

9-13

Тетрадь

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

N1 - 12,5

N2 - 0

N3 - 1,5 с кем

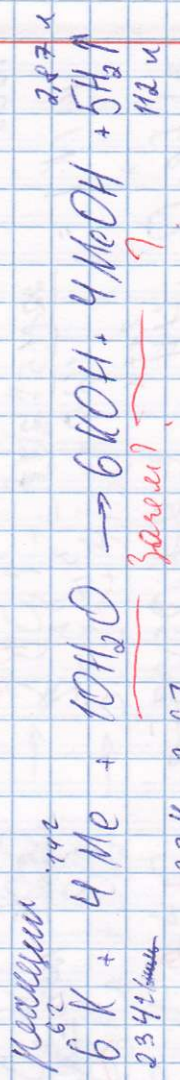
N4 - кем кем

N5 - 135

Σ 275

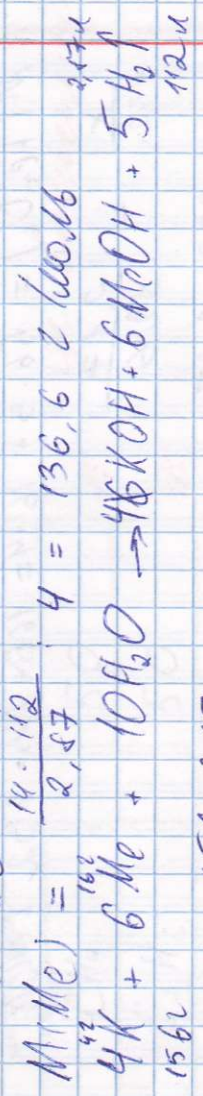
Задача 1.

1) Рассчитайте коэффициент



$$m(K) = \frac{234 \cdot 2,57}{112} = 52$$

$$m(Me) = 20 - 6 = 14$$



$$m(K) = \frac{156 \cdot 2,57}{112} = 36$$

$$m(Me) = 16$$

$$M(Me) = \frac{16 \cdot 112}{2,57} = 60$$

Мольная масса искомого металла Me

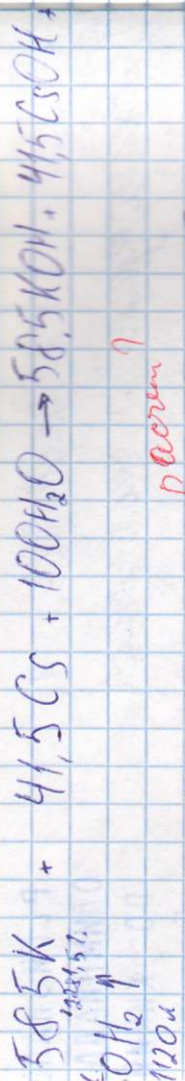
исходная в уравнении от 104 до 136,6

в табл. П. к. узнаем, что Me - щелочной металл, но это не Fe, Cs.

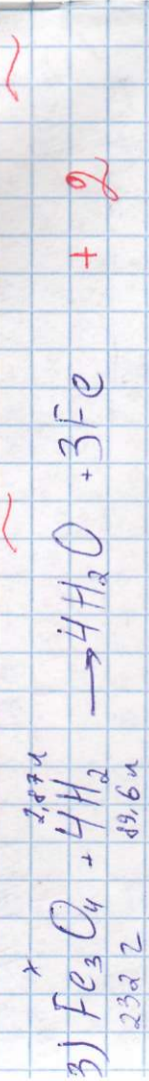
2) Пусть подбора найдем уравнение, в котором масса металла равна массе полученного металла = мольной массе Cs

592
12,5

6



$M(K) = \frac{22815 \cdot 2,87}{1120} = 5,85 \text{ г}$
100% = 29,25%



$M(\text{Fe}_3\text{O}_4) = 56 \cdot 3 + 16 \cdot 4 = 168 + 64 = 232 \text{ г}$

$x = \frac{2,87}{89,6}$

$x = \frac{232 \cdot 2,87}{89,6} = 7,43 \text{ г}$

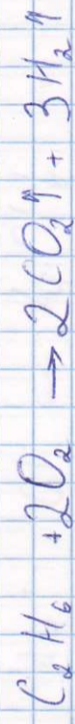
Ответ: 1. Уезжу CS 2. 5,8 29,25% ✓

3. 7,43 г. ✓

4,06 г

3

Задача 5



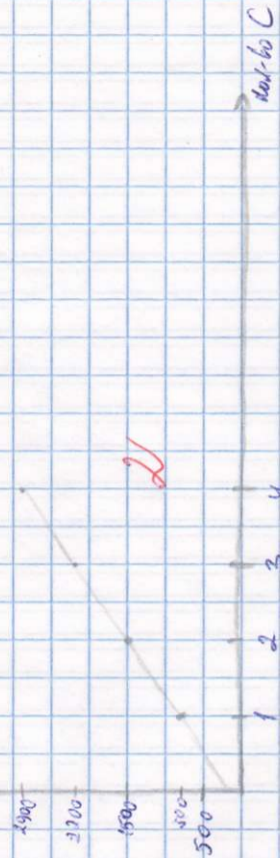
2)

вещ-во	$Q_{\text{сжиг}}$ кДж/г
CH_4	50
C_2H_6	50
C_3H_8	50
C_4H_{10}	50

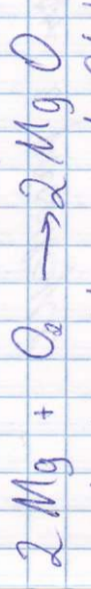
сум. сервоверк
урл балансов

3) $Q_{\text{сжиг}}$
кДж/моль

$Q_{\text{сжиг}} = 700 \cdot \text{моль} \text{ CO} + 100 \text{ г}$



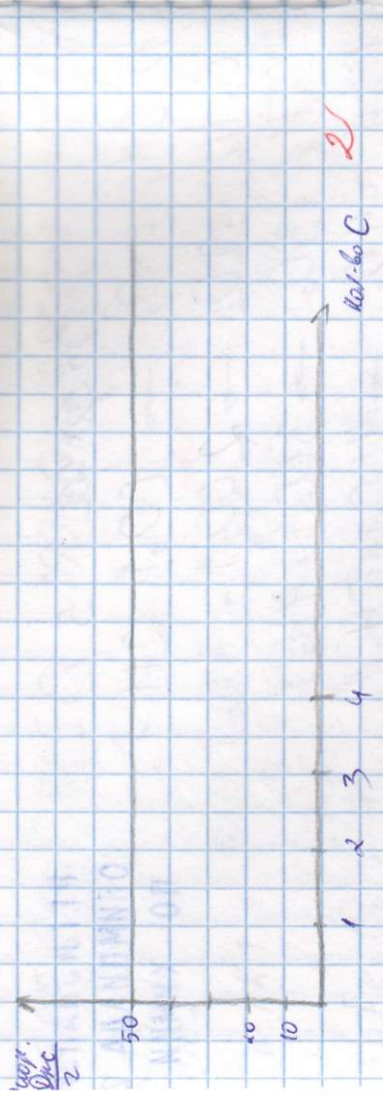
Задача 3



10

0,58

~~1,58~~



$49 \text{ O}_{\text{сгор}} = 50 \text{ kcal/mol} / 2$ ✓

5) $100 \rightarrow 700 \cdot 0 + 100 = 100 \text{ kcal/mol}$ ✓

~~138~~

Задача 2.

2) Пусть x - масса воды в растворе.

$$\text{При } 100^\circ\text{C} \quad m(B) = 0,406x$$

$$x + 0,406x = 100$$

$$1,406x = 100$$

$$x = 71,12$$

$$m(B) \text{ при } 100^\circ = 100 \cdot 0,406 = 40,6 \text{ г}$$

$$\text{При } -20^\circ\text{C} \quad m(B) \text{ в растворе} = 0,304x$$

$$m(B) \text{ при } -20^\circ\text{C} = 0,304 \cdot 71,12 = 21,62 \text{ г}$$

↓
осажек было $40,6 - 21,62 = 18,98 \text{ г}$

$$= 7,26 \text{ г. Это абсорбция } 100 - 38,1 = 61,9\%$$

или $m(T)$

$$m(T) = \frac{7,26 \cdot 100}{61,9} = 11,73 \text{ г}$$

Канон
уравн

у - вода
р - спирт

0

Задание 9



Тетрадь

для _____

учени _____ 9 класса _____

ШКОЛЫ _____

Фамилия _____

Имя _____

188

48

78

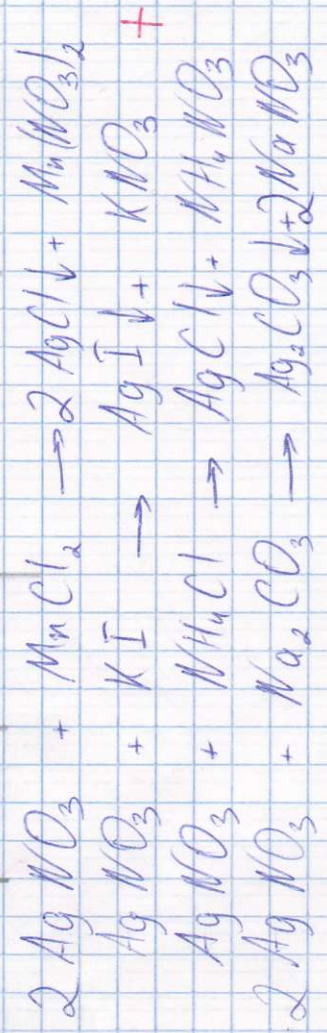
$$\Sigma = 298$$

Сначала определим, в какой среде находится, а в какой оседает. Тип взаимодействия AgNO_3 с в-вами

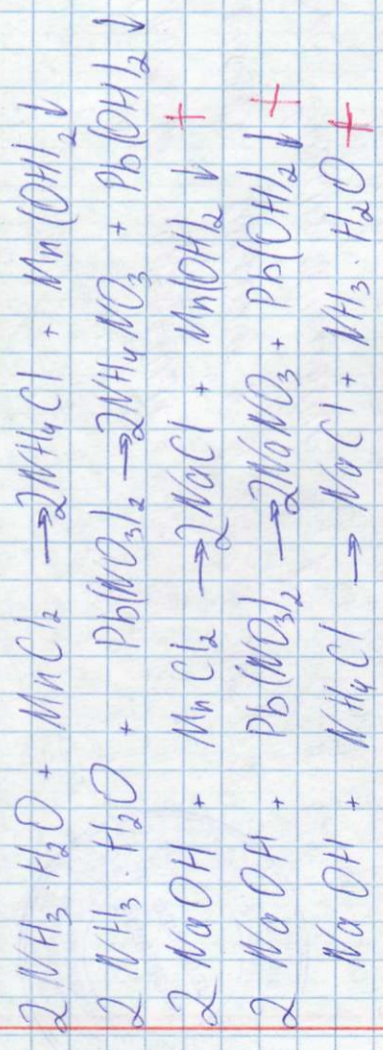
из списка и обнаружится урно-законный смысл - коррозия / осаждение. Это происходит на по, что в силе и действие зрения,

в списке 2 вещества

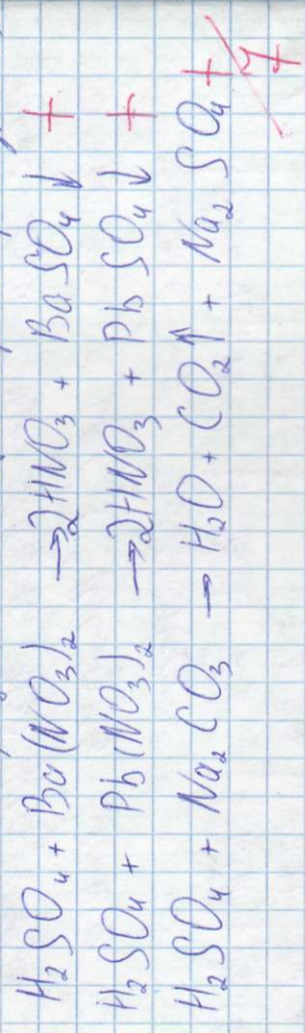
	$\text{Ba(NO}_3)_2$	MnCl_2	$\text{Pb(NO}_3)_2$	KI	NH_4Cl	Na_2CO_3
AgNO_3	—	$\text{AgCl} \downarrow$	—	$\text{AgI} \downarrow$	$\text{AgCl} \downarrow$	$\text{Ag}_2\text{CO}_3 \downarrow$
$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	—	$\text{Mn(OH)}_2 \downarrow$	$\text{Pb(OH)}_2 \downarrow$	—	—	—
NaOH	—	$\text{Mn(OH)}_2 \downarrow$	$\text{Pb(OH)}_2 \downarrow$	—	$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	—
H_2SO_4	$\text{BaSO}_4 \downarrow$	—	$\text{PbSO}_4 \downarrow$	—	—	$\text{CO}_2 \uparrow$



нес
ур.



($\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ окислитель, с нитратами происходит динам.)



Смесь: смесь 1: $\text{KI} + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 +$
 смесь 2: $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{MnCl}_2 +$
 смесь 3: $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 +$
 смесь 1: $\text{NaOH} +$
 смесь 2: $\text{H}_2\text{SO}_4 +$