

بسم الله الرحمن الرحيم

نوع النشاط: نشاط جماعي

الهدف من النشاط: تعريف العلاقة بين الحجم والضغط ودرجة الحرارة.

الاسم:

بالتعاون مع أعضاء المجموعة وارجوع للكتاب حددي التالي:

الكمية	الضغط	درجة الحرارة	الحجم	كمية المادة	ثابت الغازات
الرمز					
الوحدة					

عند ثبوت الضغط فإن حجم عينة من الغاز تتناسب تناسباً طردياً مع درجة الحرارة المطلقة

حجم عينة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط المؤثر عليه عند ثبوت درجة الحرارة

يكون حاصل ضرب ضغط الغاز في حجمه يساوي عدد المولات مضروباً في ثابت الغازات ودرجة الحرارة

يكون حاصل ضرب ضغط الغاز في حجمه مقسوماً على درجة حرارته بالكلفن يساوي قيمته ثابتة

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

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} = \text{ثابت}$$

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$PV = nRT$$

الصيغة الرياضية	نص القانون	
نوع العلاقة:		قانون بويل
نوع العلاقة:		قانون شارلز
		القانون العام للغازات
		قانون الغاز المثالي