

## La ley de Avogadro

- 1 Si se tienen 11 litros de un gas que contiene 1,25 moles y se aumenta la cantidad del gas hasta llegar a 1,36 mol ¿Cual será el nuevo volumen del gas?

$$V_1 = 11 \text{ Litros}$$

$$n_1 = 1,25 \text{ moles}$$

$$n_2 = 1,36 \text{ moles}$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{11 \text{ Litros} \cdot 1,36 \text{ mol}}{1,25 \text{ mol}}$$

$$V_2 = 11,968 \text{ Litros}$$

- 2 Si 11 moles de un gas ocupa un volumen de 60 litros ¿Cuántos moles de un gas encontramos si su nuevo volumen es de 120 litros? a presión y temperatura constante?

$$n_1 = 11 \text{ mol}$$

$$V_1 = 60 \text{ litros}$$

$$V_2 = 120 \text{ litros}$$

$$n_2 = ?$$

$$n_2 = \frac{120 \text{ litros} \cdot 11 \text{ mol}}{60 \text{ litros}}$$

$$n_2 = 22 \text{ mol}$$