



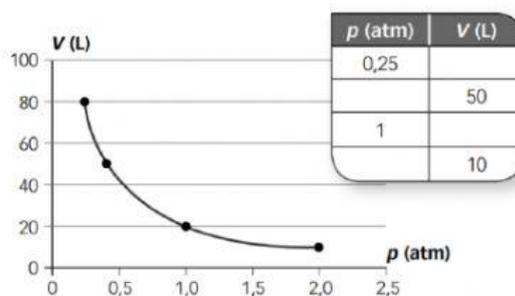
# FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

## T2-GASES Y DISOLUCIONES

### LEYES DE LOS GASES

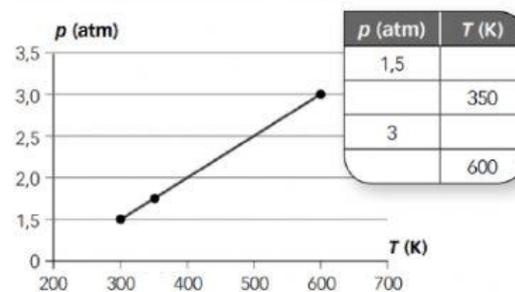
#### LEY de

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



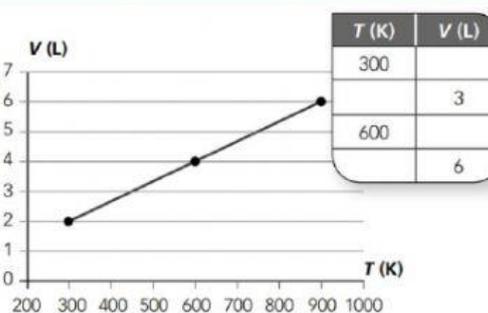
#### LEY de

- 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 cm<sup>3</sup>. ¿Qué volumen ocupará si la presión disminuye hasta 1,5 atm sin variar la temperatura?</p> <p>V<sub>1</sub> =    cm<sup>3</sup>                      Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i>  p<sub>1</sub> =    atm  V<sub>2</sub> = ¿?  p<sub>2</sub> =    atm</p>	<p>V<sub>2</sub> = -----<sup>x</sup>-----</p> <p>V<sub>2</sub> =        cm<sup>3</sup></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>p<sub>1</sub> =        mm de Hg                      Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i>  T<sub>1</sub> =    °C =    K  p<sub>2</sub> = ¿?  T<sub>2</sub> =    °C =    K</p>	<p>p<sub>2</sub> = -----<sup>x</sup>-----</p> <p>p<sub>2</sub> =        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 cm<sup>3</sup>. Si se enfría hasta 50°C sin variar su presión, ¿qué volumen ocupará?</p> <p>V<sub>1</sub> =        cm<sup>3</sup>                      Fórmula: <i>(selecciona abajo)</i>  T<sub>1</sub> =    °C =    K  V<sub>2</sub> = ¿?  T<sub>2</sub> =    °C =    K</p>	<p>V<sub>2</sub> = -----<sup>x</sup>-----</p> <p>V<sub>2</sub> =        cm<sup>3</sup>  <i>redondea el resultado a un decimal</i></p>

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

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

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