

اختبار علي الفصل الأول – كيمياء ٤

١- شغل غاز عند درجة حرارة 80°C حجم مقداره 0.52 L عند أي درجة حرارة سيزيد الحجم ليصل إلى 1.12 L ؟

٢- إذا كان ضغط إطار سيارة 2.77 atm عند درجة حرارة 30°C ، فكم يكون الضغط إذا ارتفعت درجة الحرارة إلى 39°C ؟

٣- أكتب المصطلح العلمي لكلا مما يأتي :-

- الحجم الذي يشغله 1 mol من الغاز عند درجة حرارة 0.0 C وضغط جوي 1 atm .
- قانون يصف السلوك الطبيعي للغاز اعتمادا على الضغط و الحجم و درجة الحرارة و المولات .
- حجم الغاز يتناسب عكسيا مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة .

٤- علل لما يأتي :

١- في الحقيقة ليس هناك غاز مثالي

.....
.....

٢- لا تسلك الغازات القطبية سلوك الغاز المثالي .

.....
.....

٥- ما درجة حرارة 2.49 mol من الغاز الموجود في إناء سعته 2 L . وتحت ضغط مقداره 143 KPa علماً بأن $R = 0.0821 \text{ L.atm / mol.K}$

٦- كم لتر من غاز البروبان C_3H_8 يلزم لكي تحترق حرقاً كاملاً مع 34 L من غاز الأوكسجين

٧- أكمل كلا مما يأتي بما تراه مناسباً :

١- ينص قانون علي أن حجم الغاز يتناسب طردياً مع درجة الحرارة عند ثبوت الضغط .

٢- القانون العام للغازات

٣- بين أفوجادرو أن 1 mol من أي غاز يشغل حجم مقداره

* مع أطيب التهنيتات بالنجاح و التوفيق *

الإيهاب زايد