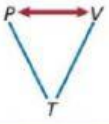
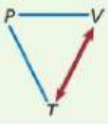
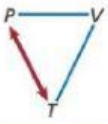
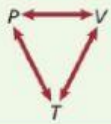
| أهداف الدرس | المفردات | ملاحظات |
|---|---|---|
| ١-تكتب العلاقة بين الضغط والحجم ودرجة الحرارة لمقدار ثابت من الغاز.<br>٢- أن تطبق على القانون العام للغازات. | القانون العام للغازات | راجع درس عين |

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 |  |  |  |  |