

## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

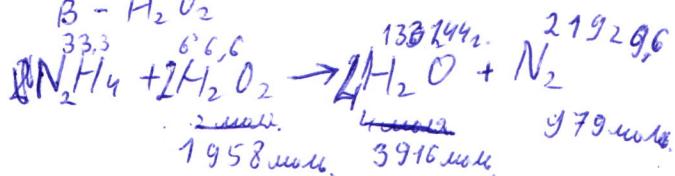
$\sqrt{1}$

Из ~~и~~ C - азот ( $N_2$ ) он может выделяться при горении гидразина  $NH_4$ , также знаю такого окислителя, что электронов которого равно 18, но разве это перекись водорода.

D - вода, консистенция преда аналогична, но только не плавко в чём именно.

A -  $NH_4$

B -  $H_2O_2$



m  $H_2O$  - 133,144,2

v  $N_2$  - 21929,6 л.

$\sqrt{2}$

1) погаснет

2) загорится друг

3) гореть не будет.

(подробнее в черновике Стр.  $\sqrt{1}$ )

$\sqrt{3}$ . 1,25% - CuCl<sub>2</sub>

1,2% - FeCl<sub>2</sub>

3% - FeCl<sub>3</sub> (чихаю оставлю 1,6%.)

(Стр. 5)

не знаю что там. Будет в атмосфере, может быть, то что окисление наимен реагировавшо с CO<sub>2</sub>.

$\sqrt{4}$ . A - Li  
B - Na

Ответ: 13440 л

(подробности в черновике с  $\sqrt{2}$ .)

черновик     чистовик

(Поставьте галочку в нужном поле)

00114166

Страница № 4  
(Нумеровать только чистовики)

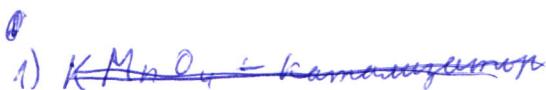
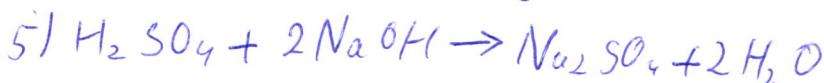
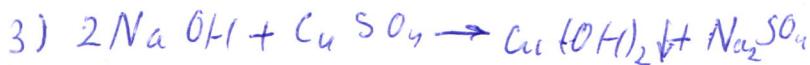
№5

§ - окислительно восстановительных

↑ - один

1 - идентичн.

№6



2)

00114166

черновик     чистовик  
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № \_\_\_\_  
(Нумеровать только чистовики)

## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

ШИФР

(заполняется секретарём)

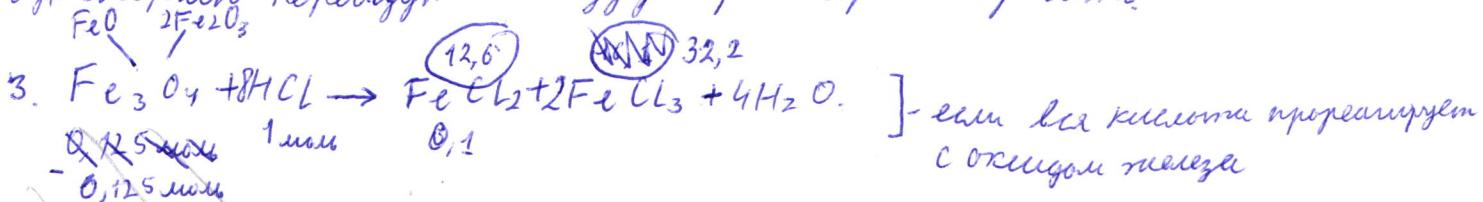
$\sqrt{2}$ .

1) Лампочка погаснет:  $H_2SO_4 + Ba(OH)_2 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2H_2O$  Бария сущестует в виде белого осадка.

2) Жидкость будет гореть ярче:  $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$  соль хорошо проводит электричество.

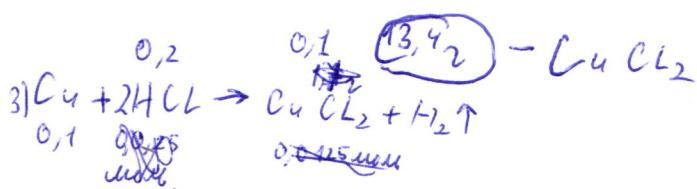
3) как не горела, так и не загорится, ~~а значит~~ алюминий в воде разлагается.

Что касается волнистых электрических, то на 3-ех волнистых лампочках из волнистых шести баки с бромом расходятся от прослоя в теплоэнергии перепадут и будут растворяться на греках.



$$\begin{aligned} 1) & \cancel{\frac{23}{72}} \approx 0,3 \text{ моль } (V_{FeO}) \\ 2) & \cancel{\frac{23,14}{100}} \approx 0,15 \text{ моль } (V_{Fe_2O_3}) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} 1) & \frac{23}{232} \approx 0,09 \text{ моль } O, 1 \text{ моль. } 8 = \\ 2) & 0,125 - 0,09 = 0,25 \text{ моль. } 0,8 \text{ моль. } \\ & \downarrow \\ & \text{осталось } 0,025 \text{ моль кислоты. } 0,2 \text{ осталось.} \end{aligned}$$



$$\frac{13,4}{105,4}$$

$$\cancel{\frac{13,4}{100}} \frac{13,4}{100} = 13,4$$

~~1,25% - CuCl\_2~~  
~~1,2% - FeCl\_2~~  
~~3% - FeCl\_3~~  
~~1,6% меди осталось~~

Страница № 5

черновик  чистовик

(Поставьте галочку в нужном поле)

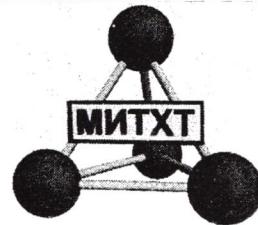
(Нумеровать только чистовики)

00114166

черновик     чистовик  
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № \_\_\_\_\_  
(Нумеровать только чистовики)

№



## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

ШИФР

(заполняется секретарём)

отлич. восп. I, I, I результат обучения I

результат наукоизучения  
I

№5 так там нужно найти первое вещество. Известно что оно простое

круг подогревающийся до 109

Про реагирует с водородом, значит скорее всего это гелий.

~~Гелий~~ А другое это азот?  $\text{NH}_3$ ?

А если уравнение?

$$\frac{1 \cdot x}{y} \cdot 100 = 5,88$$

допустим  $x = 1$

$$\frac{1}{y} \cdot 100 = 5,88$$

$$\frac{1}{y} = 5,88 : 100 = 0,0588$$

$$y = \frac{1}{0,0588}$$

$$\frac{1}{y} = \frac{10000}{0,0588} = \frac{50000}{0,0294}$$

Кажется я ошибся какой элемент!!!

$$\frac{1}{y} = \frac{588}{10000}$$

$y = \frac{10000}{588} \approx 17$  (нет исключе вещества не газами).

$$\frac{2}{y} = \frac{588}{10000}$$

$$y = \frac{20000}{588} \approx 34 \text{ (тоже не кажется)}$$

$$\begin{array}{r} 1 \\ \hline 17 \\ \hline 3 \\ \hline 17 \end{array} \cdot 100$$

$$3, \overline{17} \cdot 100$$

Нет НЕ азот.

$$\frac{3}{y} = \frac{588}{10000}$$

00114166

черновик  чистовик  
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3  
(Нумеровать только чистовики)

00114166

черновик     чистовик  
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № \_\_\_\_\_  
(Нумеровать только чистовики)

## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

8  
ШИФР

1 Круглое надо запустить ракету, а значит нужно

(заполняется секретарём)

окислитель и топливо. Окислитель -  $O_2$

6 - азот от слова следует, что он содержится в топливе.

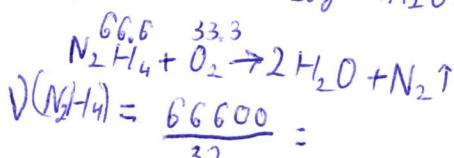
9 знаю только одно такое вещество - гидразин. Если окислитель не подходит, то это  $N_2H_4$

У этого вещества равное число электронов  $O_2 \rightarrow 32\bar{e}$

$N_2H_4 \rightarrow 32\bar{e}$



D - обычная вода ( $H_2O$ )



$$V(O_2) = V(N_2H_4)$$

$$m(H_2O) =$$

$$m(N_2) =$$

2. 1) двойка погаснет:  $H_2SO_4 + Ba(OH)_2 \rightarrow BaSO_4 + 2H_2O$

2) я думаю, будет гореть зря:  $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ .

3) как кетонена, так гореть и не будет:  $NH_4OH + CH_3COONH_4 \rightarrow CH_3COONH_4 + H_2O$  (стабильный  $CH_3COONH_4$  (аметат ацетата) в воде разлагается, так что электролита из него не выйдет, он просто разложится и улетит).

Что касается тока, то на прёх-ваттметру миллиамперометр будем прятать, если браузер  черновик  чистовик

(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1

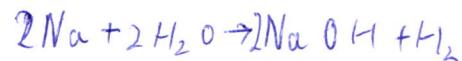
(Нумеровать только чистовики)

00114166

Готово, но если просто перейдёт в текстовую и удалит коробки электриодов.

Учитель науки химии А - липий  
Б - калий  
С - натрий.

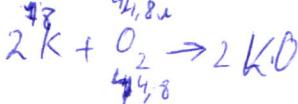
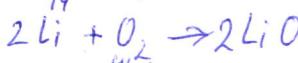
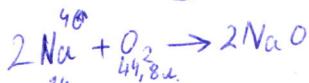
Почему наше предположение о таком соотношении этих металлов находит подтверждение в опыте.



Эти реакции будут происходить при растворении этих металлов в воде, но как через эти реакции на практике?

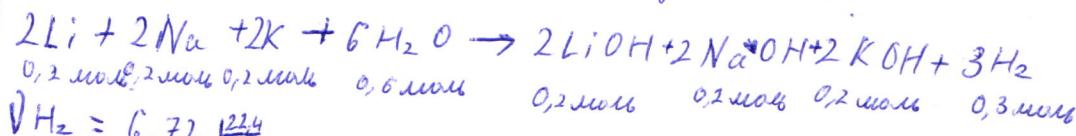
$$\begin{array}{l} \text{Li} - ? \cdot 10 \\ \text{K} - ? \% \\ \text{Na} - ? \% \end{array} \left. \begin{array}{l} \text{Li} - ? \cdot 10 \\ \text{K} - ? \% \\ \text{Na} - ? \% \end{array} \right\} 13,8_2 \quad \text{вес } \text{H}_2 = 6,72 \text{ г}$$

$$\begin{array}{l} \text{NaOH} \rightarrow ? \\ \text{KOH} \rightarrow ? \\ \text{LiOH} \rightarrow ? \end{array} \left. \begin{array}{l} \text{NaOH} \rightarrow ? \\ \text{KOH} \rightarrow ? \\ \text{LiOH} \rightarrow ? \end{array} \right\} 24_2$$



139,4 миллиграмм  $\text{O}_2$

а если эти уравнения обединить?



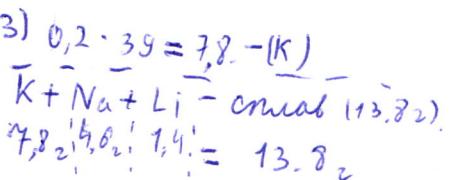
$$6\text{H}_2 = 6,72 \frac{22,4}{18,3} \text{ моль}$$

$$1) 0,2 = \frac{x}{7}$$

$$x = 0,2 \cdot 7 = 1,4_2 \text{ (Li)}$$

$$2) 0,2 \cdot 23 = 4,6 \text{ - (Na)}$$

$$\begin{array}{r} 23 \\ \times 0,2 \\ \hline 46 \end{array} \quad \begin{array}{r} 39 \\ \times 0,2 \\ \hline 7,8 \end{array}$$



Ура! мы на верном пути!

Наш мешок состоит с пропорциями

$$13,8 - 100 \%$$

$$13,8 - 100 \%$$

$$7,8 - x \%$$

$$7,8 - x \%$$

$$\frac{13,8}{7,8} = \frac{100}{x}$$

$$\frac{13,8}{7,8} = \frac{100}{x}$$

$$x = \frac{7,8 \cdot 100}{13,8}$$

$$\frac{7,8 \cdot 100}{13,8} = x$$

$$x = 56,5 \%$$

$$x = 33,3 \%$$

$$\begin{array}{r} 100\% - x \\ \cancel{100\%} \\ 134,4 - 1\% \\ 13440 \text{ г} \end{array}$$

K

$$13,8 - 100 \%$$

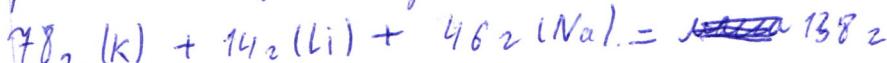
$$7,8 - x \%$$

$$\frac{13,8}{7,8} = \frac{100}{x}$$

$$\frac{7,8 \cdot 100}{13,8} = x$$

$$x = 56,5 \%$$

Теперь подсчитаем с массой, сколько тут же всё проще. просто не на учить училиают.



а нам дальше здорово, что можно все упростить какие-то 20% салюта активного металла реагируют первыми.

черновик  чистовик

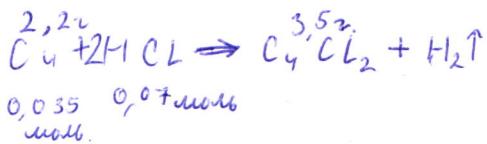
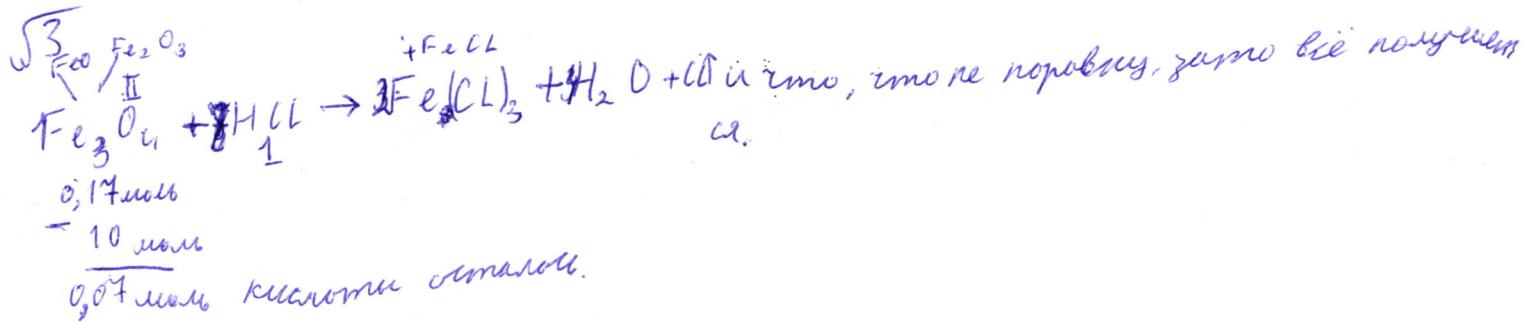
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница №

2

(Нумеровать только чистовики)

00114166



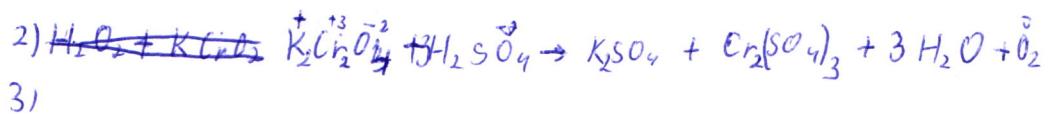
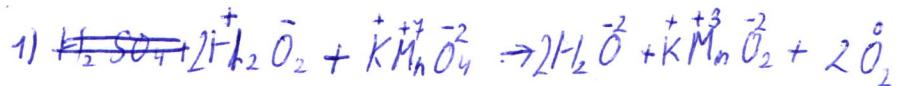
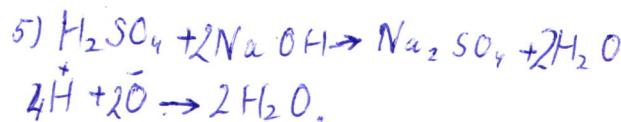
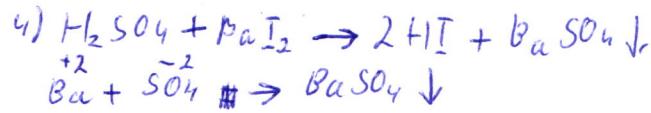
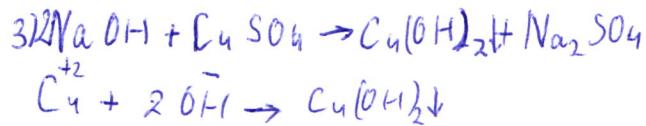
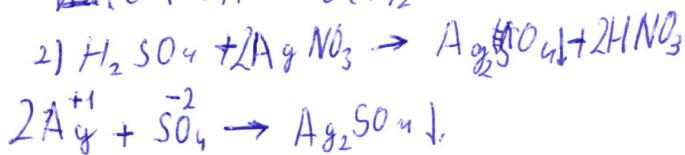
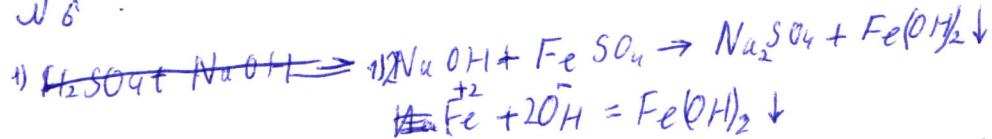
$15 - 2,2 = 13,8$  — степень азота редукции

$$\frac{m_{n-na}}{m_{n-na} + m_a} = \frac{10 \cdot 3,5}{3,5} = 3,4\%$$

## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

ШИФР

(заполняется секретарём)

 $\sqrt{6}$ 

3)