

Ejercicios:

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

$$V_1 = 11L$$

$$n_1 = 1.25 \text{ mol}$$

$$V_2 = ?$$

$$n_2 = 1.36 \text{ mol}$$

$$V_2 = \frac{11 \cdot 1.36 \text{ mol}}{1.25}$$

$$V_2 = 11.9L$$

2. Si 11 moles de un gas ocupan 1 volumen de 60L ¿Cuántos moles de un gas encontramos, si su nuevo volumen es de 120L a presión y temperatura constantes?

$$V_1 = 60L$$

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

$$V_2 = 120L$$

$$n_2 = ?$$

$$n_2 = \frac{120 \cdot 11}{60}$$

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