

قوانين الغازات

اختاري الإجابة الصحيحة :-

١- من العوامل المؤثرة في الغازات : (الإجابة متكونة من عدة خيارات)

أ/ الضغط

ب/ الحجم

ج/ درجة الحرارة

د/ عدد الجسيمات

٢- إذا تمت مضاعفة درجة حرارة غاز حجمه 25ml فإن حجمه الجديد يساوي:

أ/ 12.5ml

ب/ 50ml

ج/ 45ml

د/ حجم الغاز لا يتأثر بدرجة الحرارة

٣- إذا تم تقليل ضغط غاز حجمه 30L إلى النصف فإن حجم الغاز:

أ/ يزداد وحجمه 50L

ب/ يقل وحجمه 15L

ج/ يزداد وحجمه 60L

د/ لا شيء مما سبق

٤- يربط قانون جاي لوساك بين المتغيرات التالية:

أ/الضغط ودرجة الحرارة والعلاقة طردية عند ثبوت الحجم

ب/الضغط ودرجة الحرارة والعلاقة عكسية عند ثبوت الحجم

ج/ الضغط والحجم والعلاقة عكسية عند ثبوت درجة الحرارة

د/ الضغط والحجم ودرجة الحرارة عند ثبوت كمية الغاز

٥- من الأمثلة على قانون بويل:

أ/ ارتفاع المنطاد إلى أعلى وهبوطه

ب/ عملية التنفس

ج/ قدر الضغط

د/ جميع ما سبق

أي العبارة صحيحة وأيها خاطئة :-

١- عند رفع درجة حرارة المنطاد تزداد التصادمات بين جسيمات الغاز فيقل الحجم ويبدأ المنطاد بالارتفاع

صحيحة

خاطئة

٢- العلاقة الرياضية لقانون بويل $P_1V_1=P_2V_2$

صحيحة

خاطئة

