



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Х А Й Р У Л Л И Н А

Имя В И Н Е Р А

Отчество Н У Р И М А Н О В Н А

Дата рождения 03 12 2006

Город участия У Ф А

Аудитория 9 - 1 0 1

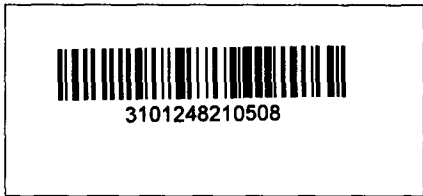
Телефон 8 9 6 9 6 1 4 9 9 1 7

Дата 03 02 2024

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**

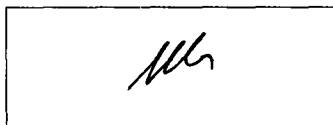
Время выхода с 13 : 28 до 13 : 31

Протокол проверки
Заполняется жюри

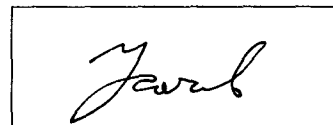
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	5	0	20	1	4				
Балл члена жюри №2	5	5	0	20	1	4				

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



Бланк ответов

Задача 1

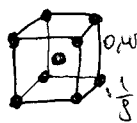
1 л - 8 моль (HClO_4)

$$m(\text{HClO}_4)_{\text{в 1 л}} = 8 \cdot (1 + 35,5 + 64) = 8042$$

1 л - 1490 г (р-ра)

$$\omega(\text{HClO}_4) = \frac{8042}{14902} \cdot 100\% = 54,69\%$$

Задача 2



атомов $\frac{1}{8}$

$$\frac{1}{8} \cdot 8 = 1$$

$1 = 1 \Rightarrow 1 \text{ ячейка} = 1 \text{ молек CsBr}$

$$V_{\text{яч.}} = 0,429^3 = 0,0789 \text{ нм}^3$$

$$V(1 \text{ моля}) = V_{\text{яч.}} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 4,753 \cdot 10^{22} \text{ нм}^3$$

$$m(1 \text{ моля CsBr}) = 133 + 80 = 2132$$

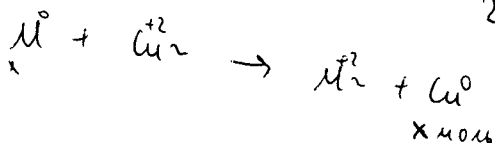
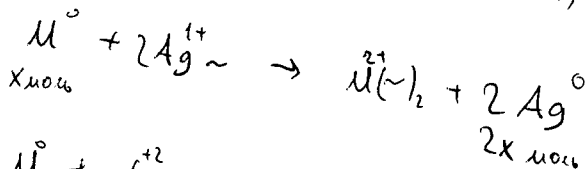
$$2132 - 4,753 \cdot 10^{22} \text{ нм}^3$$

$$\frac{2132}{4,753 \cdot 10^{22}} = \rho$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{2132}{4,753 \cdot 10^{22} \text{ нм}^3}$$

$$= 4,48 \cdot 10^{-21} \text{ г/нм}^3$$

Задача 4



$$\begin{cases} 216x - \mu x = 0,16 \\ 64x - \mu x = 0,008 \end{cases} \Rightarrow$$

$$\begin{cases} \mu = \frac{216x - 0,16}{x} \\ 64x - 216x + 0,16 = 0,008 \end{cases}$$

$$0,152 = 152x$$

$$x = 0,001$$

$$\Rightarrow \begin{cases} \mu = 56 = \mu(\text{Fe}) \\ x = 0,001 \end{cases}$$

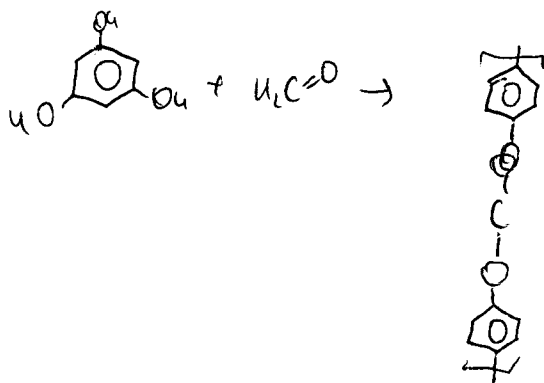
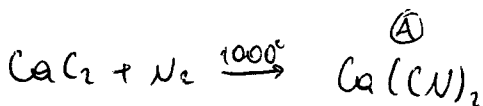
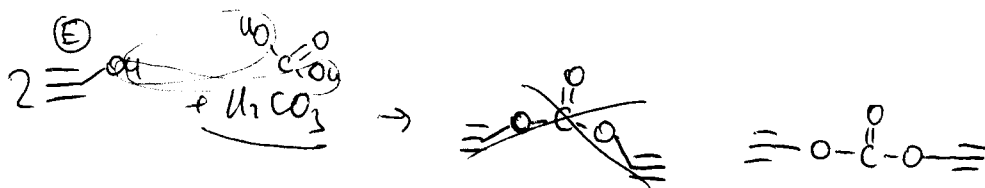
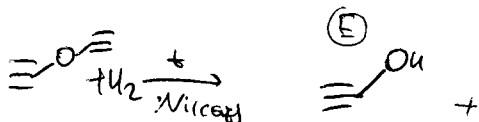
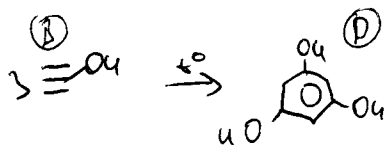
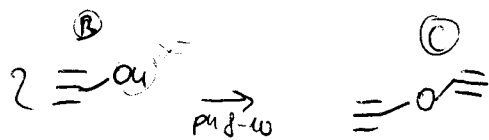
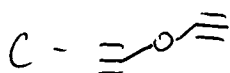
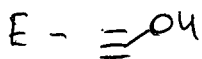
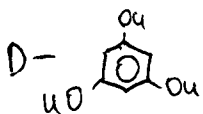
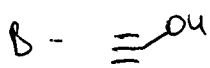
20

Отлет: Fe



Бланк ответов

задание 16



применение A: может, как удобрение?

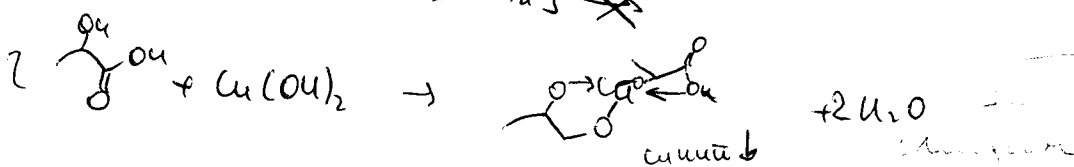
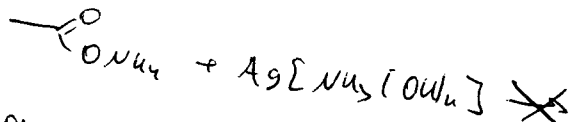
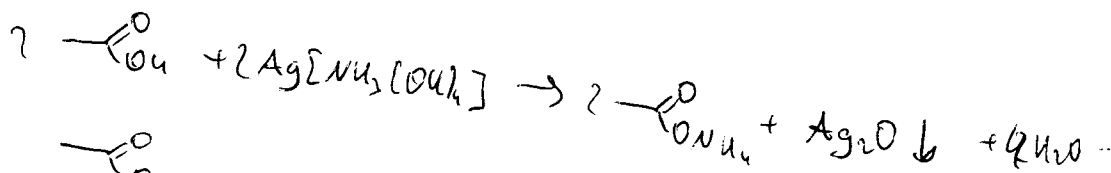
формальдегидная смола
(очень дешёвая полимерная лессаж)

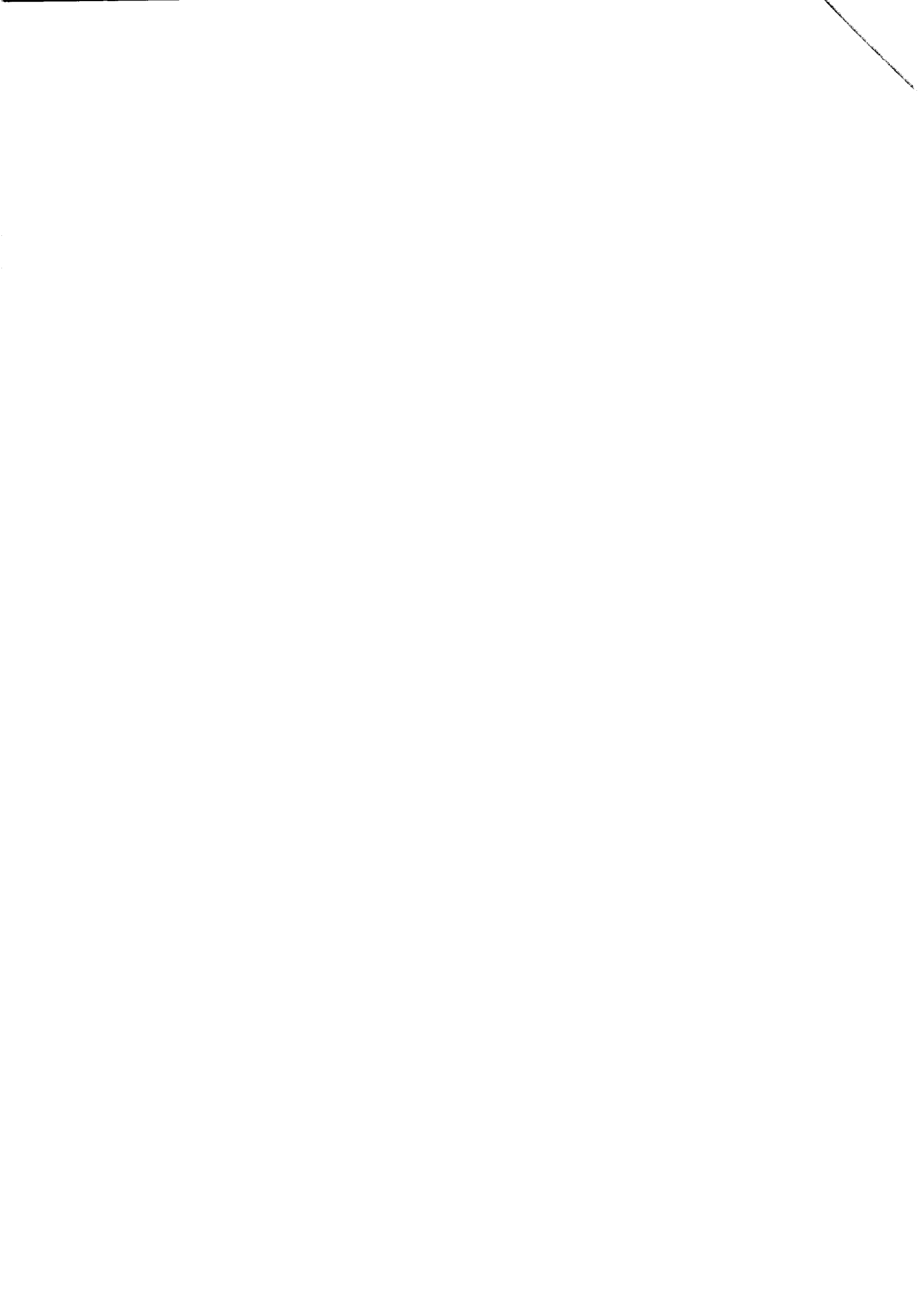
задание 13

сине-зелёного хлорида хромого цвета - CrCl3

жёлтая окраска - K2CrO4 - только в щелочных растворах существует

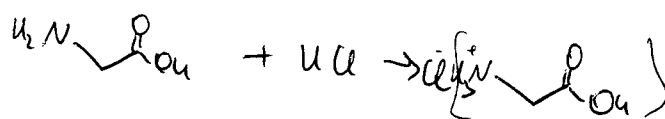
задание 15





Бланк ответов

(попытка) продолжение d5



тут просто
как муСО.ч,
и/о или
ур. иди как гоч
определим, что
р-р кислый

