

Problema 440: Calcula la masa molar 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) $\text{Al}(\text{OH})_3$,

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

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

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

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

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

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

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