

Problema 462: ¿Cuántos litros ocupan los siguientes moles de gas en condiciones normales: a) 5 moles de O_2 , b) 3 moles de N_2 , c) 0,5 moles de CO , d) 100 moles de H_2 ?

a)

$$n = \frac{V}{V_m} \quad V = n \cdot V_m = 5 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} = 112 \text{ L}$$

b)

$$n = \frac{V}{V_m} \quad V = n \cdot V_m = 3 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} = 67,2 \text{ L}$$

c)

$$n = \frac{V}{V_m} \quad V = n \cdot V_m = 0,5 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} = 11,2 \text{ L}$$

d)

$$n = \frac{V}{V_m} \quad V = n \cdot V_m = 100 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ L/mol} = 2240 \text{ L}$$