



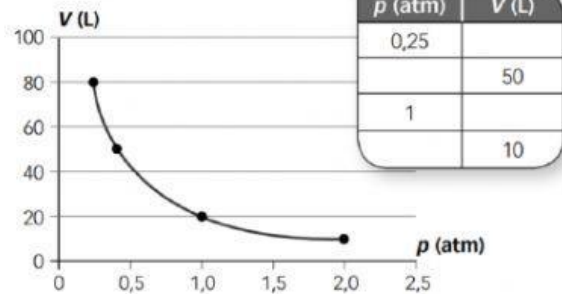
FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

T2-GASES Y DISOLUCIONES

LEYES DE LOS GASES

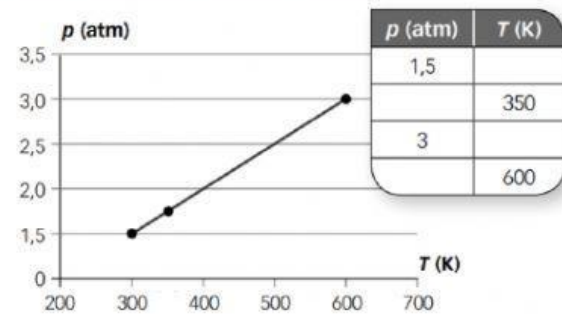
LEY de

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



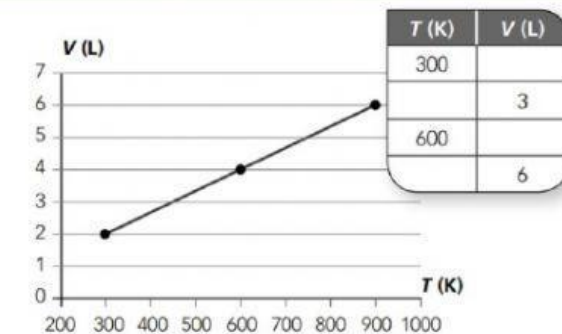
LEY de

- 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	
<p>Un gas que se encuentra a 2 atm de presión y a 25°C de temperatura ocupa un volumen de 240 cm³. ¿Qué volumen ocupará si la presión disminuye hasta 1,5 atm sin variar la temperatura?</p> <p>V₁ = cm³ Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i> p₁ = atm V₂ = ¿? p₂ = atm</p>	<p>V₂ = $\frac{\quad \times}{\quad}$</p> <p>V₂ = cm³</p>
LEY de	
<p>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> <p>p₁ = mm de Hg Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i> T₁ = °C = K p₂ = ¿? T₂ = °C = K</p>	<p>p₂ = $\frac{\quad \times}{\quad}$</p> <p>p₂ = mm de Hg <i>redondea el resultado a un decimal</i></p>
LEY de	
<p>Una masa de cierto gas a 100°C de temperatura ocupa un volumen de 200 cm³. Si se enfría hasta 50°C sin variar su presión, ¿qué volumen ocupará?</p> <p>V₁ = cm³ Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i> T₁ = °C = K V₂ = ¿? T₂ = °C = K</p>	<p>V₂ = $\frac{\quad \times}{\quad}$</p> <p>V₂ = cm³ <i>redondea el resultado a un decimal</i></p>

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

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

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