

Si contiene 1.25 mol se aumenta la cantidad del gas hasta llegar a 1.36 mol ¿cual será el nuevo volumen del gas?

$$V_2 = \frac{V_1 \times n_2}{n_1} = \frac{11 \times 1.36}{1.25} = 11.96$$

Si 11 moles de un gas ocupan un volumen de 60 L ¿cuántas moles de un gas encontraremos si su nuevo volumen es de 120 L a presión y temperatura constante?

$$n_2 = \frac{V_2 \times n_1}{V_1} = \frac{120 \text{ L} \times 11 \text{ mol}}{60 \text{ L}} = 0.22 \text{ mol}$$