

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 438: Calcula la masa molar de las siguientes sustancias:

a) PCl_3 , b) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, c) HNO_3 , d) C_3H_8

a) PCl_3 ,

$$M_m(\text{PCl}_3) = 31\text{g} + 3 \cdot 35,5\text{g} = 137,5\text{g}$$

b) $\text{Ca}(\text{OH})_2$,

$$M_m[\text{Ca}(\text{OH})_2] = 40\text{g} + 3 \cdot (16\text{g} + 1\text{g}) = 74\text{g}$$

c) HNO_3 ,

$$M_m(\text{HNO}_3) = 1\text{g} + 14\text{g} + 3 \cdot 16\text{g} = 63\text{g}$$

d) C_3H_8

$$M_m(\text{C}_3\text{H}_8) = 3 \cdot 12\text{g} + 8 \cdot 1\text{g} = 44\text{g}$$