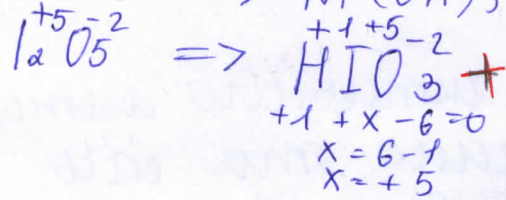
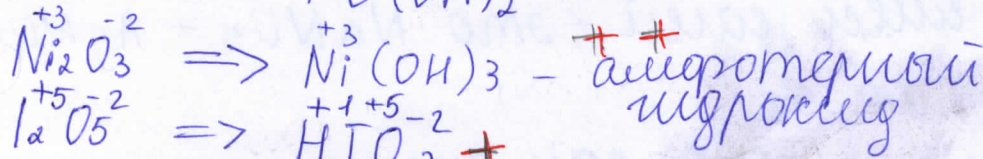
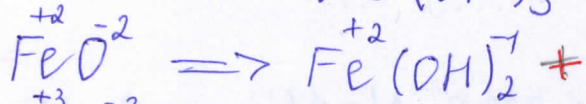
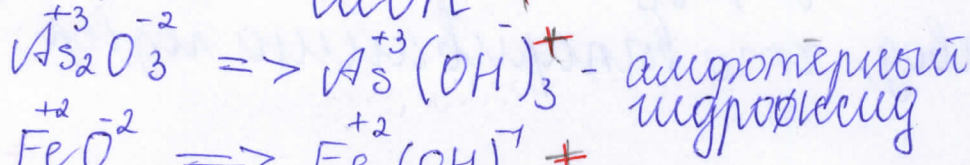
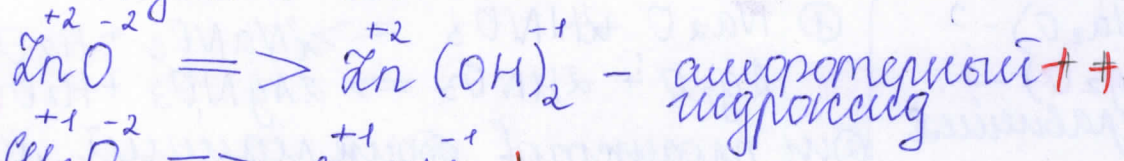


Задание 1.



$+1 + x - 6 = 0$
 $x = 6 - 1$
 $x = +5$

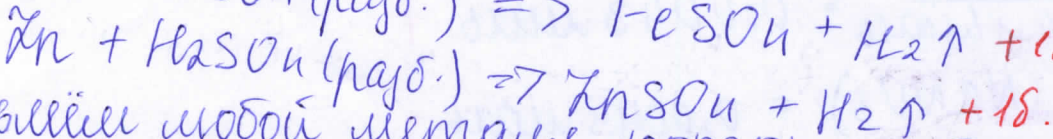
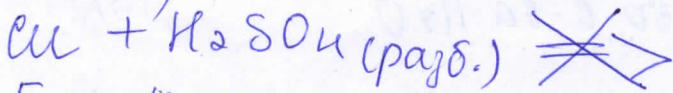
45

+к гидроксидам отнесем основания и кислоты

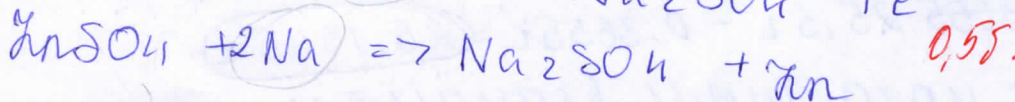
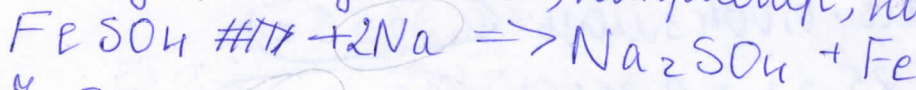
Задание 2

Добавили к смеси, состоящей из железа, меди и цинка разбавленную серную кислоту.

Железо и цинк реагируют, медь - нет (т.к. она менее активный металл, стоит ниже водорода, реагирует только с концентрированной серной кислотой) +



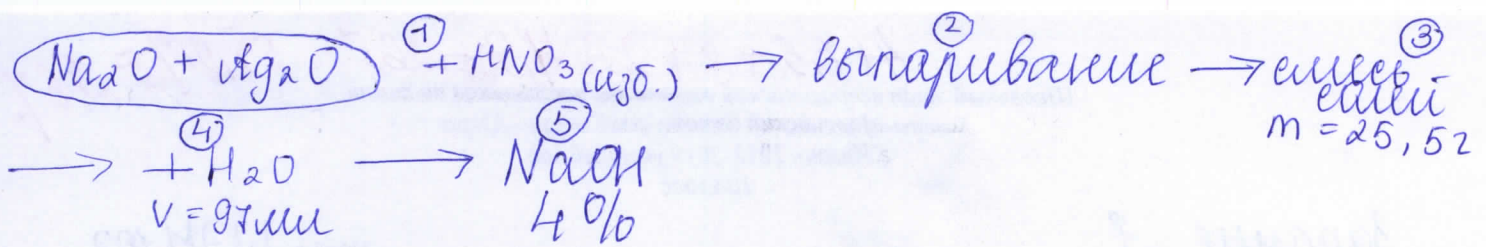
Возвеем любой металл, который будет активнее и железа, и цинка, например, натрий.



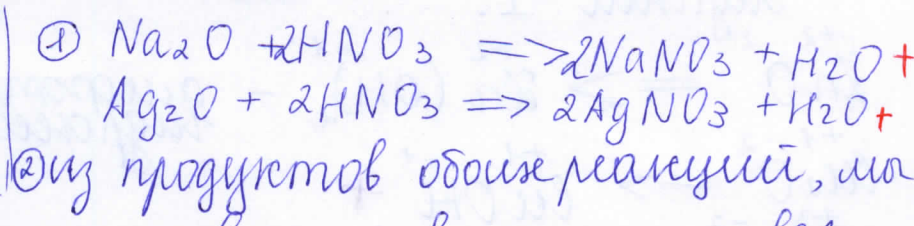
Отделили железо от цинка магнитом. + 4,55

Задание 3





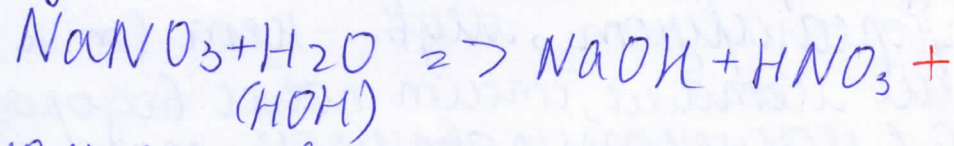
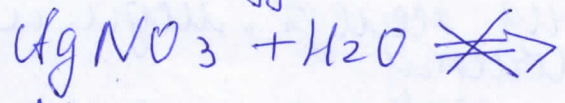
найти: 1) $n(\text{Na}_2\text{O})$ - ?
 2) написать уравнение



можем сделать вывод, что выпариванию подвер-
 жась вода; +

3) получившиеся смесь солей - это $\text{NaNO}_3 + \text{AgNO}_3$
 $m(\text{NaNO}_3 + \text{AgNO}_3) = 25,52 +$

4) из двух солей, лишь одна соль активной метал-
 ла - это нитрат натрия. Лишь эта соль
 будет реагировать с водой. Соль серебра с водой реаги-
 ровать не будет.



нам дано в каком минимуме объеме воды, мы
 можем вычислить кол-во в-ва H_2O :

$V(\text{H}_2\text{O}) = 97 \text{ мл} = 0,097 \text{ л}$

$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{0,097 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,0043 \text{ моль} +$

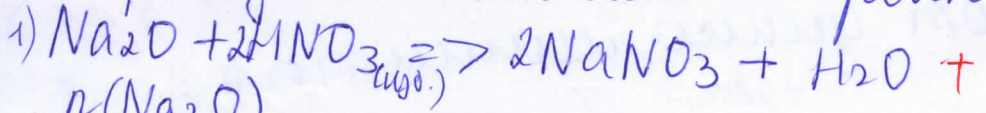
$n(\text{H}_2\text{O}) = n(\text{NaNO}_3) = 0,0043 \text{ моль} +$

$M(\text{NaNO}_3) = 23 + 14 + 48 = 85 \text{ г/моль} +$

$m(\text{NaNO}_3) = 85 \text{ г/моль} \cdot 0,0043 \text{ моль} = 0,3655 \text{ г}$

$m(\text{AgNO}_3) = 25,52 - 0,3655 \text{ г} = 25,1545 \text{ г}$

Переходим к начальной реакции:



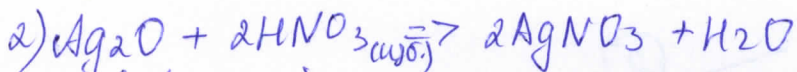
$\frac{n(\text{Na}_2\text{O})}{1} = \frac{0,0043}{2}$; $n(\text{Na}_2\text{O}) = \frac{0,0043 \cdot 1}{2} = 0,00215 \text{ моль}$

$M(\text{Na}_2\text{O}) = 23 \cdot 2 + 16 = 62 \text{ г/моль} +$

$m(\text{Na}_2\text{O}) = 62 \text{ г/моль} \cdot 0,00215 \text{ моль} = 0,1333 \text{ г}$

Шифр ШЭМ 102

(Задача 3)



$$M(\text{AgNO}_3) = 108 + 14 + 48 = 170 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{AgNO}_3) = \frac{25,1345 \text{ г}}{170 \text{ г/моль}} = 0,147 \text{ моль}$$

$$\frac{n(\text{Ag}_2\text{O})}{1} = \frac{0,147}{2}; \quad n(\text{Ag}_2\text{O}) = \frac{0,147}{2} = 0,0735 \text{ моль}$$

$$M(\text{Ag}_2\text{O}) = 108 \cdot 2 + 16 = 232 \text{ г/моль}$$

$$m(\text{Ag}_2\text{O}) = 232 \text{ г/моль} \cdot 0,0735 \text{ моль} = 17,052 \text{ г}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O} + \text{Ag}_2\text{O}) = 17,052 \text{ г} + 0,13332 \text{ г} = 17,18532 \text{ г}$$

пошка верная. Фигуры не верные!

$$w(\text{Na}_2\text{O}) = \frac{0,13332}{17,18532} \cdot 100\% = 0,77\%$$

$$w(\text{Ag}_2\text{O}) = \frac{17,052}{17,18532} \cdot 100\% = 99,23\%$$

85.

Задача 5.

диортранкен

2 2 гвойнае + 15
евель (огня),
ушевогород

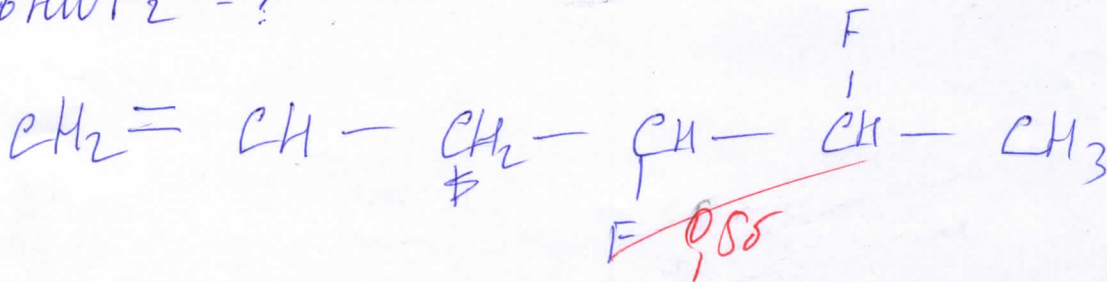
$$n(\text{диортранкен}) = 15 \cdot +$$

$$= \frac{667,2 \text{ г}}{22,4 \text{ л/моль}} = 3 \text{ моль}$$

$$N = n \cdot N_A \Rightarrow n = \frac{N}{N_A} + 15$$

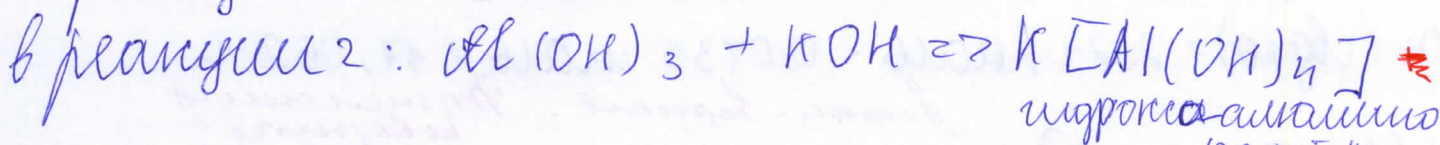
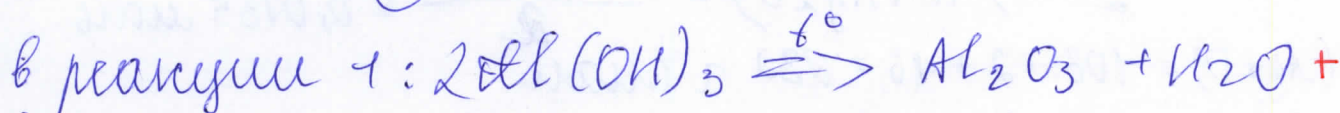
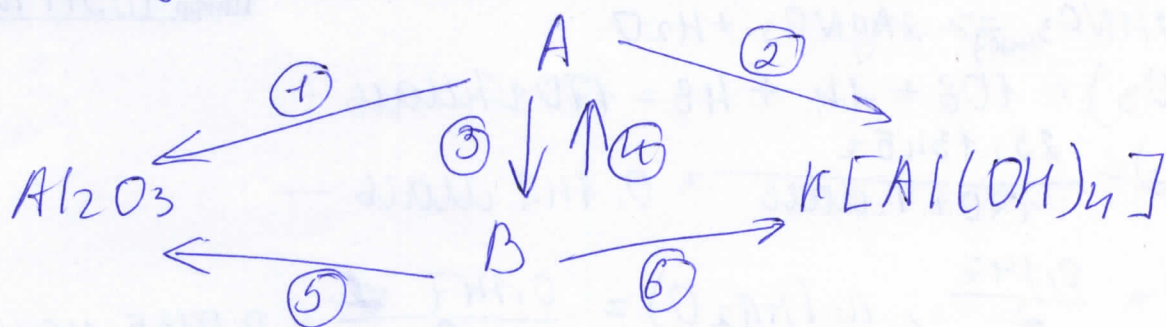
$$n(\text{H}) = \frac{7,22 \cdot 10^{24}}{6,02 \cdot 10^{23}} = 1,2 \cdot 10 = 12 \text{ атомов водорода}$$

$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{F}_2$ - ?



Задача 6.

Допустим, что вещество А - это $Al(OH)_3$ - гидрокси алюминия.



18.