اكتب رقم المصطلح المناسب للتعريف المعطى لك

| كيمياء ٢-٣ الفصل الرابع (الغازات) الدرس الأول ( قوانين الغازات ) | | | |
|---|---|---|---|
| .٦٨ | قانون بويل | ٧١ | اقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التى 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<br>P1V1 = P2V2 P الضغط V الحجم |
| .٧٠ | قانون جاي – لوساك | ٧٢ | حجم كمية محددة من الغاز تتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند ثبوت الضغط<br>$\frac{V1}{T1} = \frac{V2}{T2}$ Tدرجة الحرارة V الحجم |
| .٧١ | الصفر المطلق | ٧٠ | ضغط مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له عند ثبوت الحجم<br>$\frac{p1}{T1} = \frac{p2}{T2}$ Tدرجة الحرارة P الضغط |
| .٧٢ | قانون شارل | ٦٩ | $\frac{P2\times V2}{T2} = \frac{P1\times V1}{T1}$ Tدرجة الحرارة P الضغط V الحجم |

| كيمياء ٢-٣ 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 0.0oc وضغط جوي 1 atm |
| .٧٥ | مبدأ افوجادرو | ٧٤ | ثابت يحدد تجريبيا وتعتمد قيمته على وحدات ضغط الغاز |
| .٧٦ | الحجم المولاري | ٧٣ | قانون يصف السلوك الطبيعى للغاز المثالى اعتمادا على ضغط الغاز حجمه ودرجة حرارته وعدد مولاته ( PV= n RT ) |

LIVEWORKSHEETS

| 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 |

LIVEWORKSHEETS