



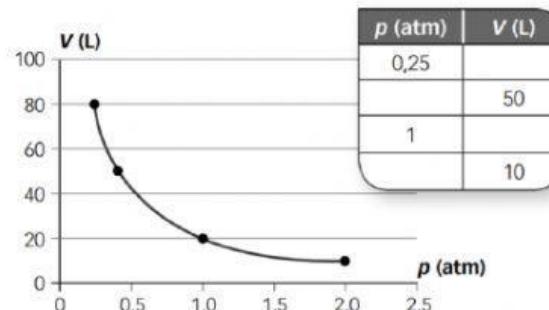
## FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

### T2-GASES Y DISOLUCIONES

#### LEYES DE LOS GASES

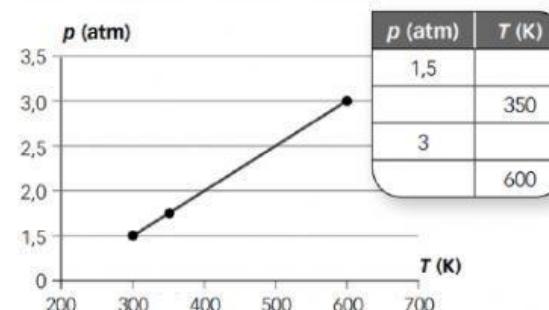
LEY de

- Permanece constante
- V y P son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: (selecciona abajo)



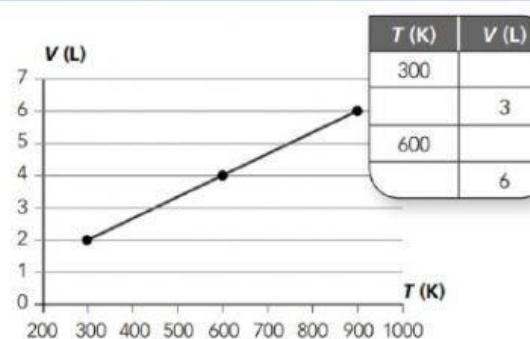
LEY de

- Permanece constante
- P y T son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: (selecciona abajo)



LEY de

- Permanece constante
- V y T son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: (selecciona abajo)



$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

**LEY de**

Un gas que se encuentra a 2 atm de presión y a 25°C de temperatura ocupa un volumen de 240 cm<sup>3</sup>. ¿Qué volumen ocupará si la presión disminuye hasta 1,5 atm sin variar la temperatura?

$$V_1 = \text{cm}^3$$

Fórmula: (selecciona abajo)

$$p_1 = \text{atm}$$

$$V_2 = \text{cm}^3 \quad \times$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \text{cm}^3$$

$$p_2 = \text{atm}$$

**LEY de**

Calcula la presión final de un gas contenido en un recipiente de 2 litros a 50°C y 700 mm de Hg si la temperatura sube hasta los 120°C.

$$p_1 = \text{mm de Hg}$$

Fórmula: (selecciona abajo)

$$p_2 = \text{mm de Hg} \quad \times$$

$$T_1 = {}^\circ\text{C} = \text{K}$$

$$p_2 = \text{mm de Hg}$$

$$p_2 = ?$$

$$T_2 = {}^\circ\text{C} = \text{K}$$

redondea el resultado a un decimal

**LEY de**

Una masa de cierto gas a 100°C de temperatura ocupa un volumen de 200 cm<sup>3</sup>. Si se enfria hasta 50°C sin variar su presión, ¿qué volumen ocupará?

$$V_1 = \text{cm}^3$$

Fórmula: (selecciona abajo)

$$V_2 = \text{cm}^3 \quad \times$$

$$T_1 = {}^\circ\text{C} = \text{K}$$

$$V_2 = \text{cm}^3$$

$$V_2 = ?$$

$$T_2 = {}^\circ\text{C} = \text{K}$$

redondea el resultado a un decimal

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$