

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 431: Calcula la masa molecular de las siguientes sustancias:

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

a) NH_3 ,

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

b) CO ,

$$M(\text{CO}) = 12\text{u} + 16\text{u} = 28\text{u}$$

c) CaCl_2 ,

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

d) N_2O_4

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