

Solucion ley de Avogadro

1 Si se tiene 11 bds de un gas ocupan un volumen de 60L ¿cuántos moles de un gas encontramos, si su nuevo volumen es de 120L a presión y temperaturas constantes?

$$V_1 = 11$$

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

$$n_1 = 60L$$

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

$$n_2 = 120L$$

$$V_2 = ?$$

2 Si se tiene 11 L de gas que contiene 1.25L de moles la cantidad del gas hasta llegar 136 mol

¿Cuál será el nuevo volumen del gas?

$$V_1 = 1.25 \text{ mol } n_2 = ? \quad n_1 = \frac{136 \text{ mol} \cdot 11L}{1.25} = 11.96L$$

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

$$n_2 = 11.96L$$

$$n_1 = 11L$$