

Problema 454: Calcula la masa molar de las siguientes sustancias:

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

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

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

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

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

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

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