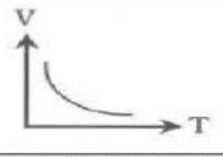
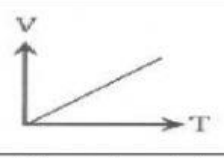
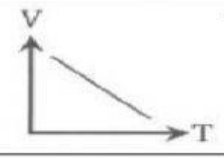
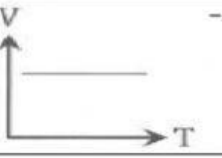
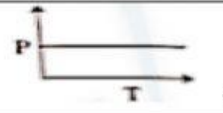
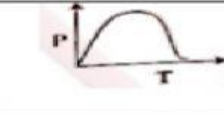


اسم الطالب :	الشعبة :	الفصل : الغازات
تجميعات التحصيلي في مادة الكيمياء ؛ للصف ثالث ثانوي		

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1	أ- 7.5 atm	ب- 1.5 atm	ج- 0.3 atm	د- 3.33 atm	أطار ضغط الهواء به 5 atm عند درجة حرارة 200 K ، فإذا أصبحت درجة الحرارة 300 K فإن ضغط الاطار يساوي :
2	أ- 300K	ب- 25 °C	ج- 400 K	د- 127 °C	عينة من غاز ضغطها 2.0 atm عند 200 K ، كم درجة الحرارة عندما يصبح الضغط 3 atm عند ثبات الحجم :
3	أ- 15	ب- 35	ج- 140	د- 210	غاز حجمه 70 Cm ³ عند ضغط 100 Pa ، ما حجمه عند ضغط 200 Pa بنفس الوحدة مع ثبات درجة الحرارة :
4	أ- 50 K	ب- 100 K	ج- 150 K	د- 200 K	يشغل غاز حجما مقداره 1 L عند 100 K ، ما درجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم الى 0.5 L علما بأن الضغط ثابت :
5	أ- قانون بويل	ب- قانون شارل	ج- قانون جاي لوساك	د- قانون افوجادرو	يتناسب حجم عينة غاز مع درجة الحرارة طرديا عند ثبات الضغط :
6	أ- 18	ب- 82	ج- 223	د- 323	إذا كانت درجة الحرارة 50°C ، فما درجة الحرارة بوحدة الكالفن (K) :
7	أ- 1L	ب- 0.5L	ج- 3L	د- 4L	إذا كان حجم غاز 2L عند درجة حرارة 300°K ، احسب حجم الغاز عند حرارة 150°K :
8	أ- شارل	ب- بويل	ج- جاي لوساك	د- افوجادرو	العلاقة بين الضغط و درجة الحرارة عند ثبات الحجم يمثل قانون :
9	أ- أكبر في الوعاء A	ب- أكبر في الوعاء B	ج- في الوعاء A ضعف B	د- متساويان في الوعاءين A و B	إذا كان الوعاءان يحتويان على غازين مختلفين عند نفس الضغط والحرارة، فإن عدد الجزيئات يكون: وعاء 1 يحتوي على (غاز A بـ 1L) وعاء 2 يحتوي على (غاز B بـ 1000mL)
10	أ- تخمول ذرات الغاز لارتفاع حرارتها	ب- زيادة تصادم ذرات البالون بجداره	ج- زيادة الضغط الخارجي على جدران البالون	د- الخاصية الكيميائية للأشعة الشمس	عندما تملأ بالونا بغاز الهيليوم ستلاحظ ان البالون يصبح أكبر قليلا إذا عرضه لأشعة الشمس بسبب :
11	أ- 373	ب- 323	ج- 313	د- 303	درجة الحرارة على مقياس كلفن التي تقابل 30°C هي :
12	أ- 373	ب- -32	ج- 212	د- -273	درجة الصفر المطلق في مقياس كالفن تعادل على مقياس سيلزيوس :
13	أ- 	ب- 	ج- 	د- 	العلاقة البيانية بين حجم الغاز ودرجة حرارته المطلقة عند ثبات الضغط هي :
14	أ- 	ب- 	ج- 	د- 	أي الرسوم البيانية التالية أدناه ، توضح العلاقة بين ضغط غاز ودرجة حرارته بالكالفن عند ثبات الحجم :
15	أ- شارل	ب- بويل	ج- جاي لوساك	د- افوجادرو	القانون الذي يصف العلاقة بين حجم الغاز وضغطه عند ثبات درجة الحرارة :
16	أ- الغاز	ب- الفلزات	ج- النواة	د- الالكترونات	الانضغاط خاصية تميز :
17	أ- زيادة الحرارة و الضغط معا	ب- زيادة قوى التجاذب	ج- تقليل قوى التجاذب	د- نقصان الحرارة و الضغط معا	كيف نجعل غاز حقيقي يسلك سلوك غاز مثالي بزيادة :
18	أ- 1	ب- 2	ج- 3	د- 4	بلون مملوء بغاز 2L عند 300K ، كم حجمه باللتر عند 150K :
19	أ- 2.7x10 ⁻²⁴	ب- 3.01x10 ⁻²³	ج- 6.02x10 ⁻²³	د- 1.2x10 ⁻²¹	إذا كان حجم غاز الهيدروجين 22.4L و ضغطه 1atm عند درجة حرارة 0.0C ، فما عدد جزيئاته : (عدد افوجادرو = 6.02x10 ²³)

٢١	بالون درجة حرارته 169- سيلزيوس وكان منكش و عند ارتفاع درجة الحرارة رجع لحالته الطبيعية ، هذا مثال على قانون :			
	أ- دالتون للضغوط الجزئية	ب- القانون العام للغازات	ج- جاي لوساك	د- مبدأ أفوجادرو
٢٢	نلاحظ عند وضع بالون مملوء بغاز الهيليوم الى اشعة الشمس ازدياد حجمه :			
	أ- بسبب زيادة تصادم ذرات الغاز بجدار البالون الداخلي	ب- بسبب زيادة تصادم ذرات الغاز بجدار البالون الخارجي	ج- زيادة الضغط الخارجي	د- بسبب تفاعله مع اشعة الشمس
٢٣	اذا كان ضغط اطار سيارة 1.5 atm عند 300K ، فكم يصبح بوحدة atm عند 400K :			
	أ- 1.5	ب- 2	ج- 3	د- 2.5
	كم يصبح حجم عينة غاز اذا ضوعف ضغطها وخفضت درجة حرارته المطلقة الى النصف :			
	أ- لا يتغير	ب- ربع الحجم الاصلي	ج- نصف الحجم الاصلي	د- ضعف الحجم الاصلي
٢٥	يتناسب الضغط طرديا مع درجة الحرارة عند ثبوت الحجم:			
	أ- بويل	ب- جاي لوساك	ج- شارل	د- هنري
٢٦	إطار ضغط الهواء به 5Pa عند درجة حرارة 200K ، فإذا أصبحت درجة الحرارة 300K ، ما قيمة ضغط الهواء الجديد؟			
	أ- 12Pa	ب- 15Pa	ج- 10Pa	د- 7.5Pa
٢٧	حجم عينة من غاز الاكسجين 5L وضغطها 1atm و درجة حرارتها 500K ، فاذا زاد الضغط الى 100atm ودرجة الحرارة 1000K ، فان حجمها يصبح :			
	أ- 0.1L	ب- 0.5L	ج- 0.01L	د- 0.05L
٢٨	قانون شارل :			
	أ- $P_1 V_1 = P_2 V_2$	ب- $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$	ج- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	د- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$
٢٩	اذا كان حجم الاكسجين 2L ، فكم حجم اول اكسيد الكربون في وجود كمية كافية من الكربون : $2C + O_2 \rightarrow 2CO$			
	أ- 2	ب- 4	ج- 6	د- 8
٣٠	يشغل غاز حجما مقداره 1L عند درجة حرارة 100K ، ما درجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم الى 0.5L :			
	أ- 50K	ب- 100K	ج- 150K	د- 200K
٣١	استخدام أوني الضغط لطهي الطعام هو تطبيق عملي لقانون :			
	أ- شارل	ب- بويل	ج- جاي لوساك	د- العام للغازات

أعداد : أ. هاشميين الهاجري