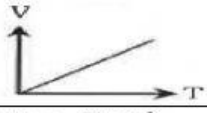
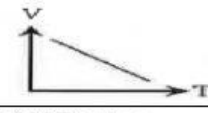
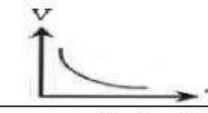
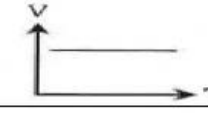


الدرجة:	اسم الطالب:	تدريب ٢٠ (الغازات)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:
س١ اختر الإجابة الصحيحة :				
١	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط عند ثبوت الحرارة.		
٢	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد نفسه من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة و الضغط :		
٣	أ- $P_1 V_1 = P_2 V_2$ ب- $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ج- $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ د- $\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$	أي من القوانين التالية تمثل قانون شارل :		
٤	أ-  ب-  ج-  د- 	العلاقة البينية بين حجم غاز و درجة حرارته المطلقة عند ثبوت الضغط :		
٥	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 حرارته :		
٦	أ- 7.5 Pa ب- 10 Pa ج- 12 Pa د- 15 Pa	اطار ضغط الهواء به 5 Pa عند درجة حرارة 200 K ، فإذا أصبحت درجة الحرارة 300 K فان ضغط الاطار يساوي :		
٧	أ- 50 K ب- 100 K ج- 150 K د- 200 K	يشغل غاز حجما مقداره 1 L عند درجة حرارة 100 K ، ما درجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم الى 0.5 L :		
٨	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	استخدام أواني الضغط لطهي الطعام هو تطبيق عملي لقانون :		
٩	أ- 6 atm ب- 0.2 atm ج- 0.5 atm د- 3 atm	ما مقدار ضغط 2 mol لعينة من غاز الهيليوم عند درجة 27.0°C وحجمها 8.2 L ؟ ($R=0.082 \text{ L.atm/mol.k}$) علما ان		
١٠	أ- 11.2 L ب- 22.4 L ج- 44.8 L د- 33.6 L	حجم 2 mol من غاز الأكسجين عند STP هو :		
١١	أ- 14 L ب- 11.2 L ج- 23 L د- 22.4 L	حجم 14 g من N_2 عند STP . علما ان الكتلة الذرية ($N=14$)		
١٢	أ- 20 L ب- 10 L ج- 30 L د- 40 L	حجم غاز الأكسجين اللازم لاحتراق 4 L من البروبان : $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$		
١٣	أ- NH_3 ب- H_2 ج- He د- O_2	أي من الغازات التالية لا يسلك تماما سلوك الغاز المثالي.		
١٤	أ- فقير نهائيت ب- سيليزيوس ج- مطلقة د- المنوبة	أقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التي يكون عندها طاقة الذرات أقل مما يمكن تساوي صفر :		
١٥	أ- 0.3 ب- 0.2 ج- 0.1 د- 0.5	الضغط الكلي لخليط من الغازات يحوي 0.2 atm CO_2 ، 0.2 atm O_2 ، 0.1 atm N_2 : (قانون دالتون)		
١٦	أ- N_2 ب- O_2 ج- CO_2 د- H_2	وفقا لقانون (جراهام) يتساوى معدل انتشار C_2H_4 مع احد الغازات التالية : ($\text{H}=1/\text{O}=16/\text{N}=14/\text{C}=12$)		
١٧	أ- عدد جزيئات الغاز ب- كثافة الغاز ج- كتلة الغاز د- مقدار ثابت	حاصل ضرب الضغط و الحجم مقسوما على درجة الحرارة المطلقة لمقدار محدد من الغاز يساوي :		
١٨	أ- الجسيمات حجمها معدوم ب- الجسيمات تشغل حيزا ج- الجسيمات لا يوجد قوى تجاذب بينها د- الطاقة الحركية للنظام لا تتغير	أي من الخواص التالية لا تنطبق على الغازات المثالية :		
١٩	أ- 1.039 g/L ب- 0.519 g/L ج- 2.08 g/L د- 0.613 g/L	كثافة غاز O_2 عند ضغط 0.8 atm ودرجة حرارة 300 K (علما ان $\text{O}=16 \text{ g/mol}$ و $R=0.082 \text{ L.atm/mol.k}$)		
٢٠	أ- (2 atm ، 300 K) ب- (0.3 atm ، 300 K) ج- (2 atm ، 246 K) د- (0.3 atm ، 30 K)	تحويل الاتي (27°C و 202.6 KPa) الى ($^\circ \text{K}$ و atm) على التوالي :		