

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия У Т Я Ш Е В

Имя К У Р С У Л Т А И

Отчество Р У С Т Е М О В И Ч

Дата рождения 1 5 0 6 2 0 0 6


Город участия У Ф А

Аудитория 9 - 1 0 1

Телефон 8 9 2 2 6 3 5 1 4 2 7

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

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> русский язык	<input type="checkbox"/> физика
<input checked="" type="checkbox"/> химия		

Класс

<input type="checkbox"/> 8	<input type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input checked="" type="checkbox"/> 11
----------------------------	----------------------------	-----------------------------	--

Город участия У Ф А

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

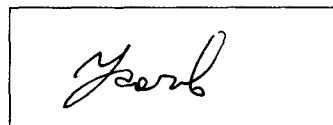
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	0	0	2	7	3				
Балл члена жюри №2	5	0	0	2	7	3				

Итоговый балл 35

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2

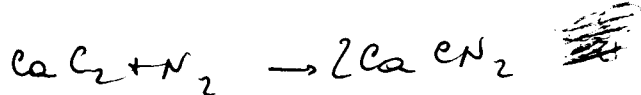


Пример заполнения

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

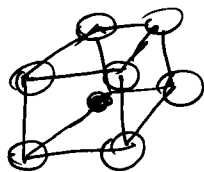


N6



n2

$$0,425 \cdot 8 = 3,432$$



8 вершин куба

N4

$$u = 0,074074$$

$$u = 0,0925$$

$$64 - x = 0,8$$

$$0,8 \cdot 2 - x = 16$$

$$\frac{0,8}{y} = (64 - x)$$

$$y = \frac{64 - x}{0,8}$$

Пусть x — атомы:

$$\begin{cases} 0,8 = (64 - x) \cdot y \\ 16 = (216 - x) \cdot y \end{cases}$$

$$y = \frac{216 - x}{16}$$

$$\frac{216 - x}{16} = \frac{64 - x}{0,8}$$

$$\frac{1280 - 20x - 216 + x}{16} = 20$$

$$\frac{216 - x}{16} = \frac{1280 - 20x}{16}$$

$$1064 - 19x = 0$$

$$x = 56$$

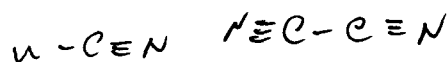
$$\frac{1064 - 19x}{16} = 20$$

$M = \text{Fe}$ неизвестный металл это железо
20 (+ ур-ния на 3 места)

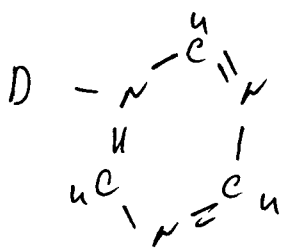


Бланк ответов

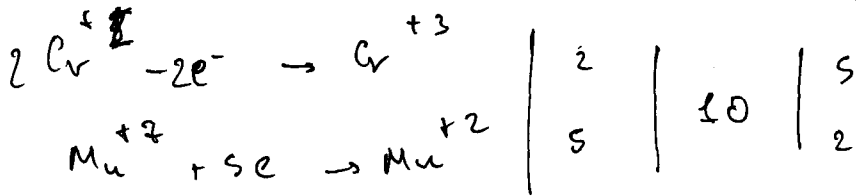
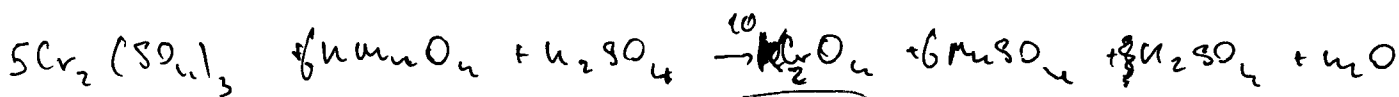
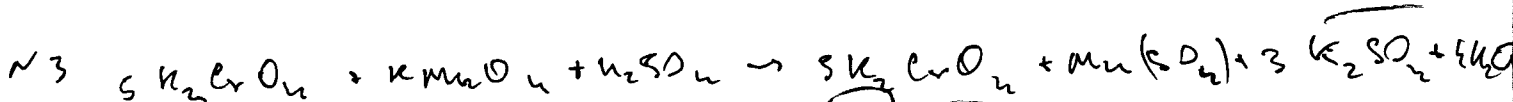
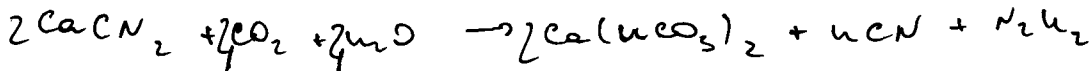
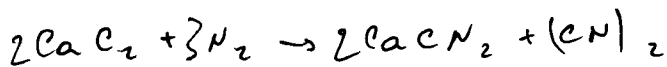
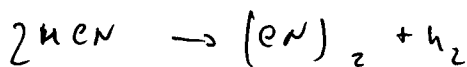
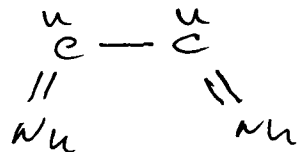
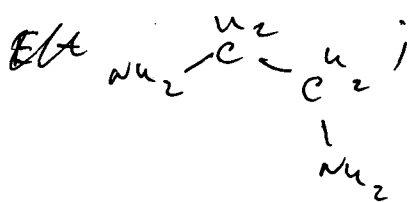
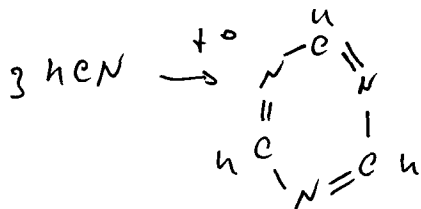
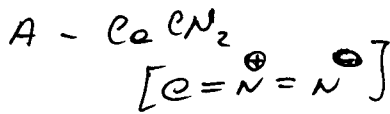
№



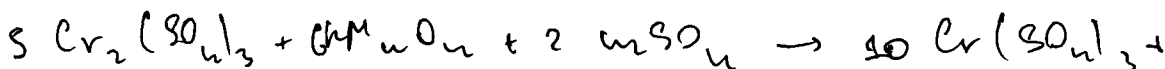
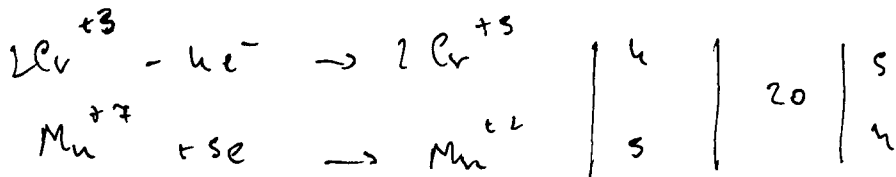
B - $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$



; B - $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$; C - $(\text{CN})_2$



ТОЛЬКО В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ!





Бланк ответов

№1

$$M(\text{CaCO}_3) \approx 100,5 \text{ г/моль}$$

$$m(\text{CaCO}_3) = 100,5 \cdot 8 = 804 \text{ г}$$

масса карбоната кальция

$$m_{\text{р-ра}} = 1000 - 12,47 = 1470 \text{ г}$$

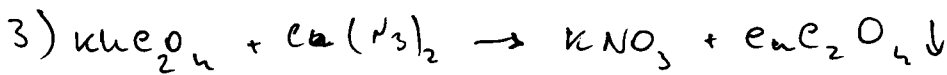
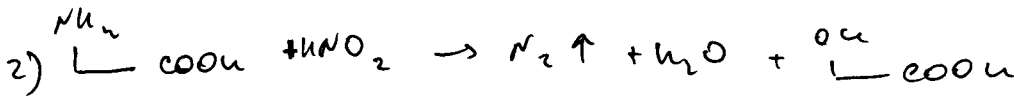
масса раствора

$$\omega(\text{CaCO}_3) = \frac{804}{1470} \cdot 100 = 54,7\%$$

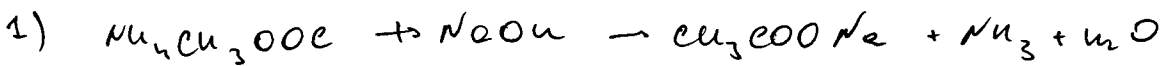
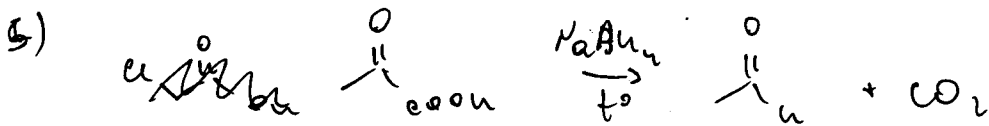
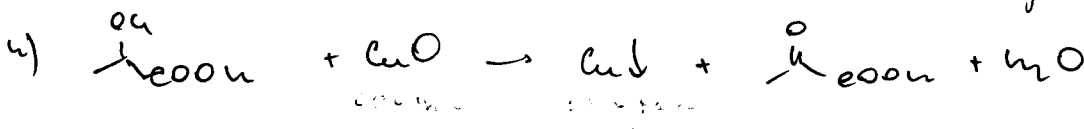
массовая доля карбоната

мм.

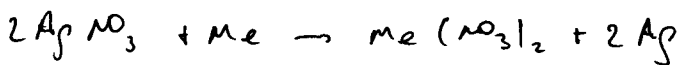
№5



белый осадок



№4



~~4~~

Пусть масса магния будет
весить по 100 г. Масса первой
магнитки будет после реакции
100,8 г с Cu.

Масса второй магнитки
будет 100 г после реакции с
Ag.

