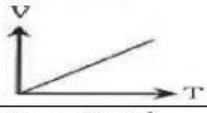
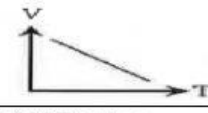
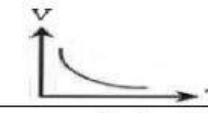
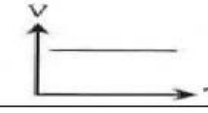


الدرجة:	اسم الطالب:	تدريب ٢٠ (الغازات)	مدرسة الرواح الثانوية	المجموعة:
س١) اختر الإجابة الصحيحة :				
١	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط عند ثبوت الحرارة.		
٢	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد 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 5Pa عند درجة حرارة 200 K ، فإذا أصبحت درجة الحرارة 300 K فان ضغط الاطار يساوي :		
٧	أ- 50K ب- 100K ج- 150K د- 200K	يشغل غاز حجما مقداره 1L عند درجة حرارة 100K ، ما درجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم الى 0.5L :		
٨	أ- بويل ب- شارل ج- جاي لوساك د- افوجادرو	استخدام أواني الضغط لطهي الطعام هو تطبيق عملي لقانون :		
٩	أ- 6atm ب- 0.2atm ج- 0.5atm د- 3atm	ما مقدار ضغط 2mol لعينة من غاز الهيليوم عند درجة 27.0°C وحجمها 8.2L ؟ علما ان (R=0.082 L.atm/mol.k)		
١٠	أ- 11.2L ب- 22.4L ج- 44.8L د- 33.6L	حجم 2 mol من غاز الاكسجين 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 الاكسجين اللازم لاحتراق 4L من البروبان : C ₃ H ₈ + 5O ₂ → 3CO ₂ + 4H ₂ 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 نهايت 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 0.2atm CO ₂ ، 0.2atm O ₂ ، 0.1atm N ₂ : (قانون دالتون)		
١٦	أ- N ₂ ب- O ₂ ج- CO ₂ د- H ₂	وفقا لقانون (جراهام) يتساوى معدل انتشار C ₂ H ₄ مع احد الغازات التالية : (H=1/O=16/N=14/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- 1.039g/L ب- 0.519g/L ج- 2.08g/L د- 0.613g/L	كثافة غاز O ₂ عند ضغط 0.8atm ودرجة حرارة 300K (علما ان O=16g/mol و R=0.082L.atm/mol.k)		
٢٠	أ- (2atm ، 300 K) ب- (0.3atm ، 300 K) ج- (2atm ، 246 K) د- (0.3atm ، 30 K)	تحويل الاتي (27°C و 202.6KPa) الى (°K و atm) على التوالي :		