

Problema 473: Calcula la composición centesimal del $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

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

$$\% \text{Al} = \frac{m_{\text{Al}}}{M_m} \cdot 100 = \frac{2 \cdot 27\text{g}}{342\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{15,8\% \text{Al}}}$$

$$\% \text{S} = \frac{m_{\text{S}}}{M_m} \cdot 100 = \frac{3 \cdot 32\text{g}}{342\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{28,1\% \text{S}}}$$

$$\% \text{O} = \frac{m_{\text{O}}}{M_m} \cdot 100 = \frac{12 \cdot 16\text{g}}{342\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{56,1\% \text{O}}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 15,8 + 28,1 + 56,1 = 100\%$$