

Problema102: Calcula la composición centesimal del sulfato de amonio, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

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

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

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

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

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

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

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