

GUÍA TRABAJO EN CLASE
LEY DE CHARLES

1. Cuando se aumenta la temperatura a determinado gas. ¿Qué ocurre con su volumen?

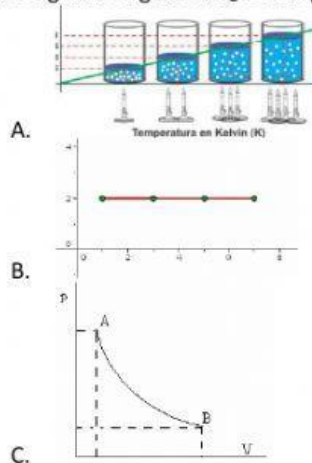
2. La ley de Charles afirma que:

- A. El volumen disminuye a razón del aumento de la temperatura.
- B. La temperatura es directamente proporcional a la presión.
- C. El volumen aumenta al aumentar la temperatura.

3. La ecuación que utilizo para determinar el volumen 1 en la ley de Charles es:

- A. $V_2 = V_1 \times t_1 / t_2$
- B. $V_1 = V_2 \times t_1 / t_2$
- C. $V_1 = V_1 \times t_1 / t_2$
- D. $V_2 = V_1 \times t_2 / t_1$

4. De las siguientes graficas. ¿Cuál representa la ley de Charles?



5. La unidad en que se debe usar la temperatura en la ley de Charles es:

6. Un globo se llena con 3.0 L de helio a 340 K y 1 atm. El globo se coloca en un horno donde alcanza una temperatura de 450 K. ¿Cuál es el nuevo volumen del globo? Considera la presión constante.

7. Una masa determinada de nitrógeno gaseoso ocupa un volumen de 4 litros a una temperatura de 313K y a una presión de una atmósfera, calcular su temperatura absoluta si el volumen que ocupa es de 1.2 litros a la misma presión. RECUERDA QUE LA FÓRMULA GENERAL ES: $V_2 \times T_1 = V_1 \times T_2$

8. Calcular la temperatura absoluta a la cual se encuentra un gas que ocupa un volumen de 0.4 litros a una presión de una atmósfera, si a una temperatura de 318K ocupa un volumen de 1.4 litros a la misma presión
