Problema 471: Calcula la composición centesimal del NaOH

$$M_m(NaOH) = 23g + 16g + 1g = 40g$$

$$\%Na = \frac{m_{Na}}{M_m} \cdot 100 = \frac{23g}{40g} \cdot 100 = \underline{\underline{57,5\%Na}}$$

$$\%O = \frac{m_O}{M_m} \cdot 100 = \frac{16g}{40g} \cdot 100 = \underline{\underline{40,0\%O}}$$

$$\%H = \frac{m_H}{M_m} \cdot 100 = \frac{1g}{40g} \cdot 100 = \underline{\underline{2,5\%H}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$Suma = 57,5 + 40 + 2,5 = 100\%$$