

Problema103: Calcula la composición centesimal del butano,  $C_4H_{10}$

$$M_m(C_4H_{10}) = 4 \cdot 12 \text{ g} + 10 \cdot 1 \text{ g} = 58 \text{ g}$$

$$\%C = \frac{48 \text{ g}}{58 \text{ g}} \cdot 100 = \underline{82,76\% C}$$

$$\%H = \frac{10 \text{ g}}{58 \text{ g}} \cdot 100 = \underline{17,24\% H}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 82,76\% + 17,24\% = 100\%$$