

## Ley de Avogadro

1 Si se tiene 11 L de un gas que contiene 1.25 mol, se aumenta la cantidad del gas hasta llegar a 1.36 mol ¿cual será el nuevo volumen del gas?

$$V_1 = 11.25 \text{ mol}$$

$$V_2 = 1.36 \text{ mol}$$

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

$$n_2 = ?$$

$$= \frac{1.36 \text{ mol} \cdot 11 \text{ L}}{1.25 \text{ mol}}$$

$$= 11.9 \text{ L}$$

2 Si 11 moles de un gas ocupan un volumen de 60 L ¿Cuántos moles de un gas encontramos, si su nuevo volumen es de 120 L a presión y temperatura constante?

$$V_1 = 11$$

$$n_1 = 60 \text{ L}$$

$$n_2 = 120 \text{ L}$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{11 \cdot 120 \text{ L}}{60 \text{ L}}$$

$$V_2 = 22 \text{ mol}$$