

Solución ejercicios

1 Un gas ocupa 205 mililitros a 20 grados centígrados y 1,05 atm. Calcule el volumen final a 60 grados centígrados y 2,4 Atmósferas de presión.

$$V_1 = 205$$

$$T_1 = 20 + 273 = 293$$

$$T_2 = 60 + 273 = 333$$

$$P_1 = 1,05$$

$$P_2 = 2,4$$

$$\frac{1,05 \cdot 205 \cdot 333}{2,4 \cdot 293} = 0,102$$

$$V_2 = 0,102$$

2 Calcule la presión final si el volumen es de 440 ml a 30°C y 920 mmHg de presión si llega hasta 100°C de volumen y 5.6 L de volumen y 100°C

$$V_1 = 440 \text{ ml}$$

$$V_2 = 5.6 \text{ L}$$

$$T_1 = 30 + 273 = 303$$

$$T_2 = 100 + 273 = 373$$

$$P_1 = 920 \text{ mmHg}$$

$$P_2 = ?$$

$$\frac{920 \cdot 440 \cdot 373}{5.6 \cdot 303} =$$

$$P_2 = 78,608$$

