

كتب رقم المصطلح المناسب للتعريف المعطى لك

| كيمياء ٣-٢ الفصل الرابع (الغازات) الدرس الأول (قوانين الغازات) |                       |    |                                                                                 |
|----------------------------------------------------------------|-----------------------|----|---------------------------------------------------------------------------------|
| ٦٨.                                                            | قانون بويل            | ٧١ | اقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التي تكون عندها طاقة الذرات اقل ما يمكن            |
| ٦٩.                                                            | القانون العام للغازات | ٦٨ | حجم كمية محددة من الغاز تتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة |
| ٧٠.                                                            | قانون جاي - لوساك     | ٧٢ | حجم كمية محددة من الغاز تتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند ثبوت الضغط      |
| ٧١.                                                            | الصفر المطلق          | ٧٠ | ضبط مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له عند ثبوت الحجم  |
| ٧٢.                                                            | قانون شارل            | ٦٩ | $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$                                     |

| كيمياء ٣-٢ الفصل الرابع (الغازات) الدرس الثاني (قانون الغاز المثالي) |                        |    |                                                                                                          |
|----------------------------------------------------------------------|------------------------|----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| ٧٣.                                                                  | قانون الغاز المثالي    | ٧٥ | الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة عند نفس درجة الحرارة والضغط تحتوي العدد نفسه من الجسيمات            |
| ٧٤.                                                                  | ثابت الغاز المثالي (R) | ٧٦ | الحجم الذي يشغله 1 mol من المادة عند درجة حرارة 0.0°C وضغط جوي 1 atm                                     |
| ٧٥.                                                                  | مبدأ أفوجادرو          | ٧٤ | ثابت يحدد تجريبيا وتعتمد قيمته على وحدات ضغط الغاز                                                       |
| ٧٦.                                                                  | الحجم المولاري         | ٧٣ | قانون يصف السلوك الطبيعي للغاز المثالي اعتمادا على ضغط الغاز وحجمه ودرجة حرارته وعدد مولاته $(PV = nRT)$ |

| اكتب حرف ( ص ) اذا كانت العبارة صحيحة وحرف ( خ ) اذا كانت العبارة خطأ |                                                                                                                                                   |       |
|-----------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------|
| م                                                                     | الفكرة الرئيسية                                                                                                                                   | الحرف |
| ١                                                                     | اذا تغير ضغط أي كمية ثابتة من غاز او درجة حرارتها او حجمها فسيتأثر المتغيران الاخران                                                              | ص     |
| ٢                                                                     | اذا تغير ضغط أي كمية ثابتة من غاز او درجة حرارتها او حجمها فلن يتأثر المتغيران الاخران                                                            | خ     |
| ٣                                                                     | يربط قانون الغاز المثالي بين عدد الجسيمات وكل من الضغط ودرجة الحرارة والحجم                                                                       | ص     |
| ٤                                                                     | لا يربط قانون الغاز المثالي بين عدد الجسيمات وكل من الضغط ودرجة الحرارة والحجم                                                                    | خ     |
| ٥                                                                     | عندما تتفاعل الغازات فان المعاملات في المعادلات الكيميائية الموزونة التي تمثل هذه التفاعلات تشير الى عدد المولات والحجوم النسبية للغازات          | ص     |
| ٦                                                                     | عندما تتفاعل الغازات فان المعاملات في المعادلات الكيميائية الموزونة التي تمثل هذه التفاعلات تشير الى عدد المولات فقط                              | خ     |
| ٧                                                                     | عندما تتفاعل السوائل فان المعاملات في المعادلات الكيميائية الموزونة التي تمثل هذه التفاعلات تشير الى عدد المولات والحجوم النسبية للغازات          | خ     |
| ٨                                                                     | عندما تتفاعل المحاليل المائية فان المعاملات في المعادلات الكيميائية الموزونة التي تمثل هذه التفاعلات تشير الى عدد المولات والحجوم النسبية للغازات | خ     |