بسم الله الرحمن الرحيم

نوع النشاط: نشاط جماعي　　الهدف من النشاط: تعرفيه العلاقة بين الحجم والضغط ودرجة الحرارة.

الاسم:

بالتعاون مع أعضاء المجموعة وبرجوع للكتاب حددي التالي:

الكمية	الضغط	درجة الحرارة	الحجم	كمية المادة	ثابت الغازات
الرمز					
الوحدة					

يكون حاصل ضرب ضغط الغاز في حجمه مقسوماً على درجة حرارته بالكلفن يساوي قيمه ثابته

$$PV = nRT$$

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

$$P_1V_1 = P_2V_2$$

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

$$\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2} = \text{ثابت}$$

عند ثبوت الضغط فإن حجم عينة من الغاز تتناسب تناسبًا طرديًا مع درجة الحرارة المطلقة

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

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

LIVEWORKSHEETS