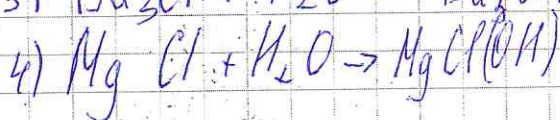
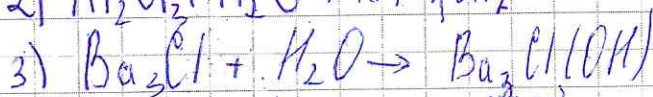
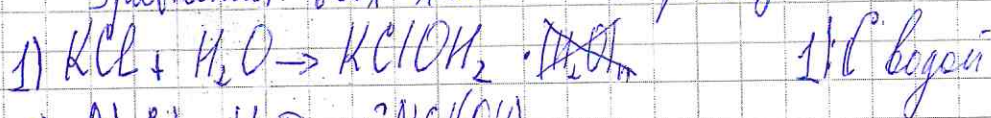


I вариант

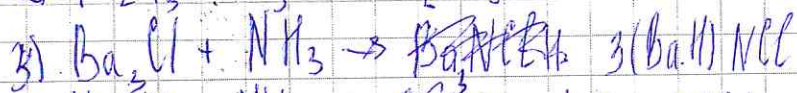
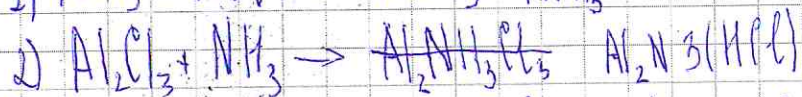
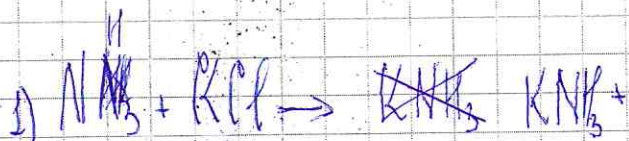
1	2	3	4	5	6	Σ
0	0					0

х-08-09

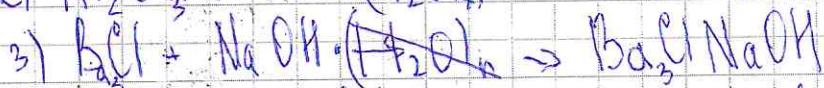
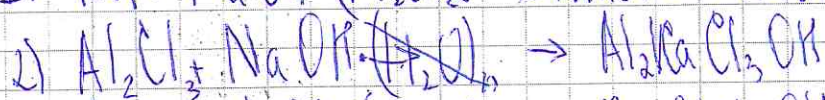
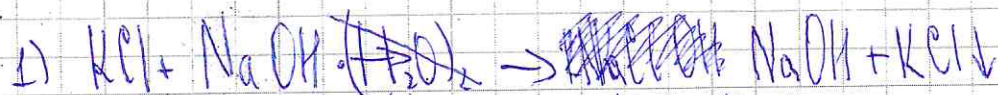
Уравнения всех химических реакций:



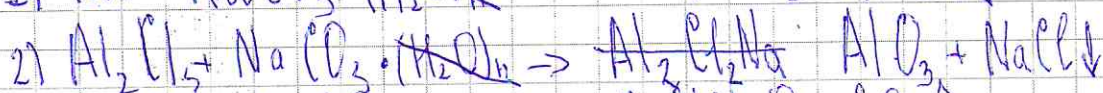
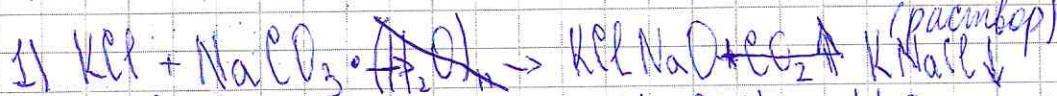
2:1 с аммиаком (раствор)



3) с пероксидом натрия (раствор)



4) с карбонатом натрия



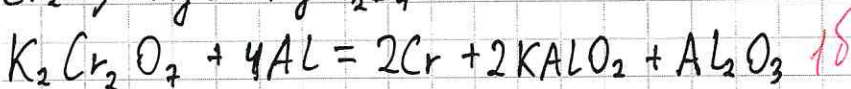
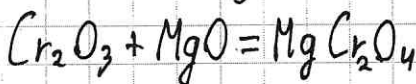
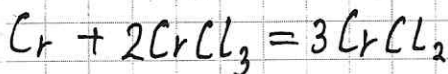
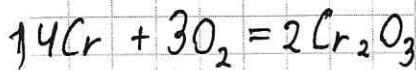


1	2	3	4	5	6	$\Sigma$
1	1	10	0	5		11

Элемент - Кремний (Si) +

$m = 11 \text{ г.}$

$\sqrt{5}$



2) Элемент - хром (Cr). Максимальная степень окисления - +6

$\sqrt{3}$

1) медь - электропроводность - изготовление электротроводов.

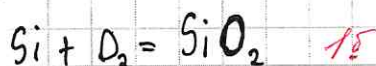
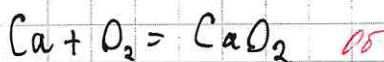
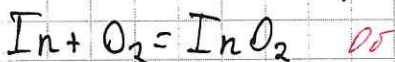
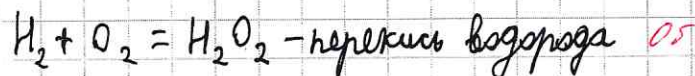
2) серебро - устойчивость к коррозии, блеск - изготовление ювелирных украшений

3) алмаз - твердость - использование в промышленности (изготовление буров, инструментов).

4) гелий - небольшая плотность - использование в воздухоплавании, в шариках

5) алюминий - пластичность - использование в пластической хирургии.

$\sqrt{2}$





№ 4

- 3) Использование <sup>очистительных</sup> фильтров. Преимущества: доступность. 05  
Недостатки: недостаточная дезинфекция воды.

2)  $V_{\text{водн}} = 400 \text{ м}^3 = 400\,000 \text{ дм}^3$  ( $1 \text{ дм}^3 = 1 \text{ л.}$ )

- 1)  $0,6 \text{ мг/л} \cdot 400\,000 \text{ дм}^3 = 240\,000 \text{ (мг)}$  - хлоропотребность всего бассейна  
2)  $0,5 \text{ мг/л} \cdot 400\,000 \text{ дм}^3 = 200\,000 \text{ (мг)}$  - остаточный хлор (максимальное значение)  
3)  $240\,000 \text{ мг} + 200\,000 \text{ мг} = 440\,000 \text{ мг}$  хлора надо на весь бассейн.

4)  $\omega(\text{Cl}) = \frac{A_r(\text{Cl})}{M_r(\text{NaClO})} = \frac{35,5}{23+35,5+16} = \frac{35,5}{74,5} \approx 0,47$  или же 47% - ~~объем~~  
массовая доля хлора в гипохлорите натрия. 05

5)  $m(\text{NaClO}) = 440\,000 \text{ мг} : 0,47 = 936\,170 \text{ мг}$  гипохлорита натрия.

Ответ:  $936\,170 \text{ мг} \approx 936,2 \text{ г}$

1) Степень окисления хлора = +3 05



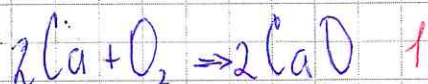
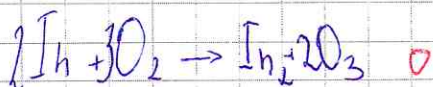
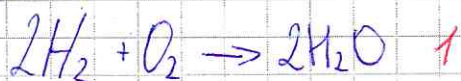
1	2	3	4	5	6	$\Sigma$
3	3	3,5	0	1		10,5

A/1

14 протонов = 14 номер элемента = Si

Валентность Si (IV группа) равна 4, следовательно  
высший оксид имеет формулу  $\text{R}_4\text{Si}$ . Подставляем и  
вычисляем

$$\Sigma H_4 = 28,1 + 1 \cdot 4 = 32,1 \text{ (r)}$$

 $\frac{1}{2}$ 
$$\frac{1}{3}$$

- ### 1) Электропроводность

- 2) Дезинфекция

- 3) Изготовление алмазных резцов, головок, расточных инструментов

- 4) Изготовление ламп с электрическим током, воздушных средств 25

- 5) Золоту

 $\Lambda/4$ 

- 1/4 1)  $\text{NaClO}$  - кол-во соединений  $\text{Cl}$  и  $\text{O}$  равно 2

Степень окисления Cl равна 2.



$$2) 1 \text{ м}^3 = 1000 \text{ л}$$

$$4000 \text{ м}^3 = 40000 \text{ л}$$

$$\text{Употребление} = 0.6 \text{ мг/л}$$

$$0.6 \text{ мг/л} \cdot 40000 \text{ л} = 24000 \text{ мг} = 24 \text{ г}$$

$$\text{Остаток} \approx 0.4 \text{ мг/л} \cdot 40000 \text{ л} = 16000 \text{ мг} = 16 \text{ г}$$

$$24 \text{ г} + 16 = 40 \text{ г}$$

Ответ: 40 г требуется

3) Дезинфекция серебром (помещение воды в серебряный сосуд)

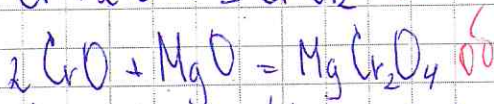
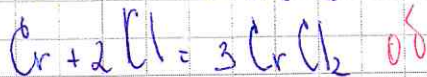
Преимущества способа:

- Прост в использовании
- Качественная дезинфекция
- Проверен временем

Недостатки:

- при долгом использовании серебро портится

№5



2) Cr - хром

Максимальная степень окисления +6

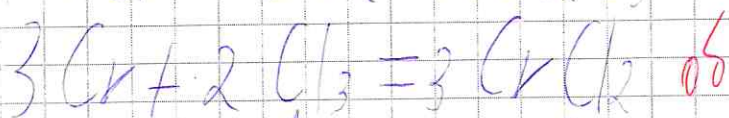
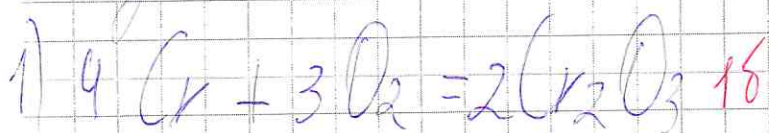
15



1	2	3	4	5	6	Σ
✓	Х	3,50	0	3,5		7

*Х-08-08*  
*Х-08-08*  
*Х-08-08*  
*Х-08-08*  
*Х-08-08*

Задача 5:



Задача 3:

1) Медь - электропроводимость - изготовление *электропроводов*

2) Серебро - ювелирный блеск *изготовление ювелирных украшений*

3) Алюминий - прочность - материалы для *инструментов*

4) Цинк - ртутная пластмасса - *коррозия*

5) Вольфрам - пластичность - *инструменты*

6) Ртутная пластмасса - *инструменты*

Задача 3:

3) Дезинфекция воды можно провести *хлорированием*

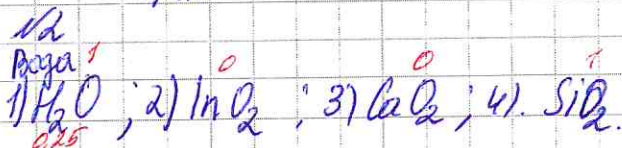
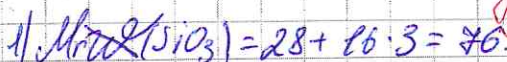
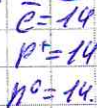


образом. Ну что мне пережить всю  
эту крошечную ослепительную  
жизнь в том, что жеромов  
ослепительное  
Красиво в том, что  
ослепительное

05



## Resumes



1) удържливост ток

2)  $\text{дано}$  и  $\text{тернет}$ .

314

3) надувание воздушных шариков. 15

Задача 4.  $\begin{matrix} 1 & 2 \\ +1 & -1 \\ -1 & -2 \end{matrix}$   
1.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

Omletten:  $cl^{1-}$

2) дано:

Решение:

$$V = 400 \text{ m}^3$$
$$E_n = 0.6 \text{ eV}$$

0,3-0,5 мл.

$m = ?$

Amber

3) 1. Исследование.

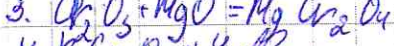
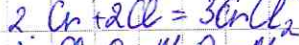
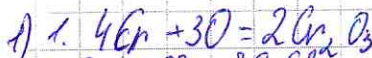
Триглицериды:

Надо читать!!!

1. царские ютсы Бактеуси

2) объединяющий действия.

Задача №5.



2) Атомы  $\text{Cr}$  (хрома) присутствуют в каждой реакции. 0,55

Crucial role =  $Cr^{+3}$



Вариант 1

1	2	3	4	5	6	Σ
0	0					0

1. хлорид калия -  $K^+Cl^-$  -хлорид алюминия -  $Al^{3+}Cl_3^-$  -хлорид бария -  $Ba^{2+}Cl_2^-$  -хлорид магния -  $Mg^{2+}Cl_2^-$  - *до*1.1)  $KCl + H_2O$  $AlCl_3 + H_2O$  $BaCl_2 + H_2O$  $MgCl_2 + H_2O$ 1.2) аммиак -  $NH_3$ , гидроксид натрия -  $NaOH$ , карбонат натрия -  $Na_2CO_3$  $(KCl + H_2O) + NH_3$  $(KCl + H_2O) + NaOH$  $(KCl + H_2O) + Na_2CO_3$  $(AlCl_3 + H_2O) + NH_3$  $(AlCl_3 + H_2O) + NaOH$  $(AlCl_3 + H_2O) + Na_2CO_3$  $(BaCl_2 + H_2O) + NH_3$  $(BaCl_2 + H_2O) + NaOH$  $(BaCl_2 + H_2O) + Na_2CO_3$  $(MgCl_2 + H_2O) + NH_3$  $(MgCl_2 + H_2O) + NaOH$  $(MgCl_2 + H_2O) + Na_2CO_3$  *до*

2. Содержимое стаканчиков:

1 -  $BaCl_2$   $AlCl_3$  -2 -  $KCl$  -3 -  $MgCl_2$  -4 -  $AlCl_3$   $BaCl_2$  -





Содержимое стаканчиков:

1) ~~KCl~~ —

2) ~~MgCl~~ —

3) ~~AlCl~~ —

4) ~~BaCl~~ —

(05)

(06)



1	2	3	4	5	6	Σ
0	4					4

~~0~~  
~~4~~

II вариант.

2 1 стаканчик - нитрат бария. 1,5

2 стаканчик - нитрат алюминия 1,5

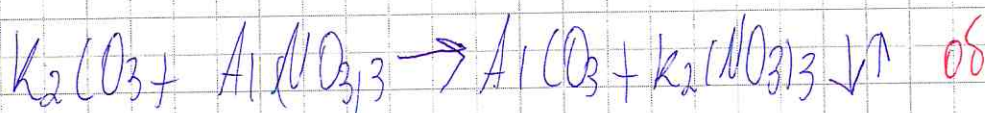
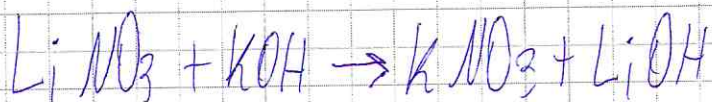
3 стаканчик - нитрат лития 1,5

4 стаканчик - нитрат магния 1,5

0,50 отсюда  
за оп-дн

(4)

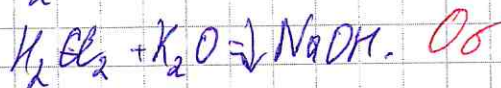
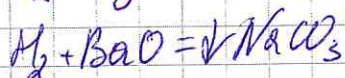
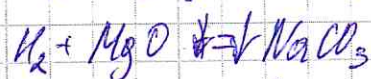
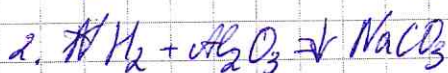
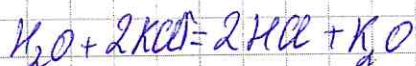
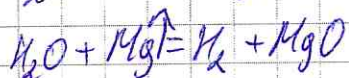
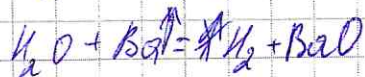
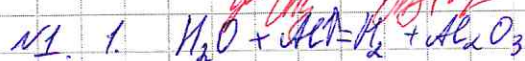
1.





1	2	3	4	5	6	Σ
0	0,5					0,5

Версия-1



в первом стаканчике находится магний (Mg)

Во втором стаканчике находится барий (Ba)

В третьем стаканчике находится хлорид калия (KCl) 0,5

В четвертом стаканчике находится алюминий (Al) 0,5

0,5 г  
0,5 г