

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 437: Calcula la masa molar de las siguientes sustancias:

a) NH_3 , b) CO , c) CaCl_2 , d) N_2O_4

a) NH_3 ,

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

b) CO ,

$$M_m(\text{CO}) = 12\text{g} + 16\text{g} = 28\text{g}$$

c) CaCl_2 ,

$$M_m(\text{CaCl}_2) = 40\text{g} + 2 \cdot 35,5\text{g} = 111\text{g}$$

d) N_2O_4

$$M_m(\text{N}_2\text{O}_4) = 2 \cdot 14\text{g} + 4 \cdot 16\text{g} = 92\text{g}$$