

Зн в пер., затратилась $\frac{1}{3}$ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

$m(\text{Pb}(\text{NO}_3)_2) \text{ в р-ре изнач.} = 10 \cdot \left(\frac{100\%}{100\%} \cdot 10\% \right)$

$m(\text{Pb}(\text{NO}_3)_2) \text{ вступившего в р-цию} = \frac{10}{3} = 3,332 \Rightarrow$

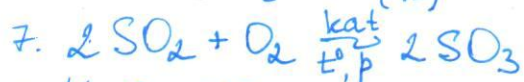
$m(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2) = (3,332 + 22) - 3,42 = 1,932$ (по закону сохр. массы)

$m(\text{Pb}(\text{NO}_3)_2)_{\text{остав.}} = 10 - 3,332 = 6,672$

$m(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2) = 1,932$

Ответ: в р-ре будет содержаться $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ массой 6,672 и $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ массой 1,932

Задание 3. $X_1 - \text{KCl}$; $X_2 - \text{K}$; $X_3 - \text{KOH}$; $X_4 - \text{K}$; $X_5 - \text{SO}_2$



Задание 5.

