

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

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

$$V_2 = \frac{23 \cdot 296}{342}$$

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

$$V_2 = 19,2 \text{ cm}^3$$

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

2 El volumen de una muestra de oxígeno en  $2,5 \text{ L}$  a  $50^\circ\text{C}$  ¿que volumen ocupa el gas  $25^\circ\text{C}$ , si la presión permanece constante?

$$V_1 = 2,5 \text{ L}$$

$$V_2 = \frac{2,5 \cdot 298}{323}$$

$$T_1 = 50^\circ\text{C} + 273 = 323$$

$$V_2 = 2,306$$

$$T_2 = 25^\circ\text{C} + 273 = 298$$