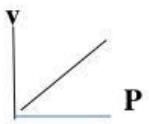
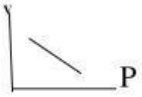
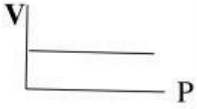
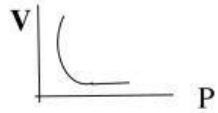
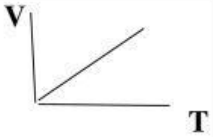
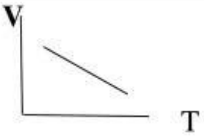
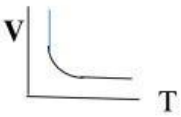
المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحه

تحصيلي كيمياء ٤ الفصل الأول قوانين الغازات

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

١	أي التالي يمثل العلاقة البيانية بين حجم الغاز وضغطه عند ثبوت درجة الحرارة							
	(أ)		(ب)		(ج)		(د)	
٢	غاز حجمه $70cm^3$ عند ضغط 100pa، ماحجمه عند ضغط 200pa بنفس الوحده مع ثبات درجة حرارته ؟							
	(أ)	15	(ب)	140	(ج)	35	(د)	210
٣	حجم غاز عند ضغط 150 kpa يساوي 300 ml واصبح الضغط 180 kpa، مالحجم الجديد للغاز ؟							
	(أ)	0.25 L	(ب)	0.3L	(ج)	0.5 L	(د)	1.5 L
٤	درجة الحرارة على مقياس كالفن التي تقابل $30\ C^0$							
	(أ)	373 K	(ب)	323 K	(ج)	313 K	(د)	303 K
٥	درجة الحرارة 100 K تعادل في تدرج سليزيوس ؟							
	(أ)	$373\ C^o$	(ب)	$173\ C^0$	(ج)	$-173\ C^O$	(د)	$-373\ C^O$
٦	درجة غليان الماء في مقياس كلفن							
	(أ)	0 K	(ب)	100 K	(ج)	273 K	(د)	373 K
٧	أي السوائل يستخدم في مقاييس درجات الحرارة ؟							
	(أ)	البروم	(ب)	اليود	(ج)	الكحول	(د)	الكروم
٨	عند ثبوت الضغط يتناسب حجم الغاز طرديا مع درجة الحرارة) هذا النص يعبر عن قانون							
	(أ)	بويل	(ب)	جاي لوساك	(ج)	دالتون للضغوط الجزيئية	(د)	شارل
٩	عند ثبوت الضغط فإن حجم الغاز يزيد طرديا في حالة							
	(أ)	نفص حجم الوعاء	(ب)	نقص درجة الحرارة	(ج)	زيادة حجم الوعاء	(د)	زيادة درجة الحرارة
١٠	أي التالي يمثل العلاقة البيانية بين حجم غاز ودرجة حرارته عند ثبوت الضغط ؟							
	(أ)		(ب)		(ج)		(د)	

LIVEWORKSHEETS

١١	إطار سيارة ضغطه 5 atm عند 200k ، فإذا زادت الحرارة وأصبحت 300k ، فإن الضغط يصبح داخل الإطار							
	(أ)	0.3 atm	(ب)	3.33 atm	(ج)	1.5 atm	(د)	7.5 atm
١٢	إذا كان ضغط اطار سيارة 1.5 atm عند 300 k فكم يصبح ضغطها بوحدة atm عند 400k؟							
	(أ)	1.5	(ب)	2	(ج)	2.5	(د)	3
١٣	استخدام اواني الضغط لطهي الطعام يعد تطبيق عملي على قانون							
	(أ)	شارل	(ب)	جاي لوساك	(ج)	بويل	(د)	دالتون
١٤	حاصل ضرب ضغط غاز في حجمه مقسوما على درجة حراراته بالكالفن يساوي مقدار ثابت							
	(أ)	القانون العام للغازات	(ب)	قانون بويل	(ج)	قانون شارل	(د)	قانون الغاز المثالي
١٥	كم يصبح حجم عينة غاز إذا ضوعف ضغطها وخفضت درجة حراراتها المطلقة الى النصف ؟							
	(أ)	لايتغير	(ب)	ربع الحجم الأصلي	(ج)	نصف الحجم الأصلي	(د)	ضعف الحجم الأصلي
١٦	عينة من غاز الاكسجين حجمها 5L وضغطها 1atm ودرجة حرارتها 500k ، فإذا زاد الضغط الى 100 atm ودرجة الحرارة 1000k ، فإن حجمها يصبح ...							
	(أ)	0.1 L	(ب)	0.01 L	(ج)	0.5 L	(د)	0.05 L
١٧	بالون مملوء بغاز حجمه 2L عند 300 k ،كم حجمه باللتر عند 150 k؟							
	(أ)	1	ب	2	ج	3	د	4
١٨	يشغل غاز حجما مقداره 1L عند درجة حرارة 100k، مادرجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم إلى 0.5 L ؟							
	(أ)	50 K	(ب)	100 K	(ج)	150 K	(د)	200 K
١٩	غاز حجمه 3L ودرجة حرارته 300 K تقلص حجمه إلى 2L ، فكم تصبح درجة حرارته ؟							
	(أ)	200 K	(ب)	300 K	(ج)	450 K	(د)	600 K
٢٠	درجة الصفر المطلق في مقياس كلفن تعادل في تدرج سليزيوس							
	(أ)	$-273\ C^0$	(ب)	$-32\ C^0$	(ج)	$212\ C^0$	(د)	$373\ C^0$
٢١	يتناسب ضغط الغاز طرديا مع درجة حرارته عند ثبوت الحجم							
	(أ)	قانون شارل	(ب)	القانون العام للغازات	(ج)	قانون بويل	(د)	قانون جاي لوساك
٢٢	عند ثبوت درجة درجة الحرارة يتناسب حجم الغاز عكسيا مع ضغطه)) يعبر هذا النص عن قانون							
	(أ)	بويل	(ب)	شارل	(ج)	كلفن	(د)	نيوتن

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS