

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

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

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

$$V_2 = ?$$

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

$$\frac{23 \times 286}{342} = 19,23$$

2) El volumen de una muestra de oxígeno es  $25 \text{ L}$  a  $50^\circ\text{C}$ . ¿Qué volumen ocupará el gas a  $25^\circ\text{C}$  si la presión permanece constante?

$$V_1 = 25 \text{ L} \quad T_1 = 50^\circ\text{C}$$

$$V_2 = ? \quad T_2 = 25^\circ\text{C}$$

$$\frac{2.5 \times 275.5}{323} = 2.13$$

1 m<sup>3</sup> de oxígeno gaseoso ocupa volumen de 1 m<sup>3</sup> a una temperatura de 31°C y una presión de una atmósfera. Calcular su temperatura absoluta si el volumen que ocupa es de 1 m<sup>3</sup> a la misma presión

$$\frac{1.2 \times 31}{4} = 9.3$$