

## Solución Ley de Avogadro

1 Si se tiene 11 moles de un gas ocupan un volumen de 60L

¿Cuántos moles de un gas ocupan un volumen de 120L a presión y temperatura constantes?

$$V_1 = 11$$

$$V_1 = 60L$$

$$n_1 = 120L$$

$$V_2 = ?$$

$$V_2 = \frac{11 \cdot 120L}{60L} = 22 \text{ mol}$$

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

2 Si se tiene 11L de gas que contiene 1.25L de arena  
ta la cantidad del gas hasta llegar 1.36 mol

¿Cuál será el nuevo volumen del gas?

$$V_1 = 1.25 \text{ mol}$$

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

$$n_1 = 11L$$

$$n_2 = ?$$

$$n_2 = \frac{1.36 \text{ mol} \cdot 11L}{1.25 \text{ mol}} = 11.96L$$

$$n_2 = 11.96L$$