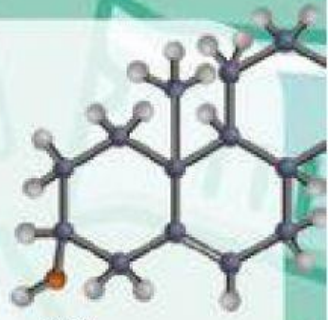


ورقة عمل تفاعلية لدرس قوانين الغاز كيمياء ٤



اختاري الإجابة الصحيحة للأسئلة التالية:

- ١- قانون ينص على أن حجم كمية محددة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه:
(بويل - شارل - جاي لوساك - القانون العام للغازات)
- ٢- العوامل الثابتة في قانون شارل هي:
(كمية الغاز - الضغط و الحجم - درجة الحرارة والضغط - كمية الغاز والضغط)
- ٣- من التطبيقات على قانون جاي لوساك :
(التنفس في الرئتين - البالون و الجو - أواني الضغط - منطاد الهواء الساخن)
- ٤- العلاقة بين درجة الحرارة والحجم في قانون شارل:
(طردية - عكسية - ثابتة - متغيرة)
- ٥- التنفس في الرئتين تطبيق على قانون :
(شارل - بويل - جاي لوساك - القانون العام للغازات)

اجيبي بصواب أو خطأ للأسئلة التالية:

- ١- التمثيل البياني للعلاقة بين الحرارة والحجم بالتدرج السيليزي أكثر كفاءة (صواب - خطأ)
- ٢- العوامل الثابتة في القانون العام للغازات هي : كمية الغاز فقط (صواب - خطأ)
- ٣- العلاقة بين المتغيرات في القانون العام للغازات علاقة عكسية (صواب - خطأ)
- ٤- العلاقة بين الضغط ودرجة الحرارة في قانون جاي لوساك علاقة طردية (صواب - خطأ)
- ٥- وفق قانون شارل عند رفع درجة حرارة الغاز يزداد حجمه (صواب - خطأ)

٣١٣ عمل الطالبة: رزان بلال العدلوني

معلمة المادة : أماني القثامي

