

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 455: ¿Cuántos moles hay en: a) 255g de NH₃, b) 508,4g de Cu, c) 60g de H₂, d) 117g de K?

a)

$$M_m(\text{NH}_3) = 14\text{g} + 3 \cdot 1\text{g} = 17\text{g}$$

$$n = \frac{m}{M_m} = \frac{255\text{g}}{17\text{g/mol}} = 15\text{ mol}$$

b)

$$M_m(\text{Cu}) = 63,5\text{g}$$

$$n = \frac{m}{M_m} = \frac{508,4\text{g}}{63,5\text{g/mol}} = 8\text{ mol}$$

c)

$$M_m(\text{H}_2) = 2 \cdot 1\text{g} = 2\text{g}$$

$$n = \frac{m}{M_m} = \frac{60\text{g}}{2\text{g/mol}} = 30\text{ mol}$$

d)

$$M_m(\text{K}) = 39\text{g}$$

$$n = \frac{m}{M_m} = \frac{117\text{g}}{39\text{g/mol}} = 3\text{ mol}$$