

Problema202: Calcula la composición centesimal del sulfato de amonio, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

$$M_m[(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4] = 2(14\text{g} + 4 \cdot 1\text{g}) + 32\text{g} + 4 \cdot 16\text{g} = 132\text{g}$$

$$\%N = \frac{28\text{g}}{132\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{21,21\%N}}$$

$$\%H = \frac{8\text{g}}{132\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{6,06\%H}}$$

$$\%S = \frac{32\text{g}}{132\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{24,24\%S}}$$

$$\%O = \frac{64\text{g}}{132\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{48,48\%O}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 21,21 + 6,06 + 24,24 + 48,48 = 99,99\%$$