

2. Si se tiene 11L de un gas que contiene 1,25 mol y se aumenta la cantidad del gas hasta llegar a 1,36 mol ¿Cual sera el nuevo volumen del gas

$$V_1 = 11L$$

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

$$V_2 = ?$$

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

$$V_2 = \frac{11L \cdot 1,36 \text{ mol}}{1,25 \text{ mol}} = \frac{14,96L}{1,25 \text{ mol}}$$

$$V_2 = 11,968L$$

3. Si 11 moles de un gas ocupa un volumen de 60L ¿Cuántos moles de un gas encontramos si su nuevo volumen es de 120L? a presión y temperatura constante

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

$$V_1 = 60L$$

$$V_2 = 120L$$

$$n_2 = ?$$

$$n_2 = \frac{120L \cdot 11 \text{ mol}}{60L} = \frac{1,320 \text{ mol}}{60L}$$

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