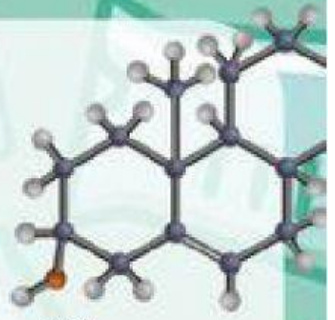


## ورقة عمل تفاعلية لدرس قوانين الغاز كيمياء ٤



### 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

