



3101884206738

### Титульный лист

Направление  информатика  история  математика  
 обществознание  русский язык  физика  
 химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия П Л О Т Н И К О В

Имя С В Я Т О С Л А В

Отчество А Н Д Р Е Е В И Ч

Дата рождения 2 3 0 5 2 0 0 6

Город участия Т Ю М Е Н Ь

Аудитория 3 1 6

Телефон 8 9 8 2 4 6 8 2 0 7 9

Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

Подпись

Пример  
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



**Проверочный лист**  
**Заполняется участниками**

**Направление**     информатика     история     математика  
 обществознание     русский язык     физика  
 химия

**Класс**     8     9     10     11

**Город участия**    Т Ю М Е Н Ь

**Заполняется организаторами**

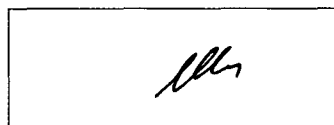
Количество доп. листов                      Количество черновиков к проверке  
 Время выхода с                      :                      до                      :

**Протокол проверки**  
**Заполняется жюри**

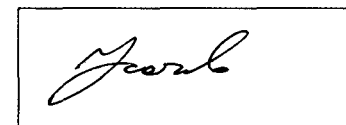
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	5	0	20	7	5				
Балл члена жюри №2	5	5	0	20	7	5				

**Итоговый балл**                      42

**Подпись члена жюри №1**



**Подпись члена жюри №2**



**Пример заполнения**

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
 Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



N1

$$C = \frac{m}{V} \Rightarrow m = CV \Rightarrow m(\text{KClO}_4) = 804 \text{ г}$$

Рассчитаем  $\omega(\text{KClO}_4)$  для смеси  $m(\text{KClO}_4) = 100,5 \text{ г}$

$$m_{\text{р-ра}} = V \cdot \rho = 600 \text{ см}^3 \cdot 1,47 \text{ г/см}^3 = 882 \text{ г}$$

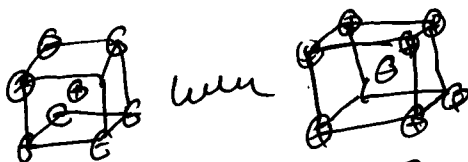
$$m(\text{KClO}_4) = 804 \text{ г}$$

$$\omega(\text{KClO}_4) = \frac{m(\text{KClO}_4)}{m_{\text{р-ра}}} \cdot 100\% = \frac{804 \text{ г}}{882 \text{ г}} \cdot 100\% = 91,16\%$$

5

N2

$\text{CsBr}$  имеет решетку

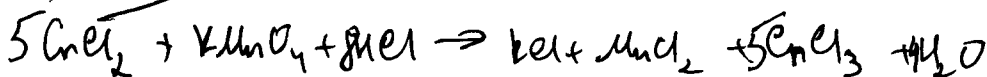


$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{N \cdot M}{N_A \cdot V} = \frac{1 \cdot 212,8}{6,02 \cdot 10^{23} \cdot 0,07895 \text{ см}^3} = 4,48 \text{ г/см}^3$$

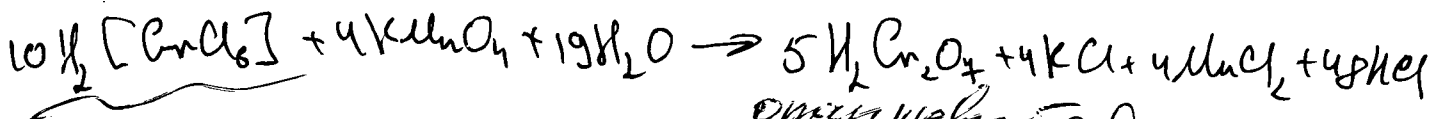
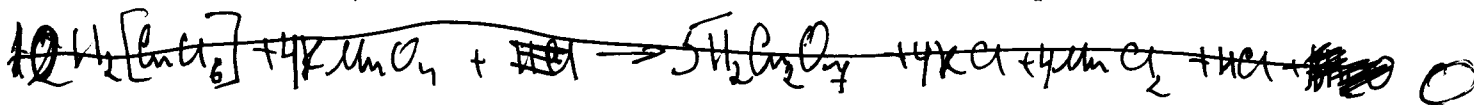
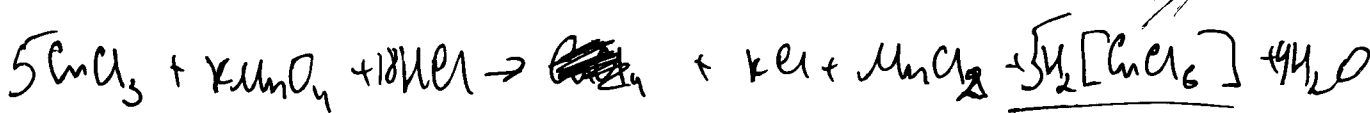
$M(\text{CsBr}) = 212,8 \text{ г/моль}$   
 $V = 0,07895 \text{ см}^3$

N3

Металл-Ср  $\rightarrow$  голубой, не флюоресцирует



не существует



органовелл

N4. Пусть масса металла  $x$  г, масса кислорода  $y$  г, тогда можно составить систему.

$$\begin{cases} 100 + 83,5x - xy = 100,8 \\ 100 + 107,8x - xy = 116 \end{cases}$$

$$100 + 107,8x - xy = 116$$

$$-xy = 116 - 100 - 107,8x \cdot 2$$

$$y = \frac{16 - 215,6x}{-x}$$

20

продолжение на обороте

$$100 + 63,5x - x \left( \frac{16 - 215,6x}{-x} \right) = 100,8$$

$$100 + 63,5x + 16 - 215,6x = 100,8$$

$$-152,1x = -18,2$$

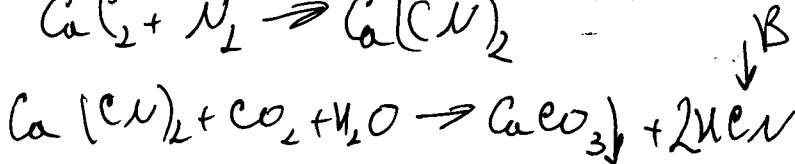
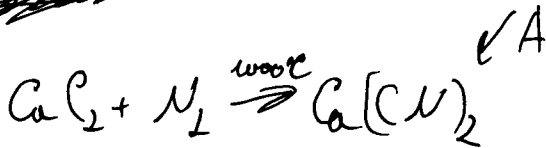
$$x = 0,1$$

$$y = \frac{16 - 215,6 \cdot 0,1}{-0,1} = 55,6$$

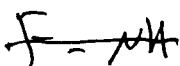
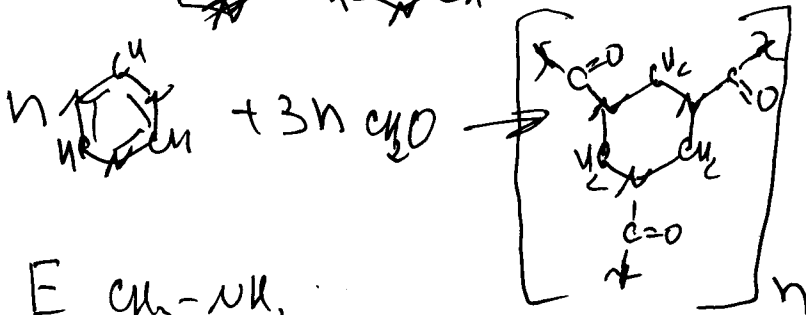
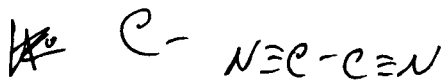
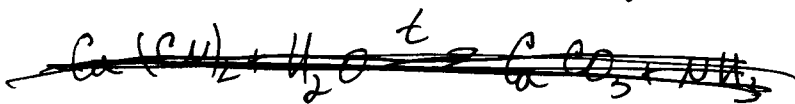
Метан - метан (Fe)

NB

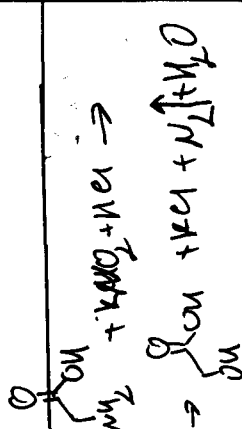
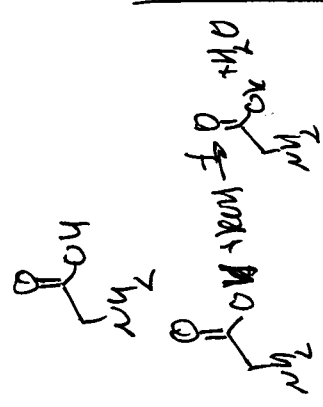
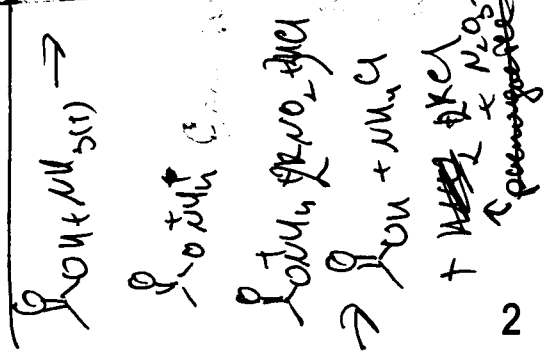
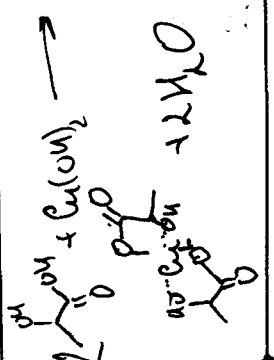
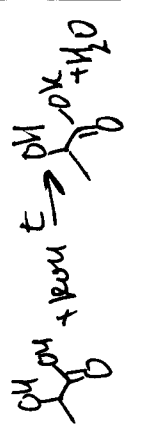
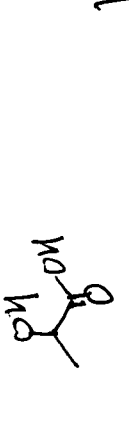
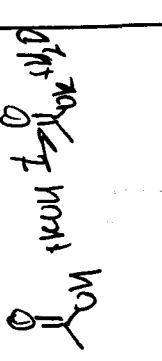
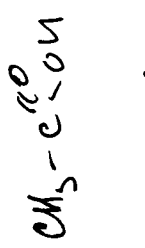
~~CaCl<sub>2</sub>~~



Синтез мочевины  
на соль углек.

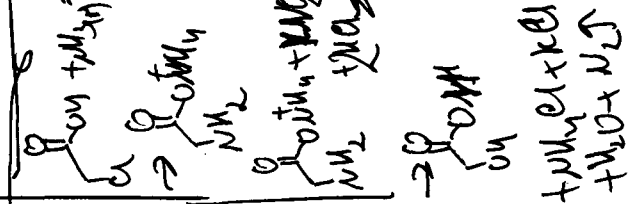
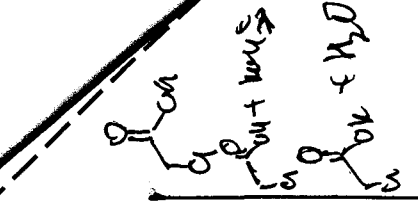
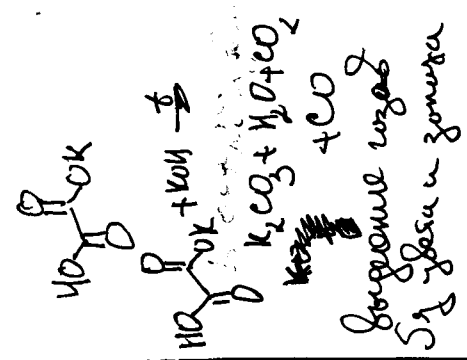


Бланк ответов



содержит группу, которая не может, сама себя окислять, обильно отщеплять.

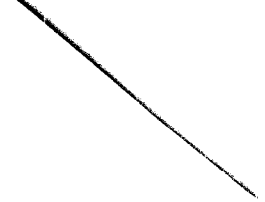
взаимодействие с карбонатом калия и образованием углекислого газа и воды.





# Бланк ответов





1 x

1