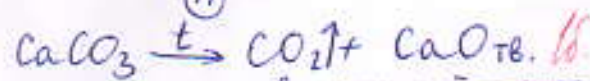
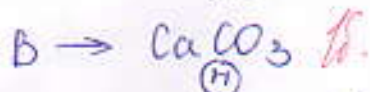


Задание 2.

Na - металл, окрашивающий пламя в желтый цвет

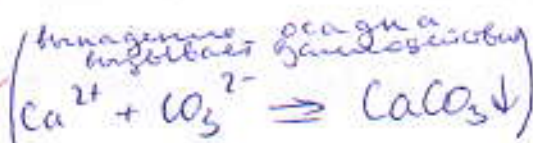
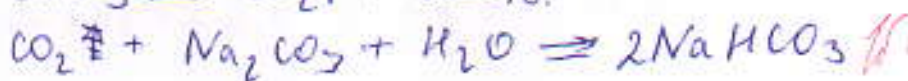
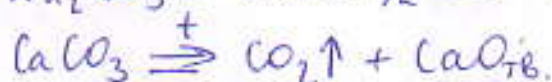
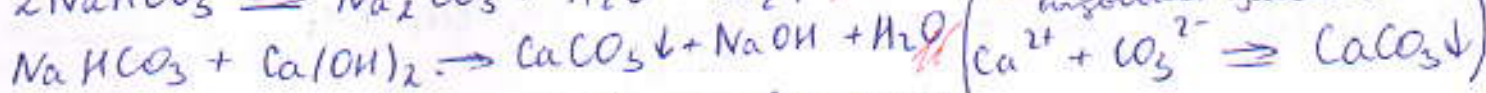
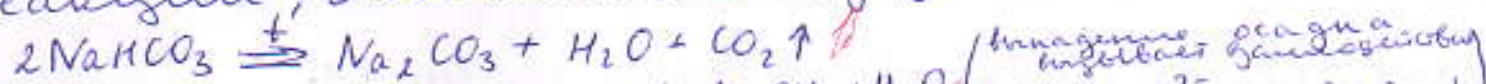


$$w(\text{Ca}) = \frac{40}{56} = 71,4\%$$

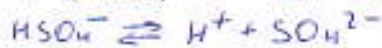
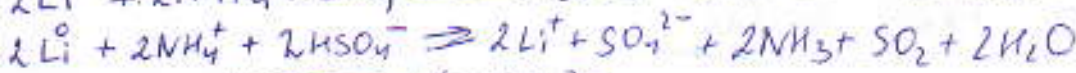
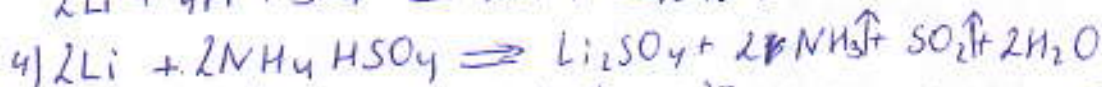
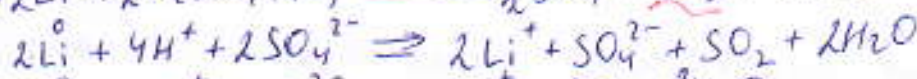
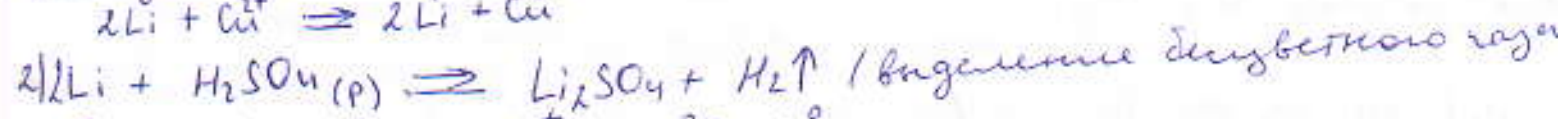
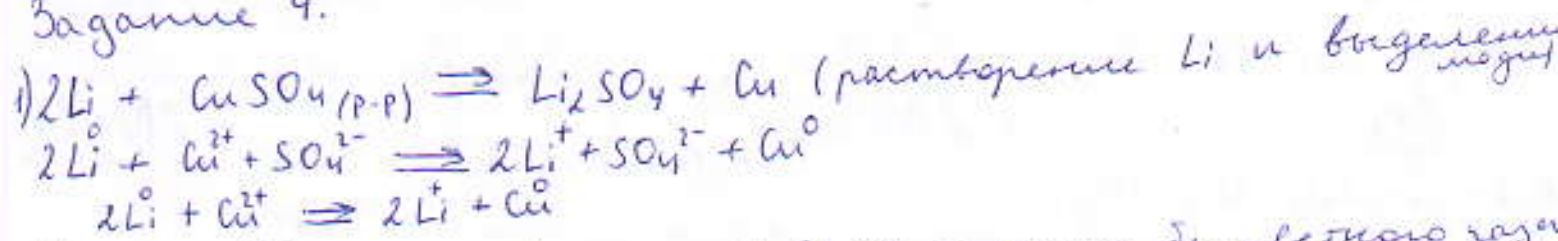


Значит, в смеси солей А и Б присутствует CO_3^{2-} .
 При нагревании получить Na_2CO_3 можно из NaHCO_3
 А - NaHCO_3 (гидрокарбонат натрия), Б - Na_2CO_3 (карбонат натрия),
 В - CaCO_3 (карбонат кальция), Г - CO_2 (оксид углерода (IV), углекислый газ, не имеет запаха),
 Д - CaO (оксид кальция).

Реакции, описанные в задании:



Задание 4.

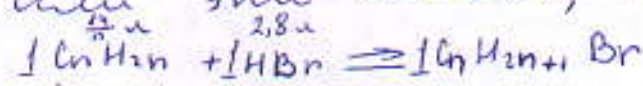


Батарейки нельзя выбрасывать в мусор, т.к. они могут выделять токсичные вещества, неблагоприятно влияющие на окружающую среду и живые организмы.

Задача 1.

"...CH-1" - значит, это может быть алкин или циклоалкен. 15.

Если это алкен, то



$$n = \frac{V}{V_m} = \frac{m}{M} \quad V = \frac{m \cdot V_m}{M}$$

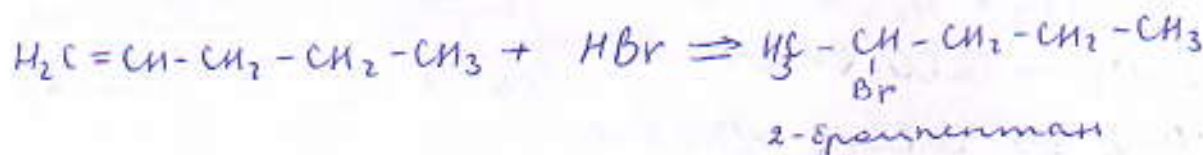
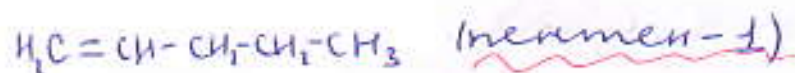
$$V(\text{CH}_4(20)) = \frac{2 \cdot 22,4}{16} = 2,8 \text{ л}$$

$$V(\text{HBr}) = V(\text{CH}_4(20)) = 2,8 \text{ л}$$

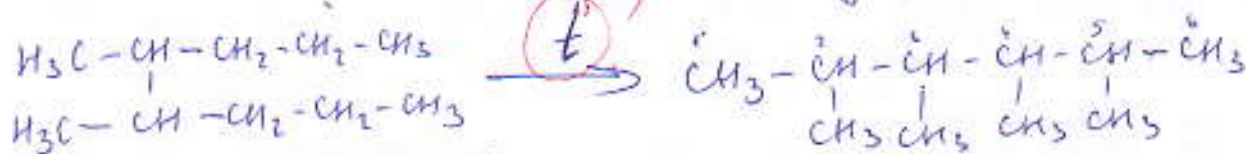
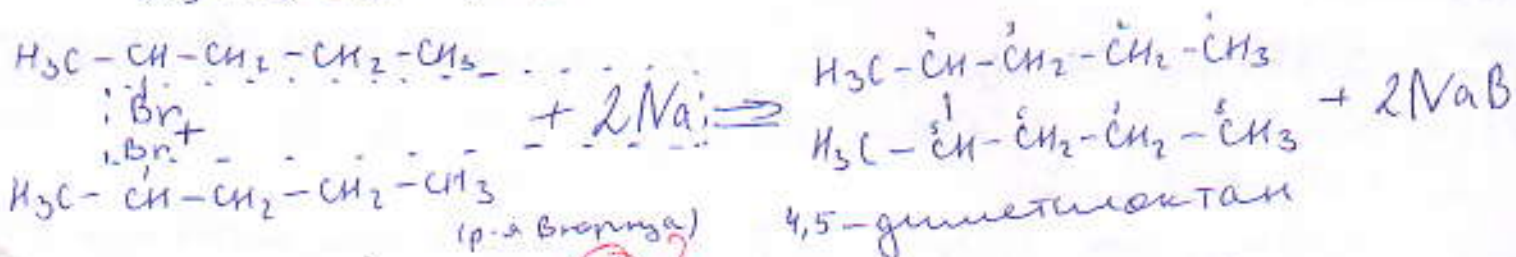
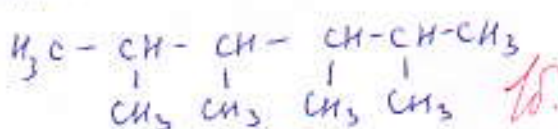
$$V(\text{C}_n \text{H}_{2n}) = \frac{8,75 \cdot 22,4}{14n} = \frac{14}{n} (\text{л})$$

$$\frac{14}{n} = 2,8$$

48. $n = 5$, т.е. данный алкен это C_5H_{10} , т.е.



2,3,4,5 - тетраметилпентан это



4,5-диметилпентан (р-я изомеризации) 2,3,4,5-тетрадиметилпентан

Задача 3.

Т.к. магнетит и гематит содержат железо, то скорее всего металл X - Fe, тогда



На пластинке выдвинулась медь, она и составляет 0,2 г, на которую увеличилась масса магнетита. 0,2 - реакция!

$$n = \frac{m}{M}; \quad n(\text{Cu}) = \frac{0,2}{64} = 0,003 \text{ моль}$$

... на магнетит

164-044-608-79

мем в 2

$$xSO_4) = \frac{5\% \cdot 1,04 \cdot 100}{100\%} = 10,42$$

$$, \text{ т.к. } W = \frac{m \cdot B_a}{m_{p.p.a}} \cdot 100\%.$$

$$m_{p.p.a} = V \cdot \rho$$

$$n(CuSO_4) = \frac{10,4}{160} = 0,0652 \quad 18.$$

$\frac{x}{1} = \frac{0,003}{1}$, т.е. $x = 0,003$ моль - $n(CuSO_4)$, изобавившись
с 0,003 моль Cu мольем пропариванием
0,003 моль $CuSO_4$, т.е. $n(CuSO_4)_{ост.} = 0,065 - 0,003 = 0,062$ моль

$$m(CuSO_4)_{ост.} = 0,062 \cdot (64 + 32 + 64) = 9,922$$

$$\text{Углеродная } m_{p.p.a}(CuSO_4) = \rho \cdot V = 1,04 \cdot 200 = 216,322$$

$$W(CuSO_4)_{после \text{ р-н}} = \frac{9,92}{216,32} \cdot 100\% = 4,6\%$$

$$\frac{y}{1} = \frac{0,003}{1}$$

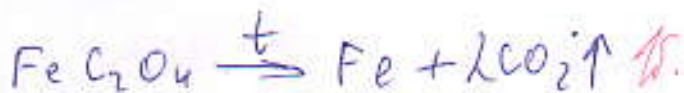
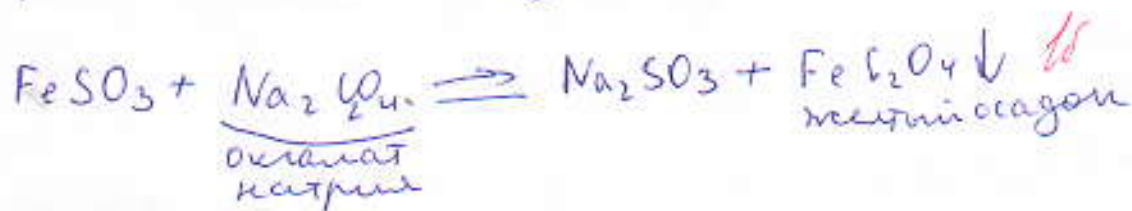
$y = 0,003$ моль - $n(Fe)$, которое пропариваем

$$m(Fe) = 0,003 \cdot 56 = 0,1682$$

Ответ: металл X - Fe, пропариваю 0,1682 моль,

$$W(CuSO_4)_{после \text{ завершено р-н}} = 4,6\%.$$

кроме того, $XSO_3 - FeSO_3$ 48.

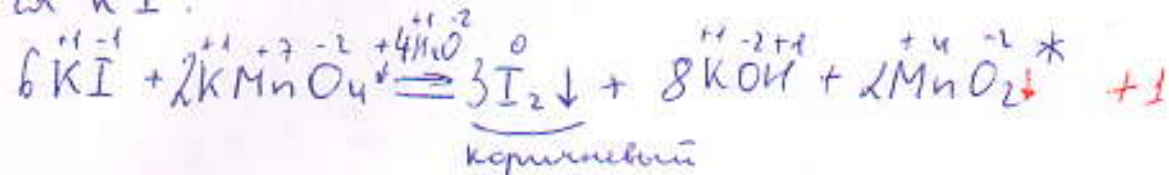
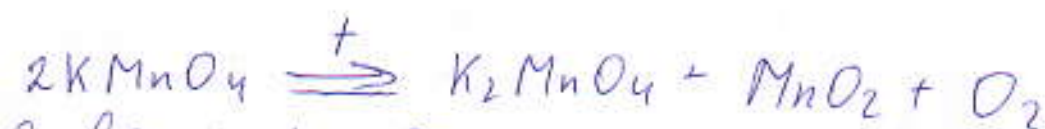
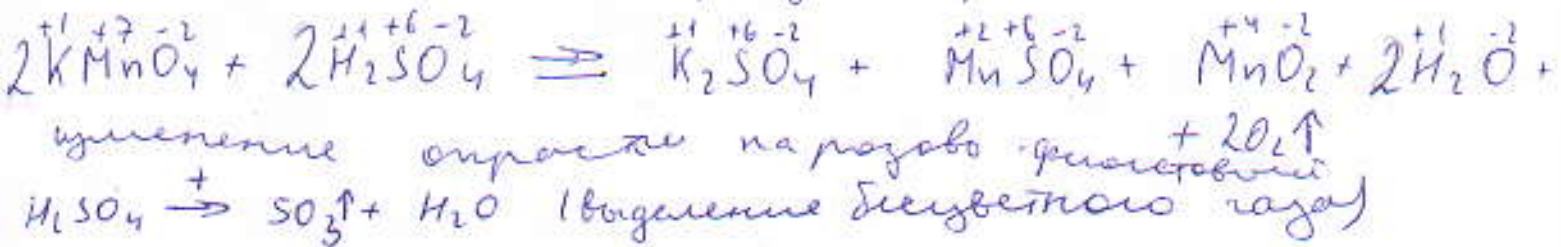
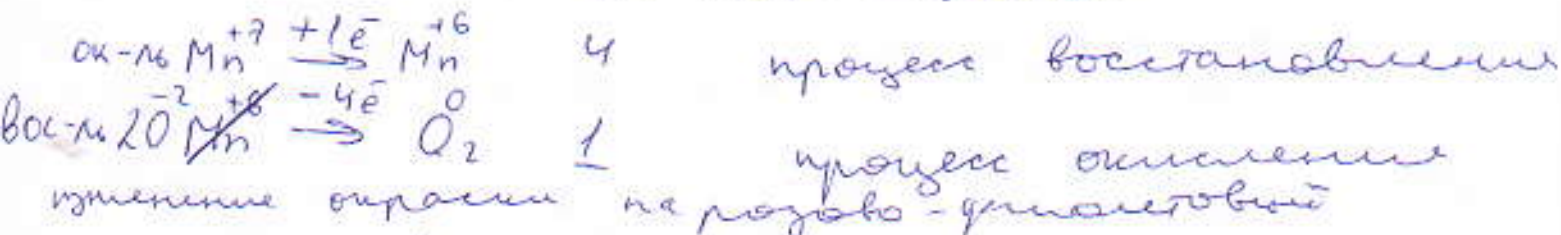
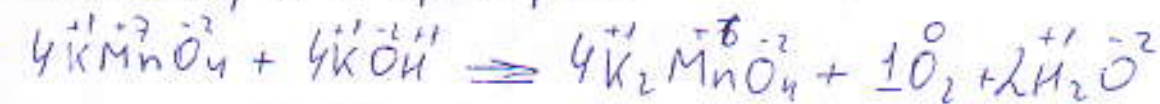
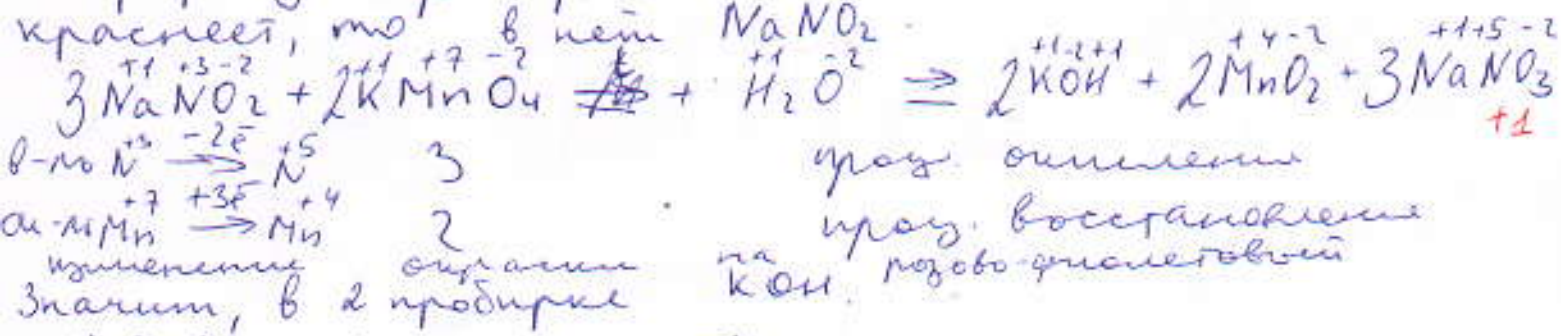


Анатолий
21.5

10 кл.

167-047-608-79

Вариант 14

Дано: KOH, H₂SO₄, NaNO₂, KI, KMnO₄Т.к. при взаимодействии р-ра из 1 пробирки и KMnO₄ вытан коричневый осадок, в ней содержится KI.Т.к. р-р из 4 пробирки растворяет этот осадок и обесцвечивает р-р, то в ней H₂SO₄.Т.к. р-р из 3 пробирки с KMnO₄ при нагревании краснеет, то в ней NaNO₂.Ответ: 1 - KI, 2 - KOH, 3 - NaNO₂, 4 - H₂SO₄