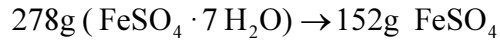
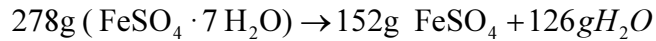
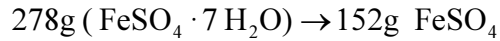


496. Izračunati procentni sadržaj (maseni udeo) fero - sulfata u rastvoru dobijenom rastvaranjem 20.10g fero - sulfata heptahidrata u 100g vode.

Kako je $M_r(\text{FeSO}_4)=152$, odnosno, $M(\text{FeSO}_4)=152\text{g/mol}$ možemo da zapišemo:



$$x = 10.99\text{g} \text{FeSO}_4$$

Rastvaranjem 20,10g fero-sulfata heptahidrata u 100g vode, masa rastvorne supstance fero-sulfata je $m(\text{FeSO}_4)=10.99\text{g}$.

Ukupna masa rastvora je sada 120,10g

Maseni udeo $\omega(\text{FeSO}_4)$ se računa kao odnos mase rastvorne supstance i ukupne mase rastvora.

$$m(\text{FeSO}_4)=10.99\text{g}$$

$$m_{\text{rastvora}} = 120.10\text{g}$$

$$\omega(\text{FeSO}_4) = \frac{m(\text{FeSO}_4)}{m_{\text{rastvora}}}$$

$$\omega(\text{FeSO}_4) = \frac{10.99\text{g}}{120.10\text{g}}$$

$$\omega(\text{FeSO}_4) = 0.0915$$

$$\omega(\text{FeSO}_4) = 9.15\%$$