

№ шифра X-8-9
 Ф.И.О. участника (полностью) Ленив Ренне Андреевич.
 Дата рождения 02.10.2000.
 Ф.И.О. учителя (полностью) Анатолее Александровна.
 Район, город (село, поселок) с. Асиновка.
 Школа (полное юридическое наименование) МБОУ Кировский детский общеобразовательный центр
 Класс 8

		Шифр X-8-9
№8.1	#	
1-4	-	
2-3	+	1 2 3 4 5
3-2	+	45 05 65 0 12,5
4-3	-	= 12,5
5-2	+	
6-3	-	
7	-	$3Cl + S + 4H_2O \rightarrow H_2SO_4 + 6HCl$
8-3	-	
9-2	+	45
10-2	-	
№8.2.		
		Na_2SO_4 сульфат натрия. - 0
№8.3		
1	Имеют цвет.	Cl^+, F^+ 25
2	неме воздуха.	H^+, He^+ 25
3	тяжелее воздуха	Xe^+, Rn^+ 25
4	хорошо растворимые в воде.	Br^-, Ar^- 05
5	состоят из нескольких атомов.	O, Ne 05
№8.4.		
1.		
2.		
3		$N-79 \text{ рр } O-210 \text{ г.}$

ОБРАТНАЯ СТОРОНА ЛИСТА

Шифр X-8-9

№ 8,5

1

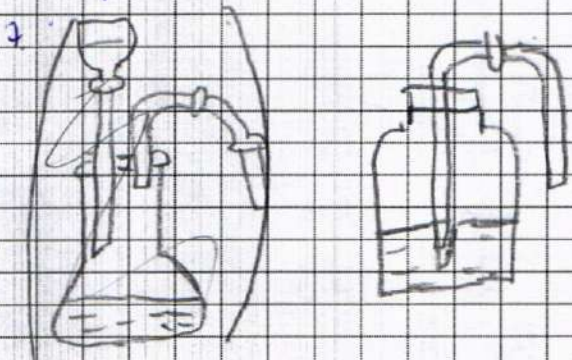
2

3. Потенциал - это способность легче возгораться. 16 раз легче возгораться. ^{0,58}
 $Mn - 1 \quad O - 16 \quad 16:1 = 16$ раз легче. —

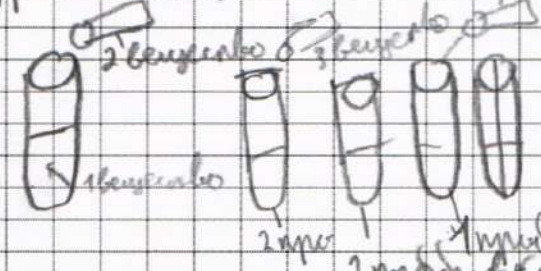
4. Возгораться легче с хлороформом потенциалы эти
 стали меньше возгораться и окисляются в воду. —

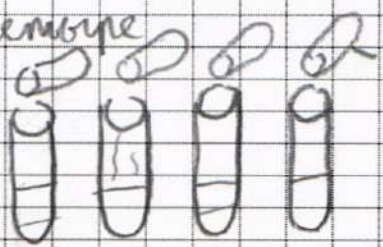
5. Легко возгорается. 18

6. Не. Селен, Селен не может окислиться возгоранием. 18
 Если газ окисляется эти стали с возгоранием. $He + O_2 \rightarrow HeO_4$



N1

Вещество продукты	как сделать	Вывод
<p>КСI ПродуктI (H₂SO₄)</p>	<p>1 способ: 1 вещество в 9 разделим катодом продукт или катодом окислитель вещества катода и катод продукт число не уменьшилось. Я же- ли минимизировать реакцию управления.</p>  <p>Минимизировать управление</p> $H_2SO_4 + NaHCO_3 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2CO_3$ $H_2SO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2SO_4$	<p>Вывод: 9 мин- т или два сфин- китовых вещества 1- продукт 2- продукт 3- вещество 4- группа веществ 1 продукт H₂SO₄</p>

<p>ПродуктII</p>	<p>I вещество разделим на четыре</p>  <p>Я знаю уже о H₂SO₄</p>	<p>Вывод: I II продукт HCl.</p>
------------------	--	---

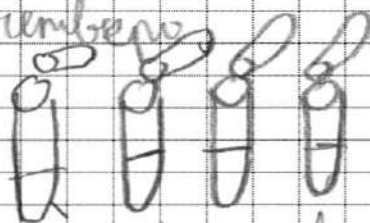
II вещество

Наименее и вещества
 В опыте пробовки нитрат
 не уменьшался, а селен
 минимальное уменьшение
 $HCl + H_2SO_4 \rightarrow HCl + H_2SO_4$

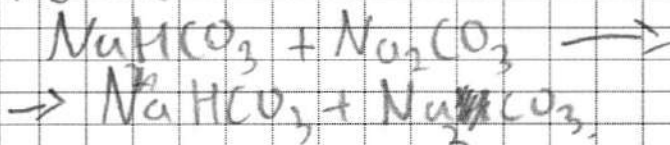
III вещество

3 вещества более разделили
 в пробирке

V вещество



Наименее вещества. 1 пробирки.
 нитрат не разделился, а
 не уменьшался, а селен
 минимальное уменьшение
 то желтый цвет и бурый
 вещество то в опыте не
 селен минимальное умень-
 шение.



Вывод: А это

указано это
 III вещество

и V вещества

2 пробирки наименее

IV вещество

было умень-
 шением на

III вещество

III вещество

Na_2CO_3

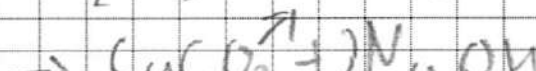
V вещество

$NaHCO_3$

IV вещество

В опыте
 умень-
 шением
 веществ
 веществ
 веществ

X и минеральные вещества



Вывод: IV веще-
 стве $Ca(OH)_2$

№ шифра X-8-12

Ф.И.О. участника (полностью) Аленев Константин Александрович

Дата рождения 04.03.05

Ф.И.О. учителя (полностью) Бурнашева Нургулстановна Ивановна

Район, город (село, поселок) село Орто - Сурт

Школа (полное юридическое наименование) МБОУ "Моголишская СОШ им. С.И.

Ташаурова"

Класс 8.

Шифр X-8-12

8.1

① 1 -

② 4 -

③ 4 -

④ 3 -

⑤ 2 +

⑥ 4 +

⑦ 4 +

⑧ 3 -

⑨ 2 +

⑩ 1 -

8.2 $NaSO_3$ -

8.3

① N, He

② H, C

③ F, Ne

④ I, Hg

⑤ Ba, Zn

8.4

① $N_2S_2 + O_2 \rightarrow NO + S_2O_3$ -

② обтис. -

③

1	2	3	4	5	Σ
48	0	18	0	0	66

8.5.

① ~~Cu~~

$Cu; CuO + H \rightarrow CuH + HO$ -

②

③

④

⑤

⑥

⑦

№ шифра \

Ф.И.О. участника (полностью) _____

Дата рождения _____

Ф.И.О. учителя (полностью) _____

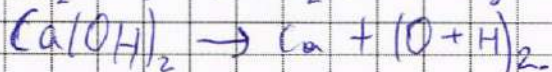
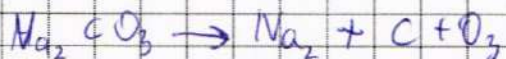
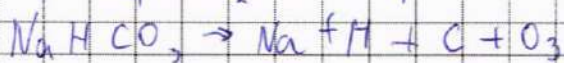
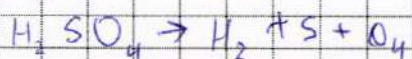
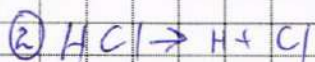
Район, город (село, поселок) _____

Школа (полное юридическое наименование) _____

Класс _____

Шифр X-8-12

- ①
- | | |
|---|------------|
| 1 | H_2SO_4 |
| 2 | HCl |
| 3 | Na_2CO_3 |
| 4 | $NaHCO_3$ |
| 5 | $Ca(OH)_2$ |



№ шифра X-8-3
 Ф.И.О. участника (полностью) Кубарева Анастасия Артемьевна
 Дата рождения 2003 05
 Ф.И.О. учителя (полностью) Павлова Анастасия Александровна
 Район, город (село, поселок) Горный уезд с. Ю. Ю. Ю.
 Школа (полное юридическое наименование) МБОУ Кировская средняя общеобразовательная
 Класс 8

Шифр X-8-3

Задание 1.

- | | | |
|---------------------|------------|----------|
| 1) 4) - | 5) 3) 14 - | 9) 2) + |
| 2) 4) - | 6) 1) - | 10) 3) + |
| 3) 1) - | 7) 3) - | |
| 4) 2) $MnO_2 = 2MO$ | 8) 3) - | |

30.

Задание 2.

Решение:

Знамя = 474 гр $474 : 3 = 158 = \text{знамя}$ 18

$N_2 = 6 \text{ моль}$ $158 \cdot 6 = 948 \text{ гр}$ $948 : 46 = 2,05 \approx 2$ N_2 $28 \cdot 2 = 46$ 1,58

$S = 4 \text{ моль}$ $158 \cdot 4 = 632 \text{ гр}$ $632 : 32 = 19,75 \approx 20$ 08

N_2 имеет = 23, а если умножить его на 2, то получится 46 $N_2 = 46$ $A_{r}(N_2) = 46$

S имеет = 32 относительная масса $A_{r}(S) = 32$ 08

Дано: $A_{r}(O_2) = 32$ $32 \cdot 2 = 64$ $64 : 32 = 2$

Знамя = 474 гр $A_{r}(O_4) = 64$

$N_2 = 6 \text{ моль}$

$S = 5,812 \cdot 10^{24}$

O_2

В-во-?

Ответ: $N_2 SO_4$ 0

Задание 3

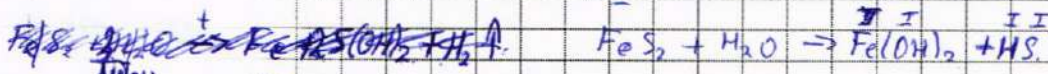
- | | | | |
|---|--------------|-------------------------|-----------|
| 1 | Rn - ; | Ht - | |
| 2 | гелий-He - ; | угарный газ - CO - | <u>18</u> |
| 3 | CO_2 - ; | | |
| 4 | Ne - ; | Cl_2 - | |
| 5 | NH_3 - ; | CO_2 - углекислый газ | <u>28</u> |

1	2	3	4	5
38	258	38	05	3,58 = 128

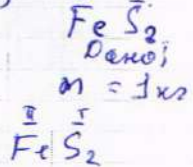
Задача 4

1) Эта задача сводится в данном процессе не надо рассматривать, как процесс обогащения сырья по сере, потому что когда газы катанелекв изогного сырья, тогда переводит в газобразную форму, а другая часть остается в твердом состоянии, изогное сырье уменьшается, а другая переводит в твердом состоянии необходимого количества. Когда газы сгорают и превращаются в газобразную форму 50%. тогда изогного сырье необходимо с катанелекв изогнет, 100% изогного сырья, когда сводится 50% изогнет, остается 50%.

2) Эта задача сводится можно было рассматривать как процесс обогащения сырья по сере, надо предпринять: надо в изогное сырье добавить воды H_2O
 $FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$ тогда когда сводится вода H_2O в форму SO_2 - двуокисл серы изогнет и остается в виде изогного сырья.
 Fe_2O_3 - окисл железа.



3) H_2S - сернистый газ.



Решение;

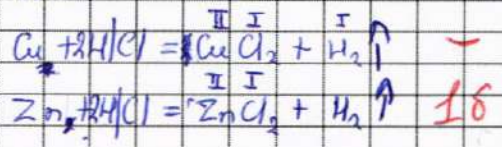
$Ar(Fe) = 56$ $m = M \cdot \eta$
 $Ar(S_2) = 64$ $(m_{Fe} = 56 \cdot 0,05 = 0,56)$
 $m_{S_2} = 64$
 $m = 120 \cdot 0,05 = 1,2 \text{ гр.}$
 $m \leq 120.$

FeS_2
 $Fe - ?$
 $S_2 - ?$

00

Задача 5

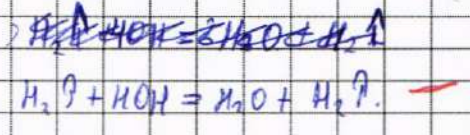
1) HCl



ответ: они могут взаимодействовать с такими металлами, так как у обоих уравнений получился положительный заряд.

2) $H_2 + HNO \rightarrow$

анализ 2-го уравнения сделать для того, чтобы водород попал в шар.



3) Шары наполненные водородом поднимаются вверх, потому что водород легче воздуха. В ²² раза легче:

$$H_2 \uparrow = 2 \quad 44:2 = 22$$

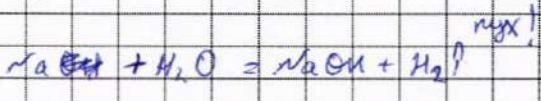
$$CO_2 = 44$$

0,58

4) Шары за время нескольких дней от зеленых и окислились в шар, потому что водород H_2O легче воздуха и давление воздуха увеличивается.

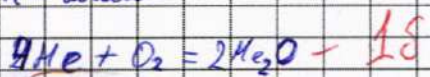
08

5) Для наполнения воздушных шаров небезопасно использовать водород, потому что водород не тяжелее воздуха и под его давлением шары с воздухом H_2 взрываются.

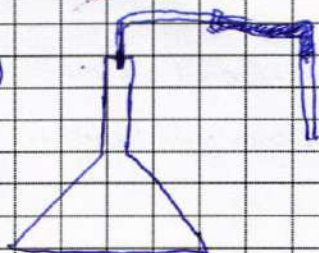


18

Задание 6) Для наилучшего проведения опыта могут быть использованы следующие вещества.








7)



1	2	3	4	5
3				

Задание I

Название	Этапы?	Химический микроек	Химическое уравнение	Вывод?
HCl 1 пробирка	Взяла пробирку I туда нашла Cl-ион и H ₂ водород	 получила раствор HCl иониз водорода	$H_2 + 2Cl = 2HCl$ получила хлороводородную кислоту (соляную)	1) получила HCl - хлороводо- родную кислоту (основная) 2) в 1 пробирке нахо- дится кислота - соляная (кислотный остаток)
H ₂ SO ₄ 2 пробирки	Взяла пробирку 2 нашла SO ₄ - ион и еще H ₂ - водород	 получила H ₂ SO ₄ иониз водорода	$H_2 + SO_4 = H_2SO_4$ иониз водорода. серная кислота	1) получила H ₂ SO ₄ серную кислоту. 2) в 2 пробирке находится кисло- та (кислотный остаток)
Na HCO ₃ 3 пробирки	Взяла пробирку 3 нашла Na - ион как кис- лотный	 нашла ион натрия, Na ион и карбоната	$Na + HCO_3 = NaHCO_3$ иониз водорода и воды	1) получила гидрокарбонат натрия Na 2) в 3 пробирке находится кисло- та (кислотный остаток)
Na ₂ CO ₃ 4 пробирки	Взяла пробирку 4 нашла Na - как кислотный ион	 нашла ион натрия и карбоната	$2Na + CO_3 = Na_2CO_3$ получила карбо- нат натрия	1) получила карбонат на- трия Na 2) в 4 пробирке кислотный оста- ток.
Ca(OH) ₂ 5 пробирки	Взяла пробир- ку 5 и нашла Ca	 кальций и гидроксид	$Ca + 2OH = Ca(OH)_2$	1) получила гидроксид каль- ция. 2) в пробирке 5 находится иониз (основание)