

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 453: Calcula la masa molar de las siguientes sustancias:

a) As_2Se_3 , b) N_2O_3 , c) H_2SO_4 , d) Na_2SO_4

a) As_2Se_3 ,

$$M_m(\text{As}_2\text{Se}_3) = 2 \cdot 75\text{g} + 3 \cdot 79\text{g} = 387\text{g}$$

b) N_2O_3 ,

$$M_m(\text{N}_2\text{O}_3) = 2 \cdot 14\text{g} + 3 \cdot 16\text{g} = 76\text{g}$$

c) H_2SO_4 ,

$$M_m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \cdot 1\text{g} + 32\text{g} + 4 \cdot 16\text{g} = 98\text{g}$$

d) Na_2SO_4

$$M_m(\text{Na}_2\text{SO}_4) = 2 \cdot 23\text{g} + 32\text{g} + 4 \cdot 16\text{g} = 142\text{g}$$