

## Ley de Charles

- ① Se tiene un gas a una presión constante, el gas ocupa un volumen de  $23\text{cm}^3$  a una temperatura que está en  $69^\circ\text{C}$  ¿que volumen ocupará el gas a una temperatura de  $13^\circ\text{C}$ ?

$$= V_1 = 23\text{cm}^3 +$$

$$T_1 = 69^\circ\text{C} + 273$$

$$T_2 = 13^\circ\text{C} + 273$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{23 \cdot 286}{342}$$

$$V_2 = 19.2\text{cm}^3$$

- ② El Volumen de una muestra de oxígeno en  $2.5\text{L}$  a  $50^\circ\text{C}$  ¿Que volumen ocuparía el gas  $25^\circ\text{C}$  si la presión permanece constante

$$V_1 = 2.5\text{L}$$

$$T_1 = 50^\circ\text{C} + 273$$

$$T_2 = 25^\circ\text{C} + 273$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{2.5 \cdot 298}{323}$$

$$V_2 = 2.30\text{L}$$