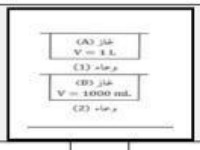
المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحه
تحصيلي كيمياء ٤ الفصل قوانين الغازات
الدرس الثاني قانون الغاز المثالي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

١	وعاءان يحويان غازين مختلفين عند نفس الضغط والحرارة فإن عدد الجزيئات ... 							
	(أ)	أكبر في الوعاء A	(ب)	أكبر في الوعاء B	(ج)	في الوعاء B ضعف الوعاء A	(د)	متساويا الوعاءين A,B
٢	ماحجم وعاء يحوي 2.5 mol من الهيدروجين في الظروف المعياريه ؟							
	(أ)	44.8 L	(ب)	56 L	(ج)	67.2 L	(د)	90 L
٣	حاصل ضرب الضغط في الحجم مقسوما على كمية معينة من الغاز عند درجة حرارة ثابته يساوي مقدار ثابت ..							
	(أ)	قانون بويل	(ب)	قانون شارل	(ج)	قانون الغاز المثالي	(د)	القانون العام للغازات
٤	العامل غير المؤثر على الضغط الجزيئي للغاز هو							
	(أ)	نوع الغاز	(ب)	درجة حرارة خليط الغاز	(ج)	عدد المولات	(د)	حجم الوعاء
٥	كيف نجعل غاز حقيقي يسلك سلوك غاز مثالي :							
	(أ)	زيادة الضغط ارتفاع درجة الحرارة	(ب)	نقصان الضغط خفض درجة الحرارة	(ج)	نقصان الضغط ارتفاع درجة الحرارة	(د)	زيادة الضغط خفض درجة الحرارة
٦	عدد مولات غاز في 11.2L في الظروف المعياريه :							
	(أ)	0.25 mol	(ب)	0.5 mol	(ج)	1 mol	(د)	2 mol
٧	الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي على نفس العدد من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط هذا نص مبدا..							
	(أ)	دالتون	(ب)	شارل	(ج)	جاي لوساك	(د)	أفوجادرو
٨	يرمز لثابت الغاز المثالي بالرمز R ويساوي							
	(أ)	0.082 L.atm/mol.k	(ب)	0.082mol.k/Latm	(ج)	0.82 L.atm /mol.k	(د)	0.0082L.atm /mol.k
٩	ماكتلة غاز ثاني أكسيد الكربون بالجرامات الموجودة في بالون حجمه 1.0 L في الظروف المعياريه ؟							
	(أ)	0.045 g	(ب)	44 g	(ج)	1.98 g	(د)	19.8 g
١٠	حجم 0.5 mol من غاز النيتروجين عند درجة حرارة , 273k ، وضغط 1 atm يساوي							
		11.2 L		22.4 L		44.8 L		67.2 L
١١	عدد مولات في عينة من غاز حجمها 3.72 L في الظروف المعيارية تساوي							
	(أ)	0.166 mol	(ب)	1.166 mol	(ج)	2.166 mol	(د)	3.166 mol
١٢	احسبي حجم غاز الاكسجين عند STP اللازم ليتفاعل مع 52 g من الحديد تماما (Fe= 55.8)							
	(أ)	0.624 L	(ب)	10.6 L	(ج)	15.6 L	(د)	20.8 L

LIVEWORKSHEETS

١٣	أي الخواص التالية لاتنطبق على الغازات المثالية							
	(أ)	الجسيمات حجمها معدوم	(ب)	الجسيمات تشغل حيزا	(ج)	الجسيمات لايوجد بينها قوى تجاذب	(د)	الطاقة الحركية للنظام لاتتغير
١٤	أي من الغازات التالية لاتسلك سلوك الغاز المثالي							
	(أ)	Ar	(ب)	H_2O	(ج)	CH_4	(د)	C_3H_6
١٥	عند إطفاء الحرائق يحل ثاني أكسيد الكربون محل الاكسجين لأن							
	(أ)	كثافة ثاني أكسيد الكربون اقل من الاكسجين	(ب)	كثافة ثاني أكسيد الكربون اكبر من الاكسجين	(ج)	كثافة ثاني أكسيد الكربون تساوي الاكسجين	(د)	ععذرات ثاني أكسيد الكربون اكبر من الاكسجين
١٦	احسبي حجم 0.323 mol من غاز ما عند درجة حرارة 256 k وضغط جوي مقداره 90 atm؟							
	(أ)	3.8 L	(ب)	4.8 L	(ج)	6.8 L	(د)	7.8 L

LIVEWORKSHEETS