

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 461: ¿Cuántos moles hay en los siguientes volúmenes de gas en condiciones normales: a) 100L de O₂, b) 1000L de N₂, c) 5L de CO, d) 0,005L de H₂?

a)

$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{100\text{L}}{22,4\text{L/mol}} = 4,46 \text{ mol}$$

b)

$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{1000\text{L}}{22,4\text{L/mol}} = 44,64 \text{ mol}$$

c)

$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{5\text{L}}{22,4\text{L/mol}} = 0,223 \text{ mol}$$

d)

$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{0,005\text{L}}{22,4\text{L/mol}} = 2,23 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$