

Ley combinada de los gases

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 atmosferas de presión

$$V_1 = 205$$

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

$$T_1 = 20 + 273 = 293$$

$$T_2 = 60 + 273 = 333$$

$$P_1 = 1,05$$

$$P_2 = 2,4$$

2 Calcule la presión final si el volumen es de 440 ml a 70°C y 920 mmHg de presión si llega hasta 5.6L de volumen y 100°C

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

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

$$T_1 = 70 + 273 = 343$$

$$T_2 = 100 + 273 = 373$$

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

$$P_2 = ?$$

$$\frac{920 \cdot 440 \cdot 373}{5.6 \cdot 343} =$$

$$P_2 = 70,600$$