

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 433: Calcula la masa molecular de las siguientes sustancias:

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

a) As_2Se_3 ,

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

b) N_2O_3 ,

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

c) H_2SO_4 ,

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

d) Na_2SO_4

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