

Problema 449: Calcula la composición centesimal del $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$

$$M_m[\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}] = 2 \cdot 12\text{g} + 6 \cdot 1\text{g} + 16\text{g} = 46\text{g}$$

$$\%C = \frac{m_C}{M_m} \cdot 100 = \frac{2 \cdot 12\text{g}}{46\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{52,2\%C}}$$

$$\%H = \frac{m_H}{M_m} \cdot 100 = \frac{6 \cdot 1\text{g}}{46\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{13,0\%H}}$$

$$\%O = \frac{m_O}{M_m} \cdot 100 = \frac{16\text{g}}{46\text{g}} \cdot 100 = \underline{\underline{34,8\%O}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 52,2 + 13,0 + 34,8 = 100\%$$