

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف قوانين الكيمياء والتحويلات الهامة في خواص وسلوك الغازات

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

مذكرة مسائل و أنشطة مبادرة الواقع المعزز	1
مقترح الخطة الفصلية	2
ملخص التعاريف شامل للمنهج	3
مذكرة تمارين على حسابات الحرارة	4
مذكرة تمارين على قانون فارداي	5

قوانين مادة الكيمياء

خواص وسلوك الغازات

تحويلات مهمة

$$1 \text{ m}^2 = 10000 \text{ cm}^2 \quad [1]$$

$$\begin{array}{c} \div 1000 \\ \text{cm}^2 \longrightarrow \text{m}^2 \end{array} \quad [2]$$

$$1 \text{ kPa} = 1000 \text{ Pa} \quad [3]$$

$$1 \text{ cm} = 10 \text{ mm} \quad [4]$$

$$1 \text{ m} = 100 \text{ cm}$$

$$1 \text{ kN/m}^2 = 1000 \text{ N/m}^2 \quad [5]$$

$$1 \text{ m} = 100 \text{ cm} = 1000 \text{ mm} \quad [6]$$

$$1 \text{ L} = 1000 \text{ ml} = 1000 \text{ cm}^3 \quad [7]$$

$$1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ L} = 10^6 \text{ ml} \quad [8]$$

$$1 \text{ ml} = 1 \text{ cm}^3 \quad [9]$$

$$P = \frac{F}{A} \quad [10]$$

نيوتن n

m²

$$\text{الضغط} = \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}}$$

$$1 \text{ Pa} = 1 \text{ N/m}^2 \quad [11]$$

متر مربع / انيوتن = باسكال

[12] حساب ضغط غاز محصور في المانومتر الزئبقي

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

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

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

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

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

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

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

طريقة سهلة لحساب الغاز المحصور في المانومتر.

$$P_{\text{أكبر}} = P_{\text{أمفر}} + h$$

$$P_{\text{أمفر}} = P_{\text{أكبر}} - h$$

نهاية الأنبوب مغلقة ولا يوجد تأثير للضغط الجوي

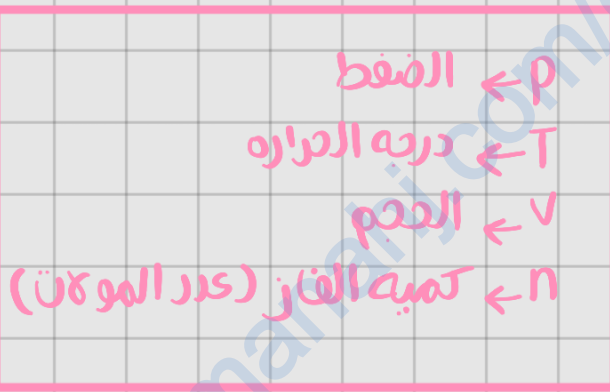
$$P_{\text{gas}} = h$$

$$1 \text{ atm} = 101325 \text{ pa} = 101.325 \text{ kpa} = 101.325 \text{ KN/m}^2 = 101325 \text{ N/m}^2 = 0.76 \text{ mHg} \quad [4]$$

$$= 76 \text{ cmHg} = 760 \text{ mmHg} = 760 \text{ torr}$$

$$KE = \frac{1}{2} m v^2 \quad [5]$$

الطاقة الحركية للجسم المتحرك = $\frac{1}{2} \times$ كتلة جزيء الغاز \times سرعة جزيء الغاز



قانون بويل [6]

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2 \quad \leftarrow$$

قانون شارل [7]

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

قانون جاي لوساك [8]

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \quad \leftarrow$$

قانون الغازات الموحدة [9]

$$\frac{P_1 \cdot V_1}{T_1} = \frac{P_2 \cdot V_2}{T_2} \quad \leftarrow$$

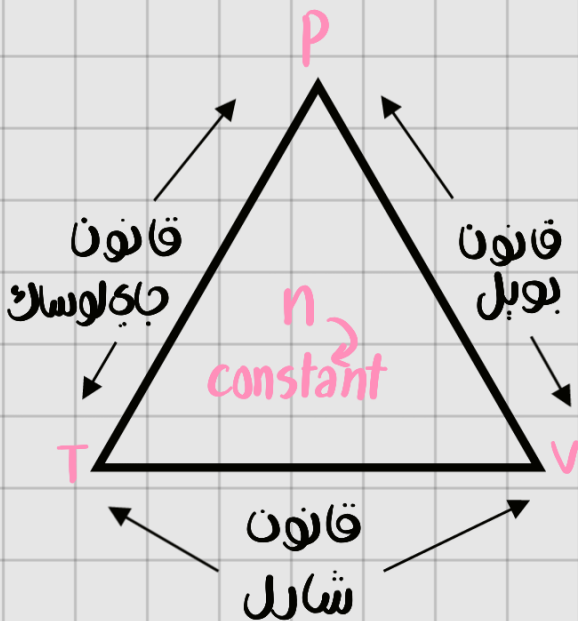
$$T_{(K)} = t(^{\circ}C) + 273 \quad [10]$$

$$d = \frac{m}{V} \quad [11]$$

كثافة

$$p = d \cdot L \cdot g \quad [12]$$

الضغط = الكثافة \times الارتفاع \times الجاذبية



اعداد الطلبة / الفروع الحارثية.