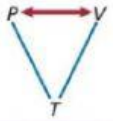
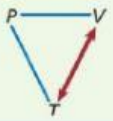
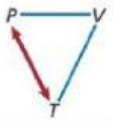
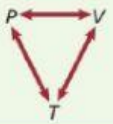
الفصل الأول: الغازات **عنوان الدرس: القانون العام للغازات** **ورقة عمل (٤)** **الاسم: .....**

أهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١-تكتب العلاقة بين الضغط والحجم ودرجة الحرارة لمقدار ثابت من الغاز. ٢- أن تطبق على القانون العام للغازات.	القانون العام للغازات	راجع درس عين

أ. اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:

١- إذا كان حجم كمية من غاز ما تحت ضغط 110 Kpa ودرجة حرارة $30^{\circ}C$ يساوي 2L وارتفعت درجة الحرارة إلى $80^{\circ}C$ وزاد الضغط وأصبح 440 Kpa فما مقدار الحجم الجديد:			
أ- 1.21L	ب- 5.01L	ج- 0.58L	د- 0.79L
٢- أسطوانة تحتوي في أعلاها مكبس تحتوي على 30ml من غاز عند 1atm و $0.00^{\circ}C$ إذا زادت درجة الحرارة في الاسطوانة لتصل إلى $30^{\circ}C$ وزاد الضغط إلى 1.2atm فهل يتحرك مكبس الاسطوانة إلى أعلى أم أسفل ؟			
أ- 0 ml	ب- 5 ml	ج- 12 ml	د- 28 ml
٣- حاصل ضرب الضغط و الحجم و مقسوما على درجة الحرارة المطلقة لمقدار محدد من الغاز يساوي :			
أ- مقدار ثابت	ب- عدد جزيئات الغاز	ج- حجم الغاز	د- كتلة الغاز
٤- أقل قيمة ممكنه لدرجة الحرارة التي يكون عندها طاقة الذرات أقل مما يمكن تساوي صفر :			
أ- كيلفن	ب- سيليزيوس	ج- فهرنهايت	د- مطلق

ت- أكمل الجدول التالي:

	قوانين الغازات			
القانون				
الصيغة	$P_1V_1 = P_2V_2$	$\frac{V_1}{T_1}=\frac{V_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1}=\frac{P_2}{T_2}$	$\frac{P_1V_1}{T_1}=\frac{P_2V_2}{T_2}$
ما الثابت؟				
رسم تنظيمي