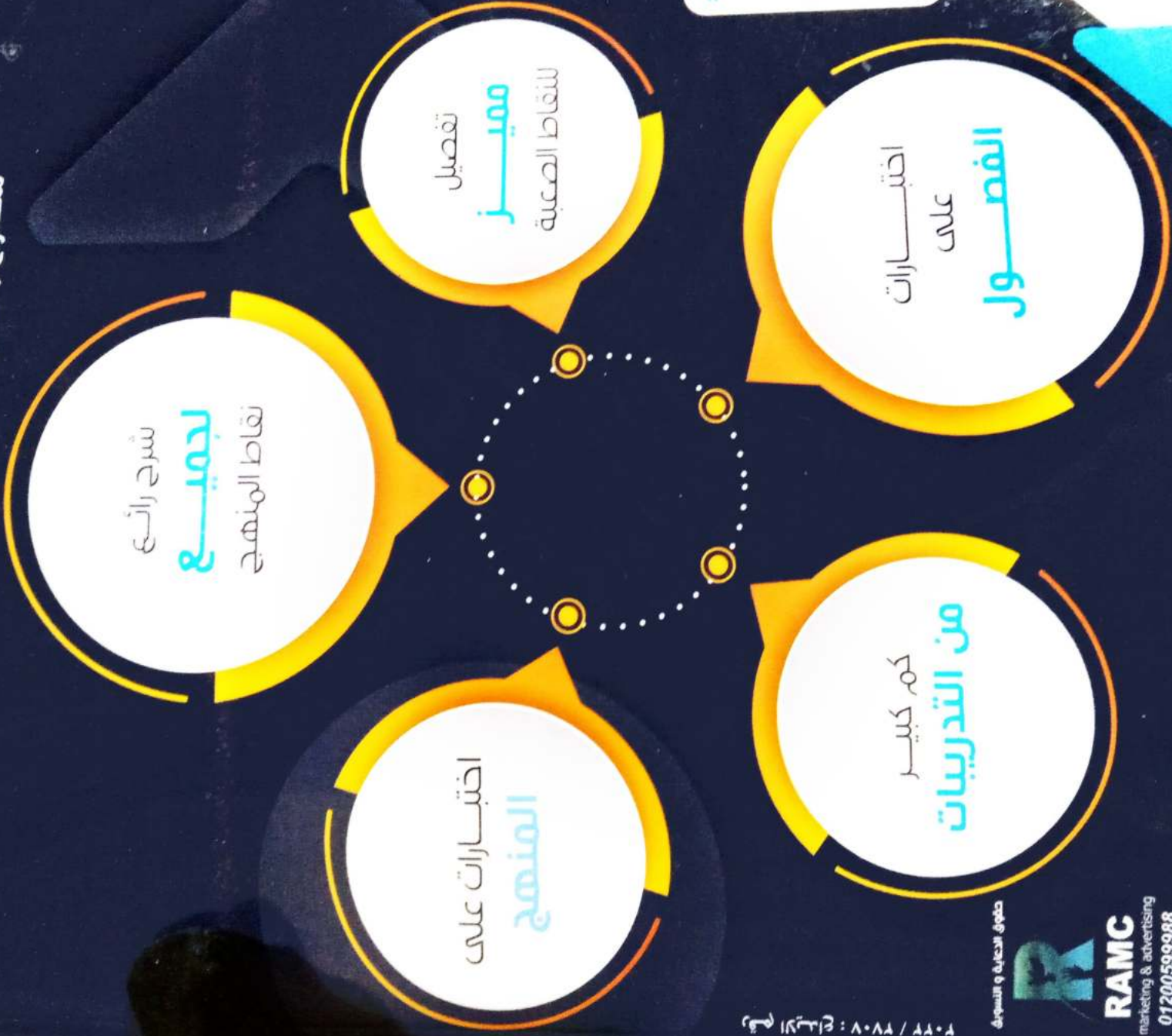
إجابة الامتحان رقم (9)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ب	(٣)	أ
(٤)	د	(٦)	ب
(٧)	ب	(٩)	ب
(١٠)	د	(١٢)	أ
(١٣)	ب	(١٥)	ج
(١٦)	ج	(١٨)	د
(١٩)	ب		

إجابة الامتحان رقم (10)

السؤال	الإجابة	السؤال	الإجابة
(١)	ب	(٣)	ب
(٤)	أ	(٦)	ج
(٧)	ب	(٩)	د
(١٠)	ب	(١٢)	ب
(١٣)	ب	(١٥)	ب
(١٦)	ج	(١٨)	ب
(١٩)	ب		

شرح و تدريبات و اختبارات و اجابات الكيمياء



رقم الاتصال : ٨٠٨٨ / ٢٢٠٢

طريق التحرير و السويدي



RAMC

marketing & advertising

01200599988

01094600002

توزيع

مؤسسة الكتب الذهبية

١٤٧ ش رمسيس - الفجالة

ت : ٠١٩١٩٠٨٧

حيث يصبح التعلم متعة و التفوق واقعا

www.elraky.com

العدد 48 : ٢٠١٤