



$$m (\text{p-ра}) \text{H}_2\text{SO}_4 = 200 \text{ г}$$

$$\omega (\text{H}_2\text{SO}_4) = 9,8\% = 0,098$$

$$m (\text{CuSO}_4) = ?$$

$$\omega = \frac{m \text{ в-ва}}{m \text{ p-ра}} \cdot 100\%$$

$$m \text{ в-ва} = \omega \cdot m \text{ p-ра}$$

$$m \text{ в-ва} (\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,098 \cdot 200 \text{ г} = 19,6 \text{ г}$$

$$n (\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{m}{M}$$

$$n (\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{19,6 \text{ г}}{98 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$$

$$n (\text{H}_2\text{SO}_4) = n (\text{CuSO}_4)$$

$$n (\text{CuSO}_4) = 0,2 \text{ моль}$$

$$m (\text{CuSO}_4) = n \cdot M$$

$$m (\text{CuSO}_4) = 0,2 \text{ моль} \cdot 159,5 \text{ г/моль} = 31,9 \text{ г}$$

$$\text{Ответ: } m = 31,9 \text{ г}$$

11