

Problema201: Calcula la composición centesimal del nitrato de sodio, NaNO_3

$$M_m(\text{NaNO}_3) = 23\text{g} + 14\text{g} + 3 \cdot 16\text{g} = 85\text{g}$$

$$\% \text{Na} = \frac{23\text{g}}{85\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{27,06\% \text{Na}}}$$

$$\% \text{N} = \frac{14\text{g}}{85\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{16,47\% \text{N}}}$$

$$\% \text{O} = \frac{48\text{g}}{85\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{56,47\% \text{O}}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 27,06 + 16,47 + 56,47 = 100\%$$