

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 0.0oc وضغط جوي 1 atm
٧٥.	مبدأ أفوجادرو	٧٤	ثابت يحدد تجريبيًا 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