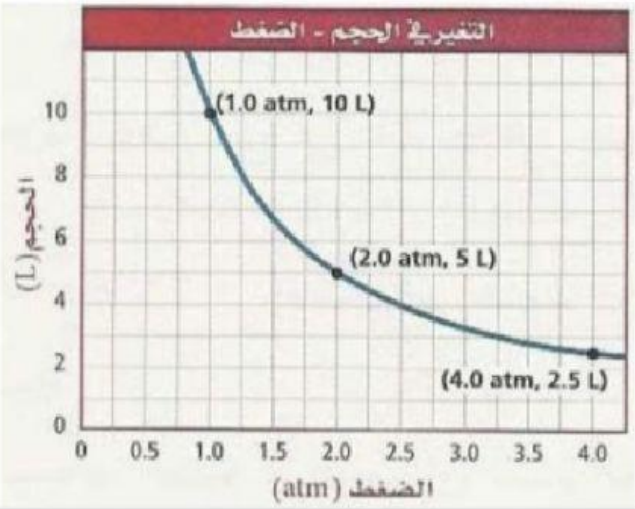
أخي الطالب : استعن بالله ثم أجب عن الأسئلة التالية :

العدد	السؤال الأول : " الاختيار من متعدد "	
1	◂ أي القوانين التالية تمثل قانون شارل الرياضي ؟	
	أ) $P_1 V_1 = P_2 V_2$	ب) $V_1 / P_1 = V_2 / P_2$
	ج) $V_1 / T_1 = V_2 / T_2$	د) $P_1 / T_1 = P_2 / T_2$
2	◂ يتناسب حجم كتلة من الغاز المحصور عند درجة حرارة تناسباً عكسياً مع الضغط .	
	أ) قانون شارل	ب) قانون بويل
	ج) قانون الغاز المثالي	د) قانون جاي لوساك
3	◂ يحدد العلاقة بين الضغط ودرجة الحرارة والحجم لكمية محددة من الغاز .	
	أ) القانون العام للغازات	ب) قانون الغاز المثالي
	ج) قانون شارل	د) قانون بويل
4	◂ وحدات قياس ضغط الغازات هي :	
	أ) L و ml	ب) C^0 أو K^0
	ج) atm أو Pa	د) Kg أو mg
5		
	◂ الرسم البياني السابق يمثل :	
	أ) القانون العام للغازات	ب) قانون جاي – لوساك
	ج) قانون شارل	د) قانون بويل
6	◂ ما الثابت في القانون : $P_1 V_1 = P_2 V_2$ ؟	
	أ) مقدار الغاز ودرجة الحرارة	ب) مقدار الغاز والضغط
	ج) مقدار الغاز والحجم	د) مقدار الغاز

LIVEWORKSHEETS

العدد	السؤال الأول : " الاختيار من متعدد "	
7	• لا يتبع الغاز الحقيقي قانون الغاز المثالي عند قيم :	
	أ) درجات الحرارة المرتفعة والضغط المنخفض	ب) درجات الحرارة المرتفعة والضغط المرتفع
	ج) الضغط العالي و درجات الحرارة المنخفضة	د) الضغط العالي ودرجات الحرارة المرتفعة
8	• قانون الغاز المثالي هو :	
	أ) $P_1 V_1 = P_2 V_2$	ب) $PV = n R T$
	ج) $PT = n R V$	د) $P_1 / T_1 = P_2 / T_2$
9	• بالون حجمه 4 L عند درجة حرارة 350^0 K ، ما الحجم الذي يشغله الغاز في البالون عند درجة 250^0 K ؟	
	أ) 2.857 L	ب) 3.1 L
	ج) 2.5 L	د) 2.857 ml
10	• ما حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.5 mol من غاز النيتروجين N_2 في الظروف المعيارية STP ؟	
	أ) 11.3 atm	ب) 22.4 L
	ج) 11.2 L	د) 11.2 ml

العدد	السؤال الثاني : " المزاوجة "			
	العمود أ	الإجابة		العمود ب
1	• تحتوي الحجوم المتساوية من أي غاز مثالي العدد نفسه من الجسيمات عند ثبوت الضغط و درجة الحرارة		أ	0.082
2	• حجم 1 mol من أي غاز في الظروف القياسية		ب	44.8 L
3	• ثابت الغاز المثالي (K)		ج	22.4 L
4	• حجم (2 mol) من أي غاز في الظروف STP .		د	مبدأ أفوجادرو
5	• أقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التي تكون عندها طاقة الذرات أقل ما يمكن		هـ	الحجم المولاري
			و	الصفر المطلق
			ز	قانون الغاز المثالي

LIVEWORKSHEETS