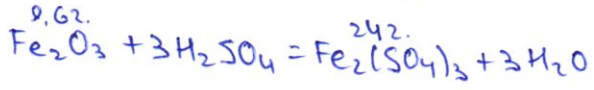


9-1

это металл - Fe⁺³



$$n(\text{Fe}_2\text{O}_3) = \frac{m}{M} = \frac{9,6}{2 \cdot 56 + 3 \cdot 16} = \frac{9,6}{160} = 0,06 \text{ моль}$$

$$n(\text{Fe}_2\text{O}_3) = n(\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3) = 0,06 \text{ моль}$$

$$m(\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3) = n \cdot M = 0,06 \cdot (2 \cdot 56 + 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12) = 0,06 \cdot 400 = 24,2$$

9-3

A - Cu(OH)₂ - студенистое вещество в-во +

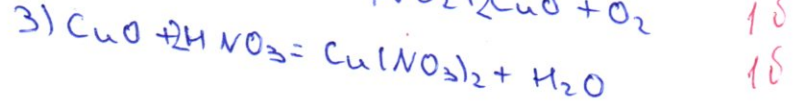
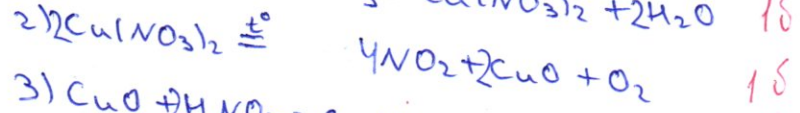
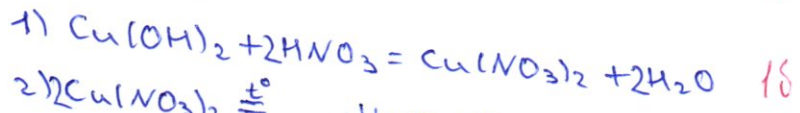
B - HNO₃

B - Cu(NO₃)₂; M = 64 + 28 + 96 = 188 (2 моль)

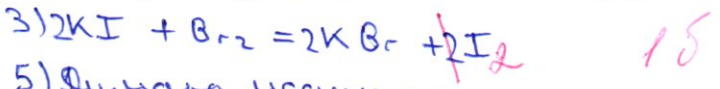
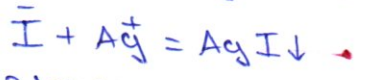
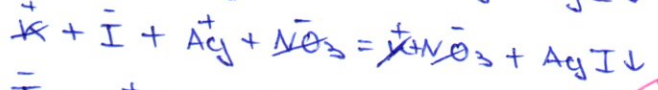
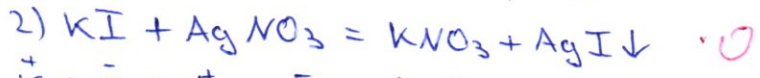
$$\omega(\text{O}_2) = \frac{96}{188} \cdot 100\% = 51\%$$

Г - NO₂ + E - CuO +

Д - O₂ +



9-2



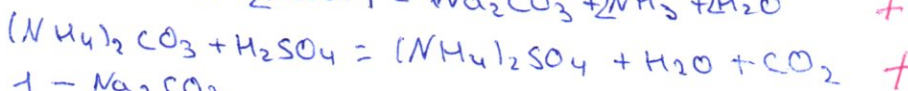
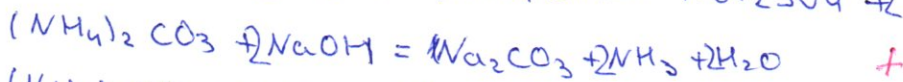
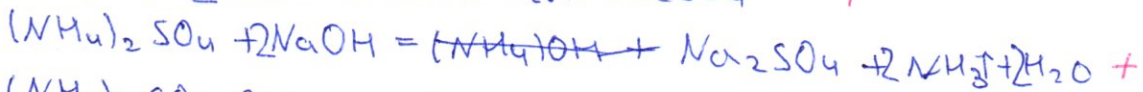
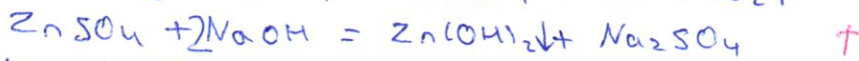
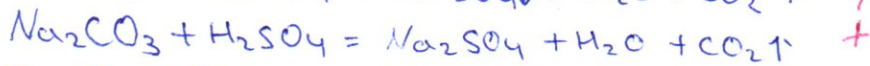
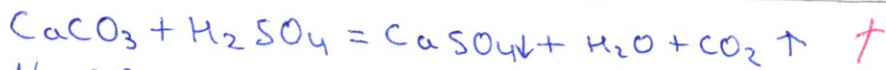
5) Дымчатая, медноцианистая порошкообразная масса, темная, как и как
 подгоревшая соль имеет определенную степень кислотности, её нельзя
 хранить на свету и использовать при приготовлении порошков
 и) нет, темная, например, подгоревшая - нестойкое в-во
~~и) нет, темная~~ в-во. Подгоревшая масса - желтоватая ~~и) нет~~



$$4,58 + 6,5 + 16 = 27,08$$

$$-54\%$$

	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	ZnSO_4	Na_2CO_3	CaCO_3
H_2O					
NaOH	бесцветный раз с осадком зеленоватым	бесцветный раз с осадком зеленоватым	белый осадок		
H_2SO_4		бесцветный раз без осадка		бесцветный раз, осадок без зеленого	бесцветный раз, осадок без зеленого и без осадка



1 - Na_2CO_3

2 - $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

3 - ZnSO_4

4 - CaCO_3

65

2a 8
5 - 1
6 - 1

165

