

Problema 434: Calcula la masa molecular de las siguientes sustancias:

a) $\text{Al}(\text{OH})_3$, b) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, c) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, d) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$

a) $\text{Al}(\text{OH})_3$,

$$M[\text{Al}(\text{OH})_3] = 27u + 3 \cdot (16u + 1u) = 78u$$

b) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$,

$$M[\text{Ca}(\text{NO}_3)_2] = 40u + 2 \cdot (14u + 3 \cdot 16u) = 164u$$

c) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$,

$$M[\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3] = 2 \cdot 27u + 3 \cdot (32u + 4 \cdot 16u) = 342u$$

d) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$

$$M[\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2] = 137u + 2 \cdot (1u + 12u + 3 \cdot 16u) = 259u$$