

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

غاز (A2) $V = 3.5$ L وعاء (C3) غاز (B2) $V = 10000$ ml وعاء (D2)								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					
ماحجم وعاء يحوي 2.5 mol من الهيدروجين في الظروف المعيارية ؟															
(أ)	44.8 L		(ب)	56 L		(ج)	67.2 L		(د)	90 L					
حاصل ضرب الضغط في الحجم مقسوما على كمية معينة من الغاز عند درجة حرارة ثابتة يساوي مقدار ثابت ..															
(أ)	قانون بويل		(ب)	قانون شارل		(ج)	قانون الغاز المثالي		(د)	القانون العام للغازات					
العامل غير المؤثر على الضغط الجزيئي للغاز هو															
(أ)	نوع الغاز		(ب)	درجة حرارة خليط الغاز		(ج)	عدد المولات		(د)	حجم الوعاء					
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					
عدد مولات غاز في 11.2L في الظروف المعيارية :															
(أ)	0.25 mol		(ب)	0.5 mol		(ج)	1 mol		(د)	2 mol					
الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي على نفس العدد من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط هذا نص مبدأ..															
(أ)	دالتون		(ب)	شارل		(ج)	جاي لوساك		(د)	أفوجادرو					
يرمز لثابت الغاز المثالي بالرمز R ويساوي															
(أ)	0.082 L.atm/mol.k		(ب)	0.082 mol.k/Latm		(ج)	0.82 L.atm/mol.k		(د)	0.0082L.atm/mol.k					
ماكتلة غاز ثاني أكسيد الكربون بالجرامات الموجودة في بالون حجمه 1.0 L في الظروف المعيارية ؟															
(أ)	0.045 g		(ب)	44 g		(ج)	1.98 g		(د)	19.8 g					
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					
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					
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					

١٣	أي الخواص التالية لا تنطبق على الغازات المثالية					
	(أ) الجسيمات حجمها معدوم	(ب) الجسيمات تشغل حيزاً	(ج) الجسيمات لا يوجد بينها قوى تجاذب	(د) الطاقة الحركية للنظام لا تتغير		
١٤	أي من الغازات التالية لا تسلك سلوك الغاز المثالي					
	(أ) Ar	(ب) H ₂ O	(ج) CH ₄	(د) C ₃ H ₆		
١٥	عند إطفاء الحرائق يحل ثاني أكسيد الكربون محل الأكسجين لأن					
	(أ) كثافة ثاني أكسيد الكربون أقل من الأكسجين	(ب) كثافة ثاني أكسيد الكربون أكبر من الأكسجين	(ج) كثافة ثاني أكسيد الكربون تساوي الأكسجين	(د) عذرات ثاني أكسيد الكربون أكبر من الأكسجين		
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		