

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12chemistry2>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade12>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس رضا حسين اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/omcourse\\_bot](https://t.me/omcourse_bot)

# ضفط الغـاز

رضا مسين

# بعض المواد التي توجد في الحالة الغازية عند $1 \text{ atm}$ و $25^\circ\text{C}$

## مركبات

HF

HCl

HBr

HI

CO

CO<sub>2</sub>

NH<sub>3</sub>

NO

NO<sub>2</sub>

N<sub>2</sub>O

SO<sub>2</sub>

H<sub>2</sub>S

## عناصر

H<sub>2</sub>

N<sub>2</sub>

O<sub>2</sub>

O<sub>3</sub>

F<sub>2</sub>

Cl<sub>2</sub>

He

Ne

Ar

Kr

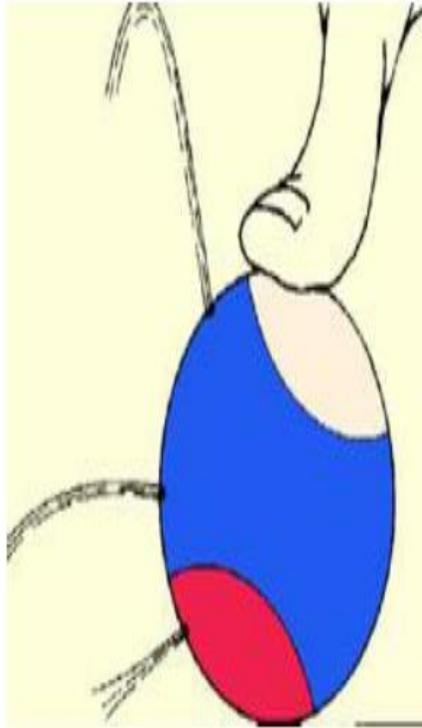
Xe

Rn

## الضغط:-

هو القوة المؤثرة على وحدة المساحات

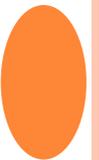
$$P = \frac{F}{A}$$

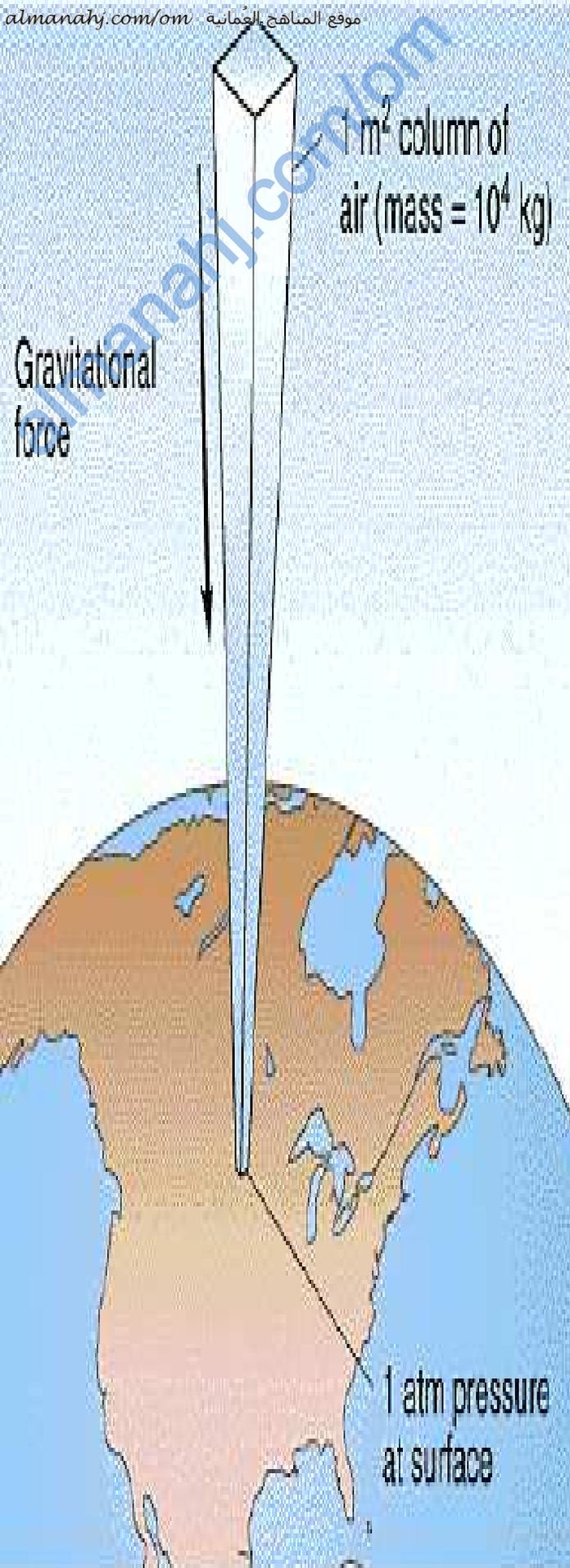


# الضغط

ضغط الغاز الداخلى  
(ضغط غاز محصور)

ضغط الغاز الخارجى  
(الضغط الجوى)





## الضغط الجوي

الضغط الناتج عن وزن

عمود الهواء الممتد إلى

طبقات الجو العليا

والمؤثر على وحدة

المساحات من سطح

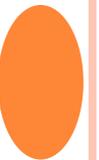
الأرض (١ م-٢)

1 atm pressure  
at surface

## معلومة :-

وزن عمود الهواء الممتد من طبقات الجو العليا  
حتى مستوى سطح البحر والمؤثر على مساحة  $1\text{m}^2$

$10^4 \text{ kg}$



# أجهزة قياس الضغط الجوي

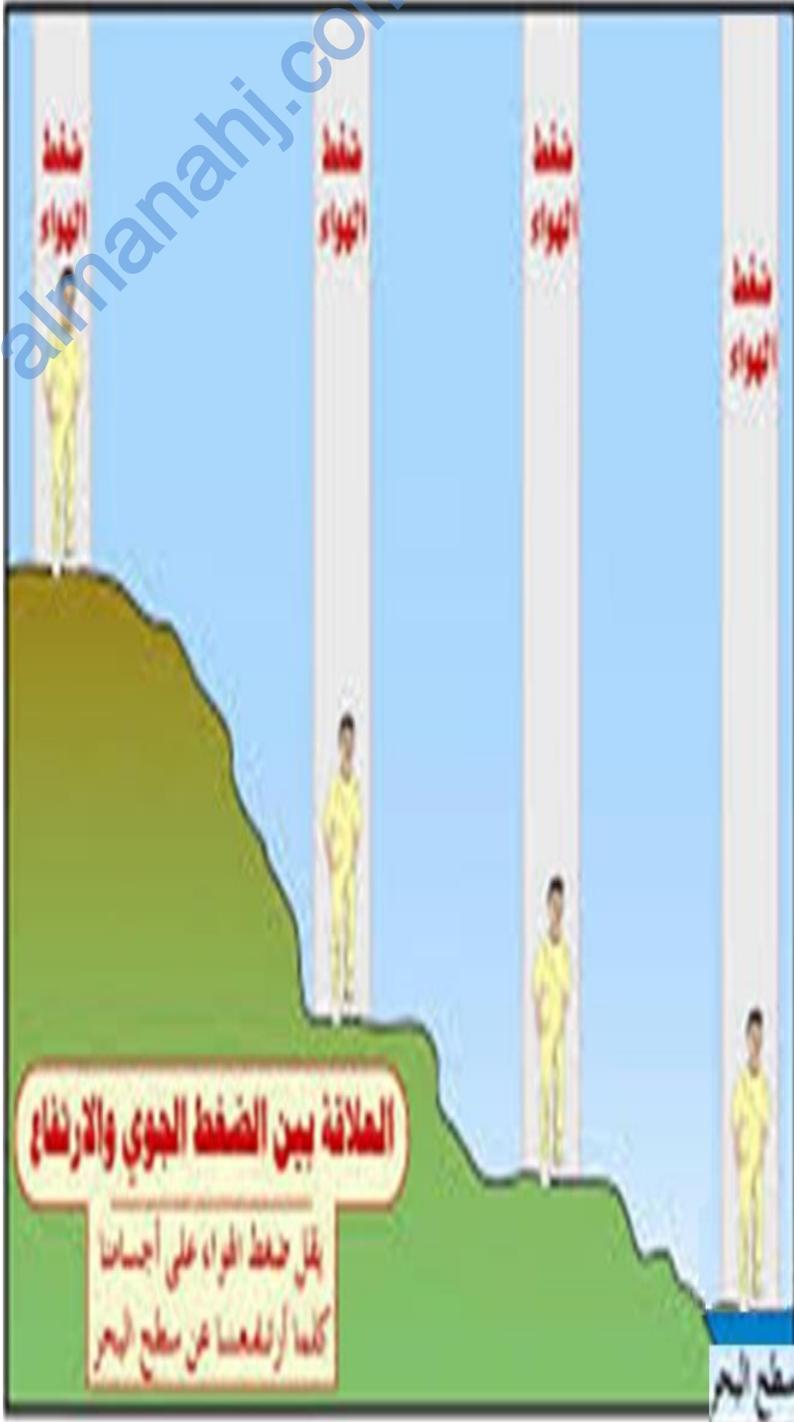
البارومتر المعدني



البارومتر الزئبقي

(بارومتر تورشيللي)





○ يكون ضغط الغاز (الضغط الجوي) أعلى ما يمكن عند سطح البحر حيث وزن عمود الهواء يكون أطول ما يمكن

○ كلما ارتفعنا لأعلى قلّ طول عمود الهواء المؤثر على وحدة المساحات فيقل الضغط الجوي.



## كيف تمّ حساب قيمة الضغط الجوي:-

- قام العالم الإيطالي تورشيللي بقياس الضغط الجوي عن طريق البارومتر الزئبقي المكوّن من حوض مملوء بالزئبق يُغمر به أنبوب مملوء أيضا بالزئبق طوله ١٠٠ سم (١ متر) ومقلوب داخل حوض الزئبق.

### ○ فلاحظ تورشيللي :-

- عند سطح البحر أو ما يعادله ينخفض طول عمود الزئبق الموجود في الأنبوب المتري إلى ٧٦ سم فقط ...

### فاستنتج الأتى:

- أن الضغط الجوي المؤثر على سطح الزئبق في الحوض = وزن عمود الزئبق الموجود في الأنبوب = ٧٦ سم.
- كلما وضع البارومتر في مكان مرتفع قلّ طول عمود الزئبق في الأنبوب.



## وحدات الضغط الجوي

- استنتاج وحدة نيوتن / متر<sup>٢</sup> (N/m<sup>2</sup>) ومضاعفاتها :-

$$P = \frac{F}{A} = \text{N/m}^2$$

- استنتاج وحدة الكجم / متر ثانية<sup>٢</sup> :-

$$P = \frac{F}{A} = \frac{m \cdot a}{A} = \frac{\text{Kg.m/s}^2}{\text{m}^2}$$



# وحدات الضغط الجوي

○ وحدة المللي زئبق ومضاعفاتها:-

○ وحدة التور:-



## وحدات الضغط الجوي

○ وحدة الباسكال ومضاعفاتها :-

$$P = \frac{F}{A} = N/m^2 = Pa$$

$$1 Pa = 1 N/m^2$$

○ الباسكال :- الضغط الناتج عن قوة مقدارها واحد نيوتن تؤثر على وحدة المساحات

(٢م١)

○ وهو وحدة صغيرة جداً لقياس الضغط

○ ومضاعفتها الكيلو باسكال.... Kpa = 1000 Pa

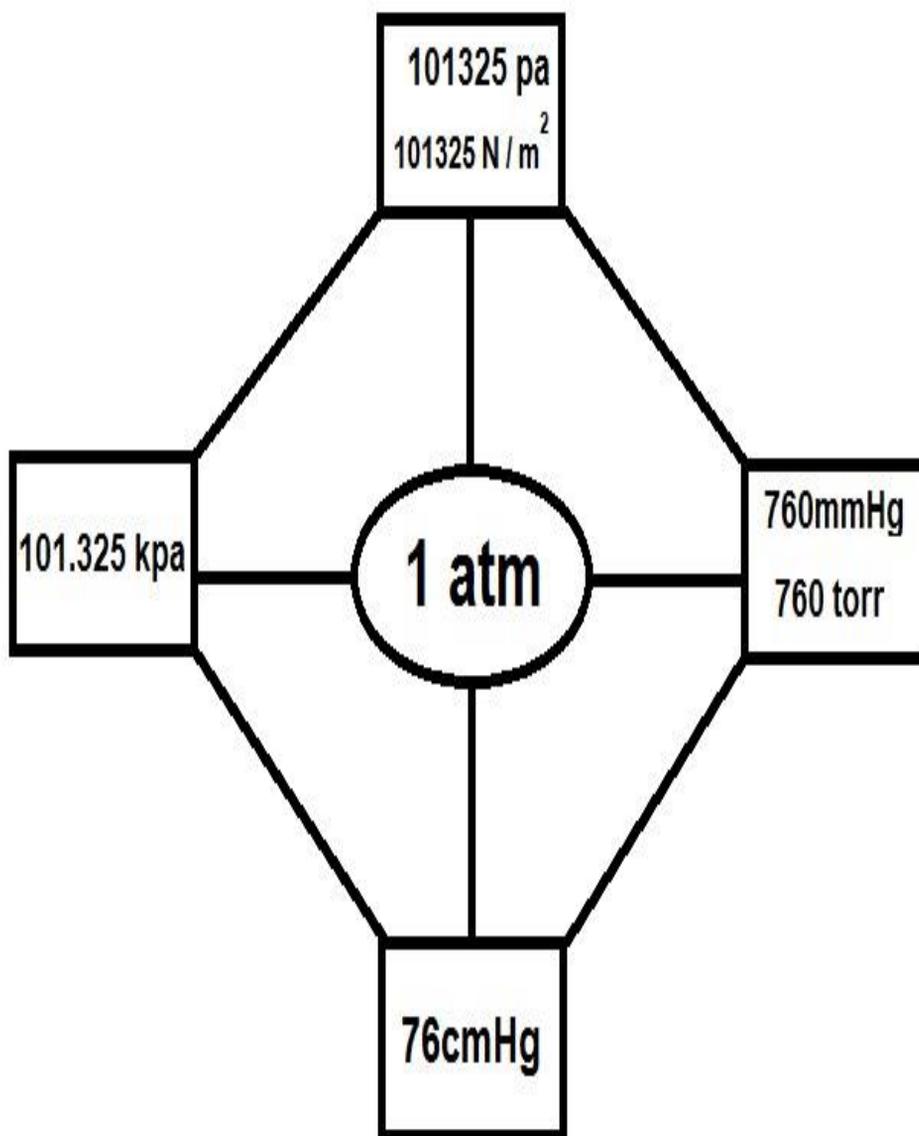


## وحدات الضغط الجوى

$$\begin{aligned} 1 \text{ atm} &= 101.325 \text{ kPa} = 101325 \text{ Pa} \\ &= 760 \text{ mm Hg} \\ &= 760 \text{ torr} \\ &= 1.01 \text{ bar} \end{aligned}$$



## التحويلات بين وحدات قياس ضغط الغاز



## تمارين:-

أي من هذه تعبر عن أكبر ضغط للغاز؟

ب) 2.0 torr

أ) 2.0 atm

د) 2.0 cmHg

ج) 2.0 Pa



○ غاز ضغطه 201330 Pa ما قيمة الضغط بوحدة :-

○ atm

○ mmHg

○ cmHg

○ N/m<sup>2</sup>

○ kPa

○ k/m.s<sup>2</sup>

○ torr



## تمارين:-

إذا كان ضغط غاز الأكسجين أثناء عملية التنفس ( $10.67 \text{ kPa}$ )، عبر عن هذه القيمة بالوحدات التالية:

أ.  $\text{Pa}$       ب.  $\text{atm}$       ج.  $\text{torr}$       د.  $\text{cm Hg}$



## تمارين:-

إذا أثر غاز بقوة مقدارها  $(300\text{ N})$  على مساحة مقدارها  $(150\text{ cm}^2)$ ، احسب ضغط الغاز

بوحدة  $(\text{atm})$  ؟

جـ  $0.197\text{ atm}$



## تمارين :-

إذا أثر غاز بقوة 100 نيوتن على مساحة مقدارها  $300 \text{ cm}^2$  ، فإن ضغط الغاز بوحدة atm يساوي :

أ) 0.33

ب) 0.033

ج) 3.3

د)  $3.3 \times 10^{-6}$

$$1 \text{ m}^2 = 10^4 \text{ cm}^2$$



## الظروف القياسية (المعيارية) STP

هي الظروف المناسبة لدراسة خصائص المواد الغازية وهي:-

1 atm

١ ضغط جوى

0 °C

صفر درجة مئوية

273 °K

٢٧٣ درجة مطلقة (كلفن)

ما هي الظروف المعيارية لدراسة الغازات؟



## سؤال :- ما المقصود بكلٍ من :-

○ الضغط :-

○ الضغط الجوي :-

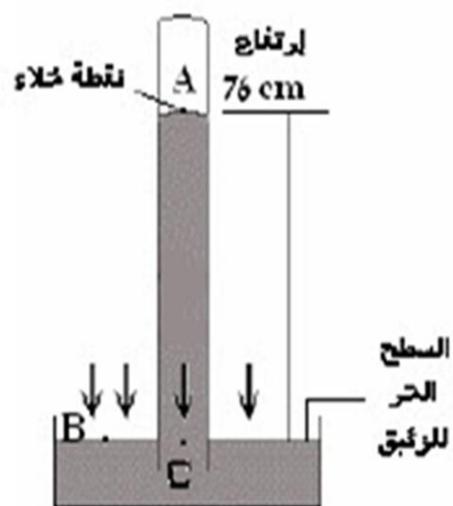
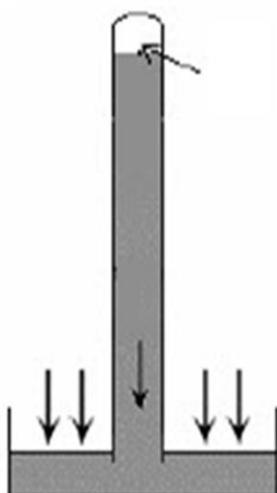
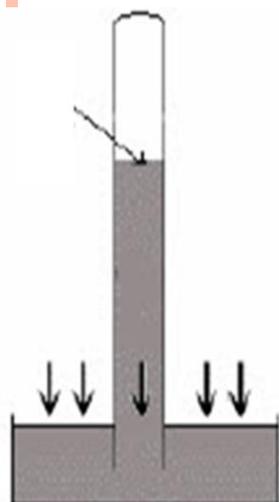
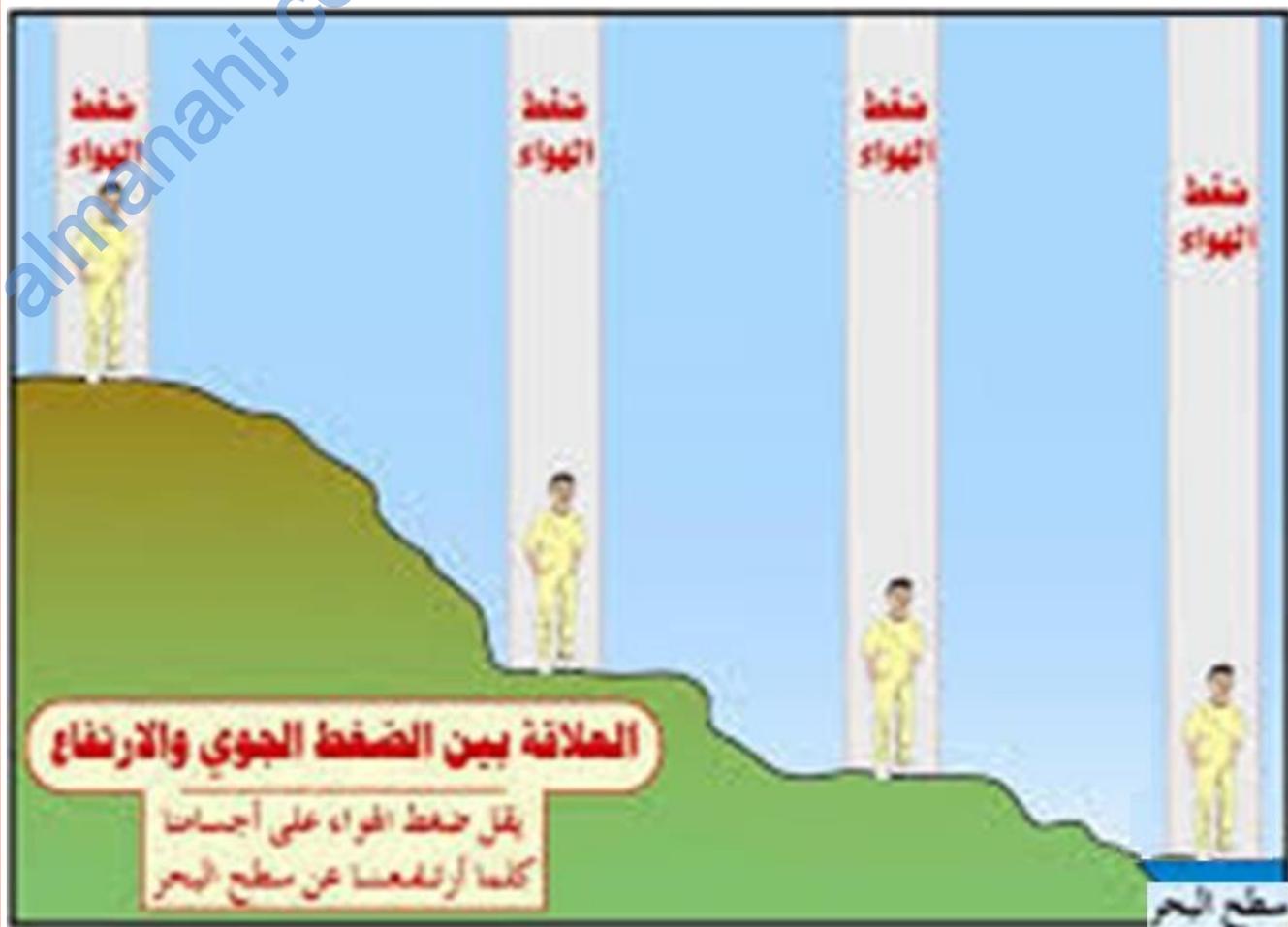
○ ضغط الغاز المحصور :-

○ المانومتر :-

○ الباسكال :-



## تغير قياس الضغط :-



## العوامل المؤثرة فى قياس الضغط الجوى

١. الارتفاع عن سطح الأرض (h) او (L)

٢. عجلة الجاذبية الأرضية (g)

٣. كثافة السائل المستخدم داخل البارومتر (d) او ( )



## مثال محلول :-

إذا تم استبدال الزئبق بالماء في البارومتر، فكم يكون ارتفاع الماء بوحدة (مم) عند ضغط 560 torr ، مع العلم أن كثافة الماء 1 g/ml وكثافة الزئبق 13.6 g/ml ؟

(ب)  $5.60 \times 10^3$

(أ)  $7.62 \times 10^3$

(د) 56.0

(ج) 762



## الإجابة

الضغط الجوي المؤثر على جميع الأسطح متساوي

نتيجة لذلك

$$P_{\text{atm}} = P_{\text{H}_2\text{O}} = P_{\text{Hg}}$$

ارتفاع الزئبق  $\times$  كثافته  $\times$  عجلة الجاذبية = ارتفاع الماء  $\times$  كثافته  $\times$  عجلة الجاذبية

ارتفاع الزئبق  $\times$  كثافته = ارتفاع الماء  $\times$  كثافته

$$13.6 \times 560 = \text{ارتفاع الماء} \times 1.0$$

$$7616 \text{ mm} = \text{ارتفاع الماء}$$

## مثال:-

إذا تم استبدال الزئبق بالجاليوم في البارومتر، فكم يكون ارتفاع الجاليوم بوحدة (سم) عند ضغط 0.95 atm ، مع العلم أن كثافة الجاليوم 6.095 g/ml وكثافة الزئبق 13.6 g/ml ؟

(ب) 161

(أ) 210

(د) 1611

(ج) 322

$$\text{ارتفاع الزئبق} \times \text{كثافته} = \text{ارتفاع الجاليوم} \times \text{كثافته}$$

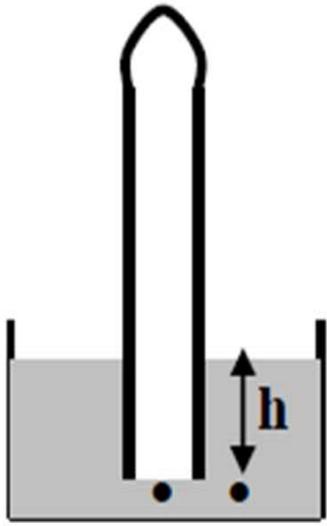
$$722 \times 13.6 = \text{ارتفاع الجاليوم} \times 6.095$$

$$\text{ارتفاع الجاليوم} = 1611 \text{ mm}$$

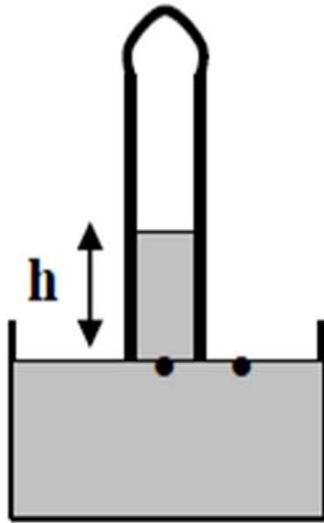
$$= 161.1 \text{ cm}$$

# عند حبس غاز بدل الفراغ داخل البارومتر

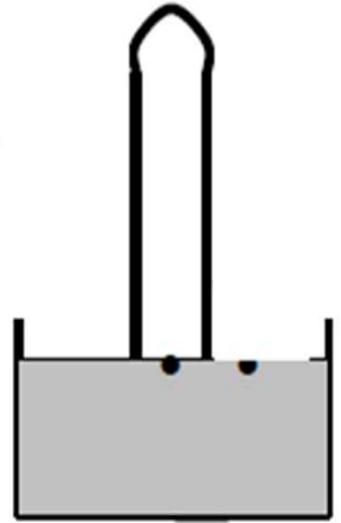
تذكر:- أن الضغط دائما عند أي نقطتين على مستوى أفقى واحد متساوى.



$$P_{\text{غاز}} = P_a + h$$



$$P_{\text{غاز}} = P_a - h$$



$$P_{\text{غاز}} = P_a$$



## ضغط غاز محصور (محبوس)

- الضغط الناتج عن تصادمات جزيئات الغاز مع بعضها البعض أو مع جدار إناء أو مع سطح سائل ملاصق له.
- مثال: كمية من غاز محبوس في مانومتر أو أنابيب شعيرية أو مكبس هوائى.



## المانومتر

- جهاز الذى يقيس ضغط الغاز المحبوس ( المحصور ) و عبارة عن فقاعة زجاجية مملوءة بالغاز ومتصلة بأنبوب على شكل حرف U.



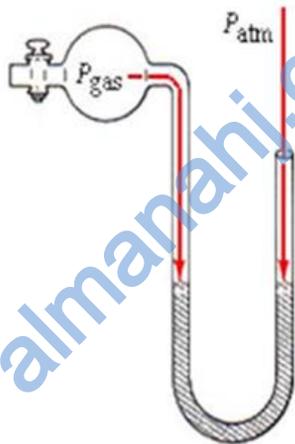
## المانومتر المفتوح

○ يكون المانومتر مفتوحاً عندما تكون أحد نهايات الأنبوب

( الذى على شكل حرف U والمتصل بالفقاعة الزجاجية) مفتوحاً.

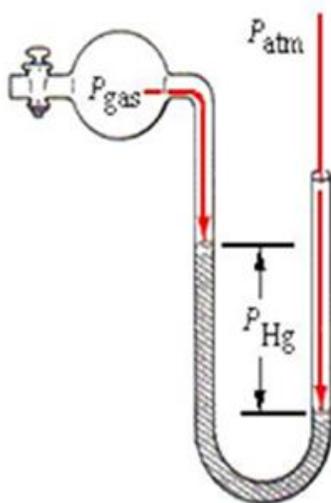


## قياس ضغط الغاز المحصور في المانومتر المفتوح



- الحالة الأولى :- عندما يتساوى الضغط الجوى مع ضغط الغاز المحصور:-

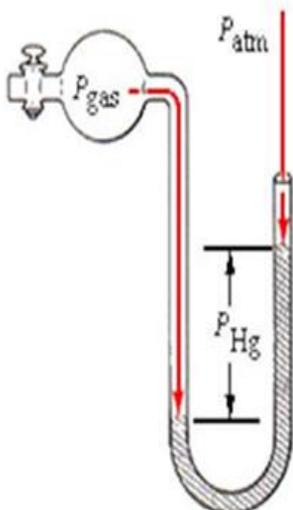
$$P_{atm} = P_{gas}$$



- الحالة الثانية :- عندما يكون الضغط الجوى أكبر من ضغط الغاز المحصور:-

$$P_{atm} = P_{gas} + h$$

$$P_{gas} = P_{atm} - h$$



- الحالة الثالثة :- عندما يكون ضغط الغاز أكبر من الضغط الجوى:-

$$P_{atm} = P_{gas} - h$$

$$P_{gas} = P_{atm} + h$$

## المانومتر المغلق

○ يكون المانومتر مغلقاً عندما تكون نهاية الأنبوب التي على شكل حرف

U والمتصلة بالفقاعة الزجاجية مغلقة.

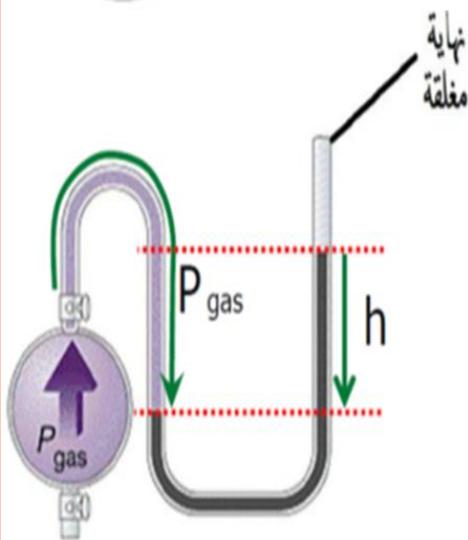


## قياس ضغط الغاز المحصور في المانومتر المغلق



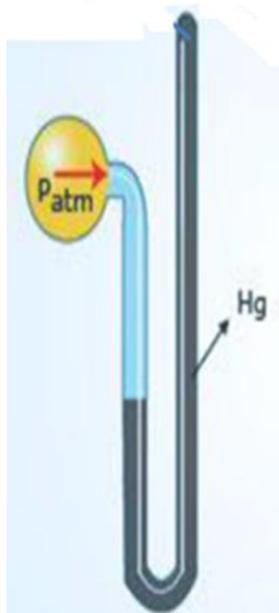
- الحالة الأولى :- عندما يتساوى طول الزئبق في الطرفين كما هو موضح بالشكل المقابل فإن :-

$$P_{\text{gas}} = 0$$



- الحالة الثانية :- عندما يكون طول الزئبق أكبر في طرف الأنبوب المغلق كما يظهر بالشكل المقابل فإن :-

$$P_{\text{gas}} = h$$

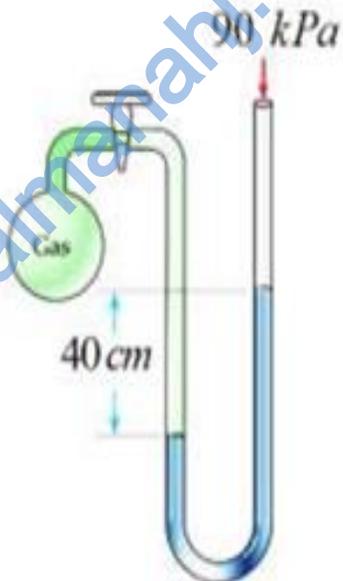


- الحالة الثالثة :- عندما يكون الطرف المغلق ممتلئ تماماً بالزئبق ولا يوجد أى فراغ كما بالشكل المقابل فإن :-

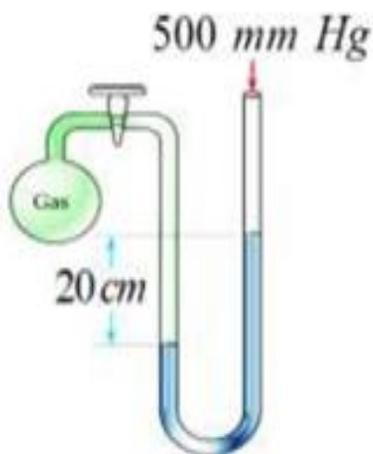
$$P_{\text{gas}} = P_{\text{atm}}$$

## تمارين:-

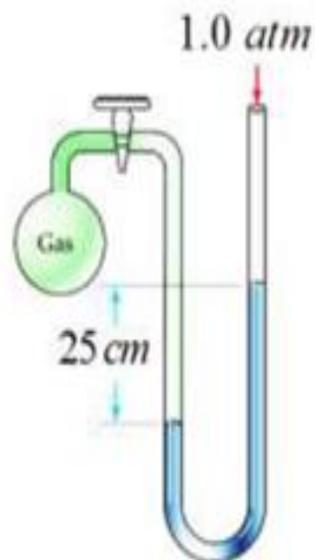
احسب ضغط الغاز بوحدة ( $atm$ ) في كل من الأشكال التالية:



جـ 1  $1.4 atm$



جـ 1  $0.92 atm$

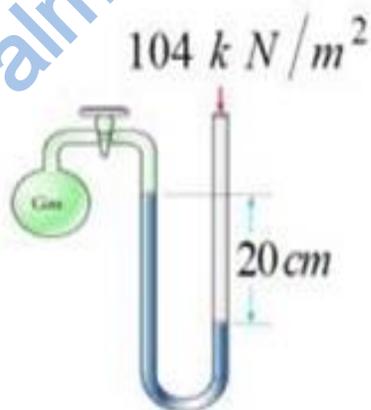


جـ 1  $1.33 atm$

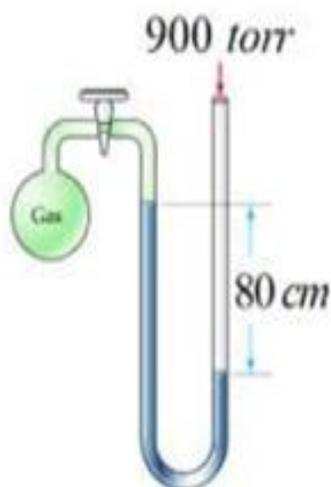


## تمارين:-

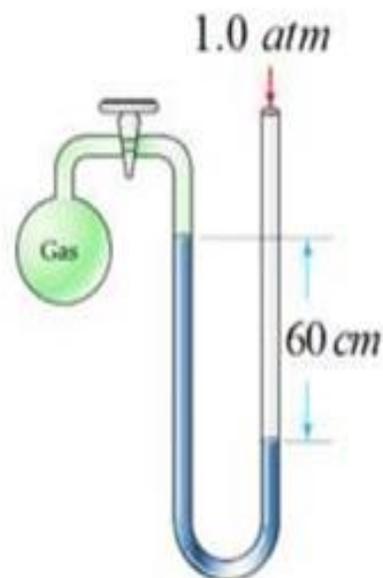
احسب ضغط الغاز بوحدة ( $atm$ ) في كل من الأشكال التالية:



0.76 atm ج1



0.13 atm ج1



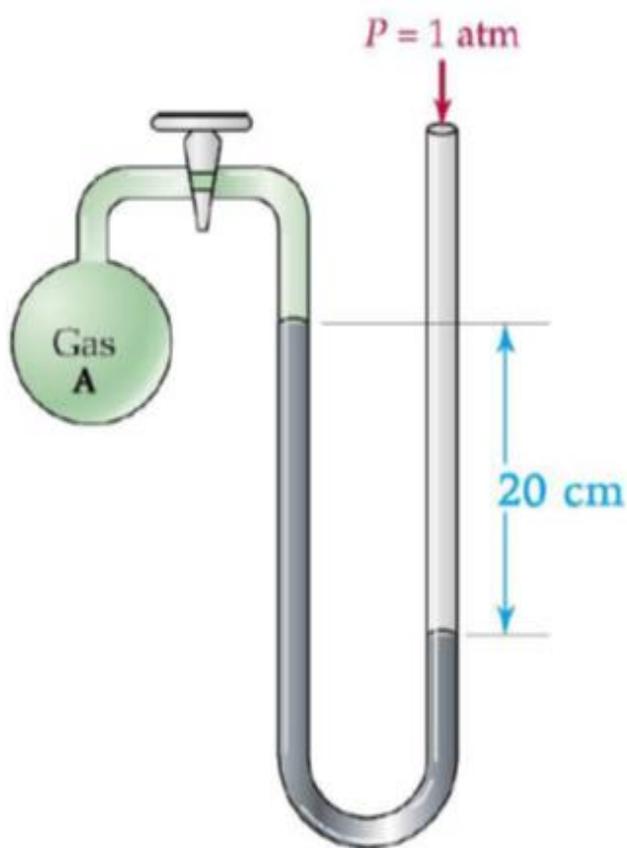
0.21 atm ج1



## تمارين :-

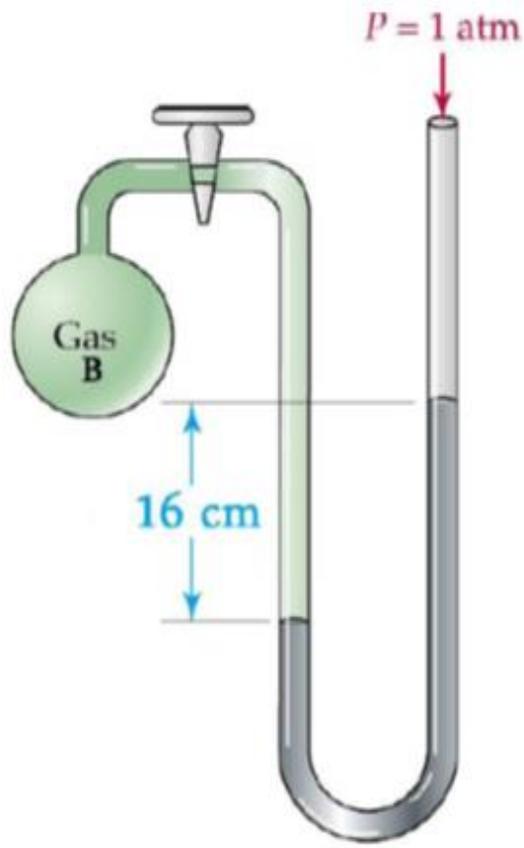
في الشكل التالي : احسب ضغط كل من الغازين

A و B بوحدة atm



(a)

$P(A) = 0.74 \text{ atm}$

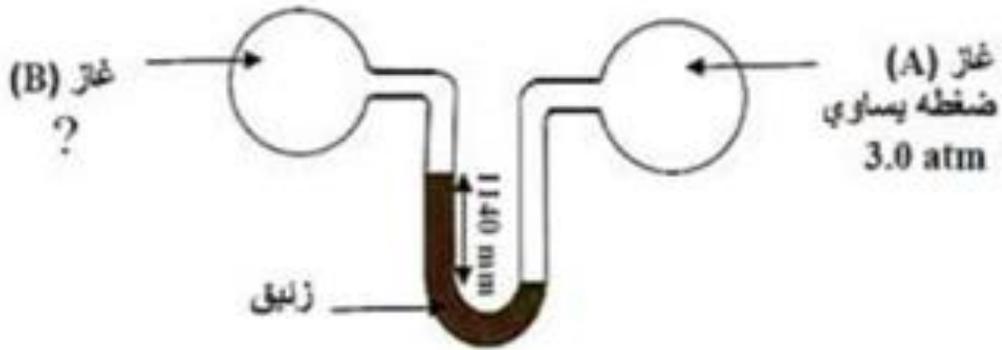


(b)

$P(A) = 1.2 \text{ atm}$

## تمارين :-

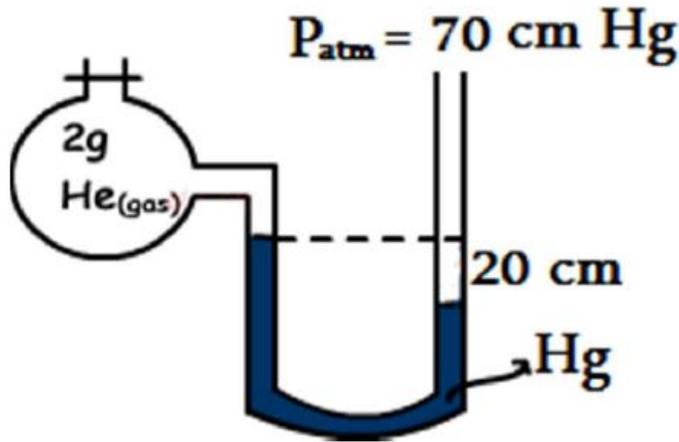
احسب ضغط الغاز بوحدة (atm) في كل من الأشكال التالية:



$$P_{(B)} = 1.5 \text{ atm} \quad \text{ج 1}$$

## تمرين محلول لمهارات التفكير العليا:-

في الشكل المقابل، ما مقدار الارتفاع في مستوى الزئبق عند إضافة 2 g أخرى من الهيليوم إلى الدورق؟



25 cm (ب)

50 cm (أ)

15 cm (د)

30 cm (ج)

## الإجابة

$$P_{He} = 700 \text{ mmHg} - 200 = 500 \text{ mmHg}$$

عند إضافة 2g من He إلى الأنبوب .

$$P_{He} = 1000 \text{ mmHg}$$

أي زيادة ارتفاع Hg :

$$P_{He} = P_{atm} + h$$

$$1000 = 700 + h \Rightarrow h = 300 \text{ mm} = 30 \text{ cm}$$

∴ يصبح ارتفاع الزئبق في الطرف الأيمن أعلى منه في الطرف الأيسر

بمسافة (30 cm)

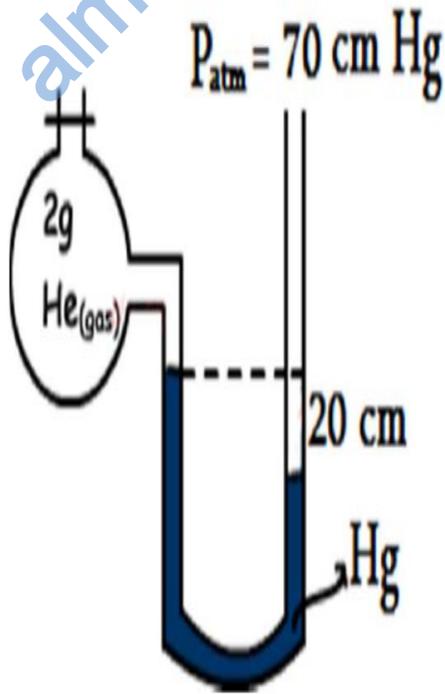
$$30 + 20 = 50 \text{ cm}$$

50 cm مسافة عن الطرف الأيسر على 25 cm

## تمرين محلول لمهارات التفكير العليا:-

في الشكل المقابل، ما مقدار ضغط غاز الهيليوم بعد إضافة

(2g) أخرى من الهيليوم إلى الدورق؟



70 cm Hg

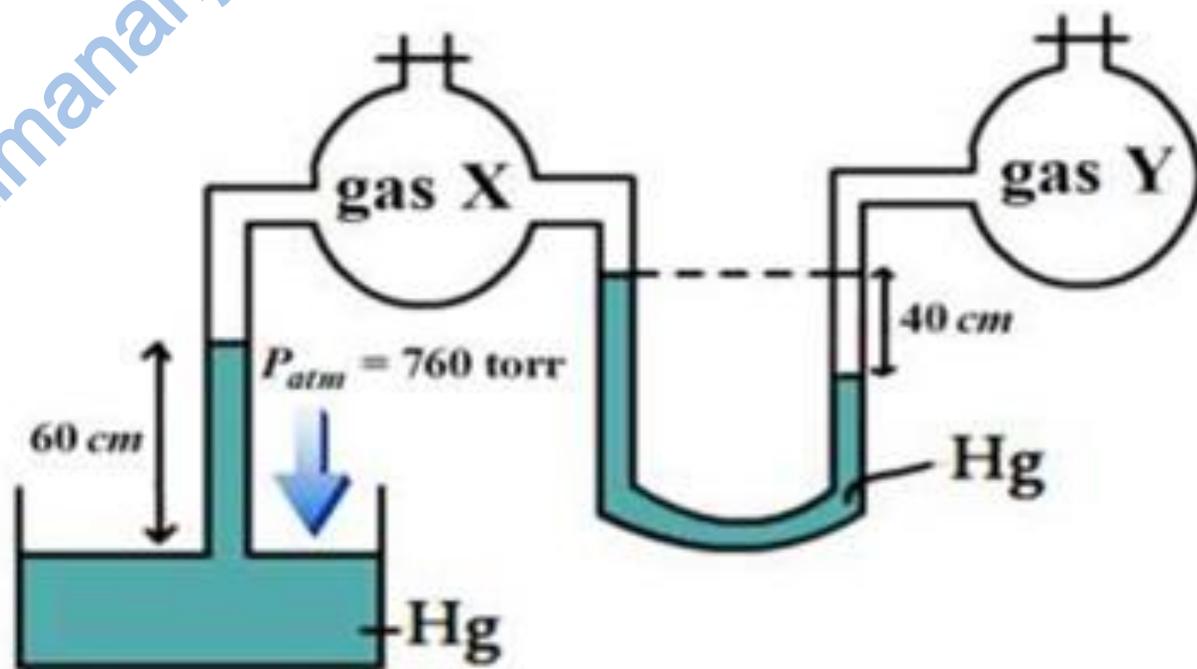
50 cm Hg

150 cm Hg

100 cm Hg



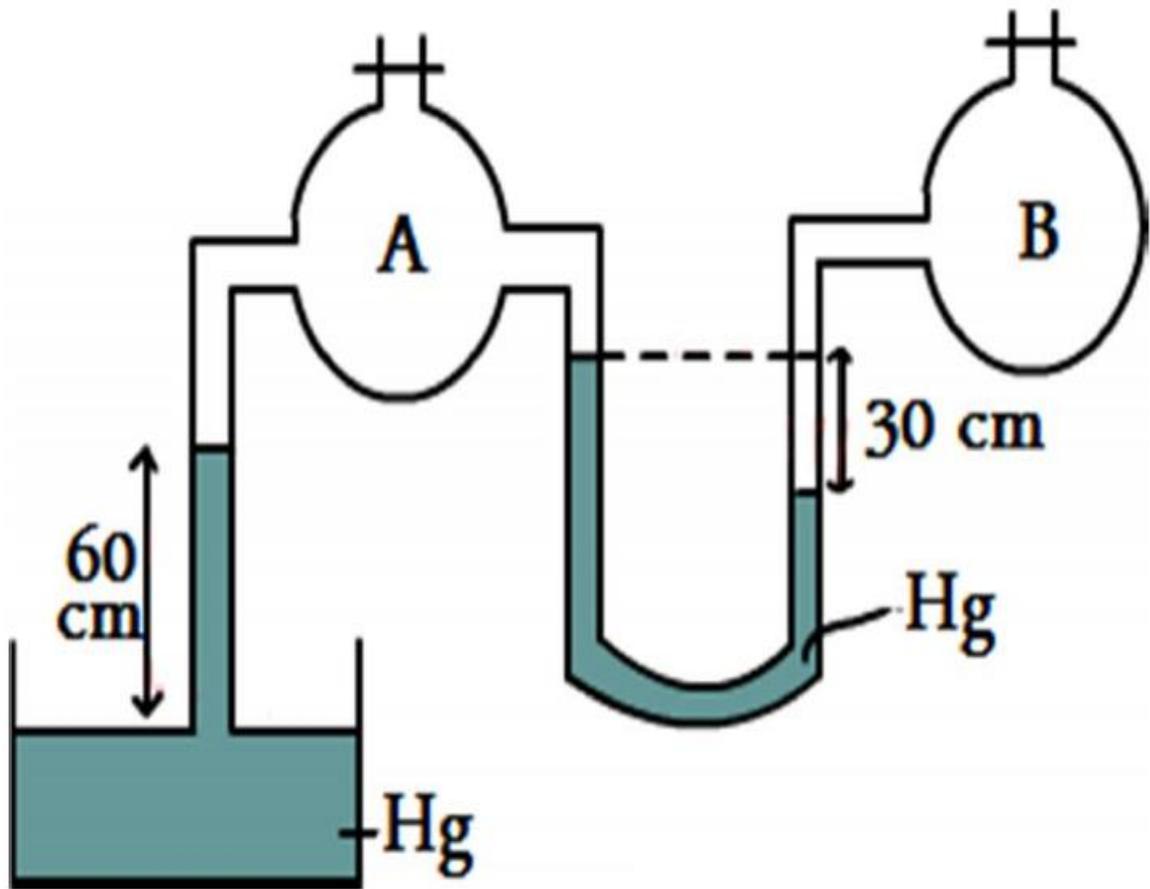
احسب ضغط الغاز بوحدة (atm) في كل من الأشكال التالية :



$$P_{(X)} = 0.21 \text{ atm} , P_{(Y)} = 0.736 \text{ atm} \quad \text{جـ ١}$$

## تمرين محلول لمهارات التفكير العليا:-

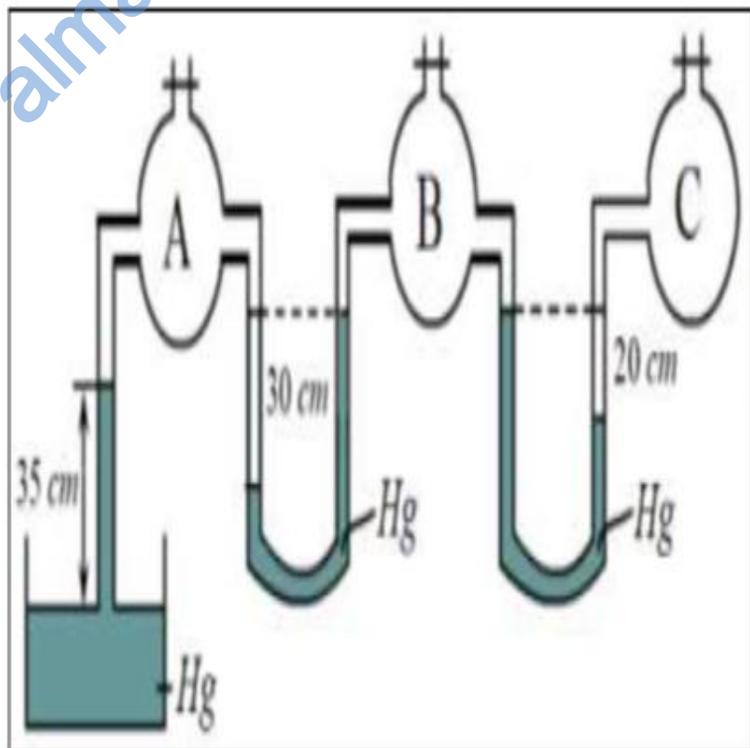
في الشكل التالي : إذا كان الضغط الجوي  $750 \text{ mmHg}$  ،  
احسب ضغط كل من الغازين A و B . بوحدة ( atm )



$$P_A = 0.197 \text{ atm}$$

$$P_B = 0.592 \text{ atm}$$

## تمرين محلول لمهارات التفكير العليا:-



احسب ضغوط الغازات (A) و (B) و (C) بوحدة (atm) في الشكل التالي إذا علمت أن الضغط الجوي يساوي (760 mm Hg) ؟

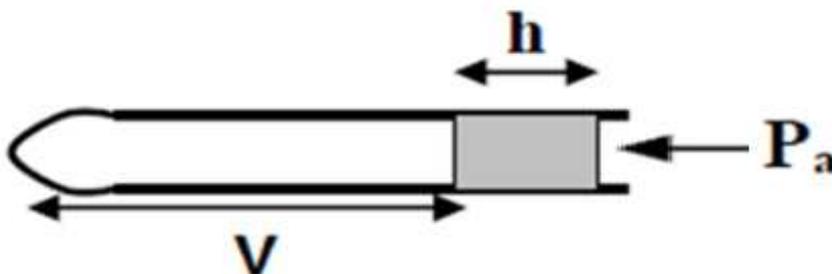
# الأنابيب الشعرية

أنابيب ذات مساحة مقطع ضيقة جدا



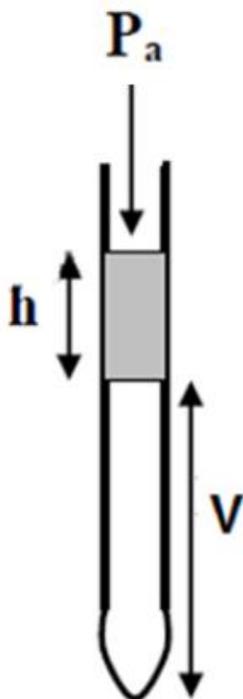
## قياس ضغط غاز محصور داخل ( الأنابيب الشعيرية )

- ضغط غاز محصور داخل أنبوبة شعيرية أفقية



$$P_{\text{gas}} = P_a$$

- ضغط غاز محصور داخل أنبوبة شعيرية رأسية



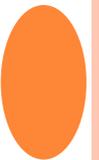
$$P_{\text{gas}} = P_a + h$$

## قياس ضغط غاز محصور داخل ( الأنابيب الشعرية )

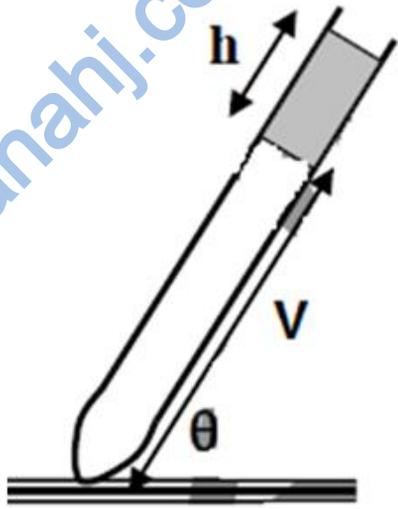
○ ضغط غاز محصور داخل أنبوبة شعيرية رأسية مقلوبة:-



$$P_{\text{gas}} = P_a - h$$

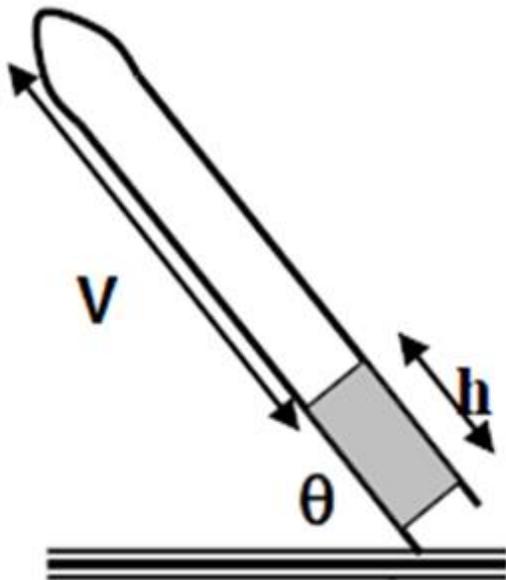


## قياس ضغط غاز محصور داخل ( الأنابيب الشعرية )



- ضغط غاز محصور داخل أنبوبة شعرية رأسية مائلة :-

$$P_{\text{gas}} = P_a + h \sin\theta$$



- ضغط غاز محصور داخل أنبوبة شعرية رأسية مقلوبة مائلة :-

$$P_{\text{gas}} = P_a - h \sin\theta$$



## قياس ضغط غاز محصور داخل مكبس

○ إذا كان المكبس فوقه كتلة



$$P_{\text{gas}} = P_a + M$$

$$P_{\text{gas}} = P_a + (m g \div A)$$

○ إذا كان المكبس معلق به كتلة



$$P_{\text{gas}} = P_a - M$$

$$P_{\text{gas}} = P_a - (m g \div A)$$

## المصادر:-

- الكتاب المدرسى ودليل المعلم للصف الثانى عشر (المنهج العمانى).
- محاضرات الاستاذ :- بدر الفليتى ( المنهج الأردنى).
- محاضرات الاستاذ :- ايوب العويسى ( المنهج العمانى).
- محاضرات الاستاذ :- أحمد الصباغ ( المنهج المصرى).
- محاضرات د. عمر عبد الله الهزازى.



# تمنياتي بالتوفيق والتفوق

رضاً حبيباً

