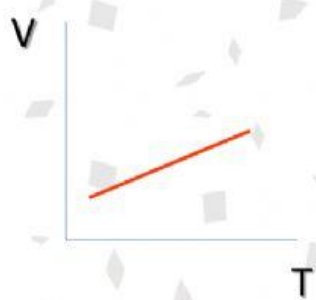




يمثل قانون



يمثل قانون

س1 : ضع علامة صح ام خطأ أمام العبارات التالية :

1- قانون تشارلز يوضح العلاقة بين درجة حرارة كمية معينة من الغاز و حجمها عند ثبوت الضغط الواقع عليها . ()



س2: اكمل العبارة التالية بما يناسبها علميا :

1- عينه من غاز الهيليوم موضوعه في اناء درجة حرارته (193k)
فتكون درجة حرارتها $^{\circ}\text{C}$



س3 : اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة التالية :

1- درجة الحرارة التي تساوي عندها متوسط الطاقة الحركية
لجسيمات الغاز صفرا نظريا ()



س4: حل المسألة التالية :

1- عينة من غاز ثاني أكسيد الكربون تشغل حجما قدره (20L) عندما كانت درجة حرارتها (37°C) احسبي حجم هذه العينة من الغاز عندما تصبح حرارتها (57°C) عند ثبات الضغط .

تطبيقات:

4- درجة الحرارة التي تكون عندها متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز تساوي صفر عند ثبوت الضغط هي :

0 K ()

273 °C ()

100 K ()

-273 K ()



تطبيقات:

5- عند رفع درجة الحرارة المطلقة لغاز مثالي إلى الضعف وعند ثبوت الضغط ، فإن حجمه :

() يقل للنصف

() لا يتغير

() يزيد إلى المثلين

() يقل للربع



***من خلال عمل جدول ..
لخصي أهم المعلومات التي تم استنتاجها من
قانون بويل و تشارلز؟؟**

