

Problema0231: Calcula a composición centesimal do dióxido de carbono, CO_2

$$M_m(\text{CO}_2) = 12\text{ g} + 2 \cdot 16\text{ g} = 44\text{ g}$$

$$\%C = \frac{12\text{ g}}{44\text{ g}} \cdot 100 = \underline{27,27\%C}$$

$$\%O = \frac{32\text{ g}}{44\text{ g}} \cdot 100 = \underline{72,73\%O}$$

Comproba que a suma das porcentaxes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 27,27 + 72,73 = 100\%$$