

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Е В Ѡ О К Е Е В И Ч

Имя Ѡ А Р Ь Я

Отчество П Е Т Р О В Н А

Дата рождения 0 2 1 0 2 0 0 6

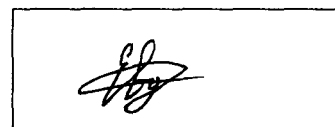
Город участия Т Ю М Е Н Ь

Аудитория 3 1 6

Телефон + 7 9 9 2 3 0 7 8 8 0 9

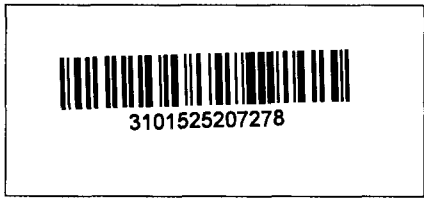
Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

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

| | | |
|---|---------------------------------------|-------------------------------------|
| <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 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 | 0 | 0 | 20 | 6 | 10 | | | | |
| Балл члена жюри №2 | 5 | 0 | 0 | 20 | 6 | 10 | | | | |

Итоговый балл 49

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2



Пример заполнения

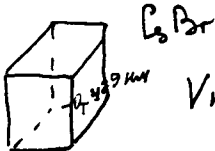
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф

Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Бланк ответов

Задание № 2.



$V_{кубы} = 0,429^3 = 0,07895 \text{ м}^3$

$\rho = \frac{m}{V}; m = \rho \cdot V$

В вершине находится Fe^{3+} , тогда $\rho = 1056 \text{ г/м}^3$ (ион в вершине куба принадлежит ему на 1/8)

В центре Fe^{3+} , тогда $\rho = 1056 \text{ г/м}^3$ (ион в центре куба принадлежит ему на 1/8)

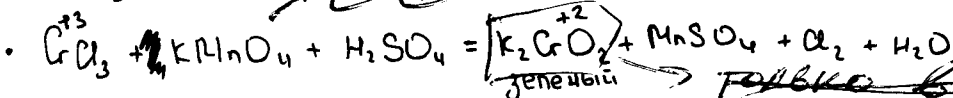
$m(\text{Fe}) = 1056 \cdot 0,07895 = 83,36 \text{ г}$

$\rho = \frac{m}{V} = \frac{1136 \text{ г}}{0,07895 \text{ м}^3} = 14388,85 \text{ г/м}^3$

Задание № 3.

серно-зеленую!

CrCl_3 - имеет фиолетовую окраску в растворе. (хлорид хрома III) дает фиолетовую окраску.



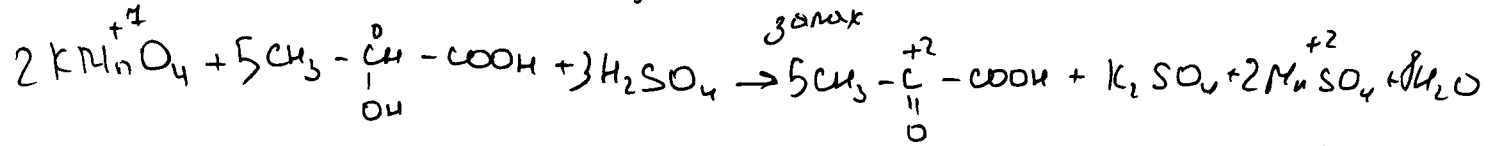
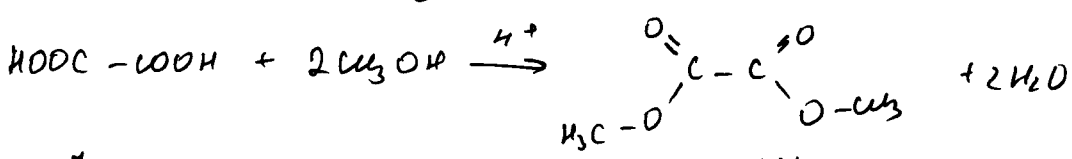
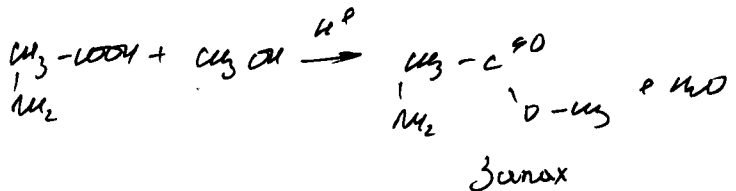
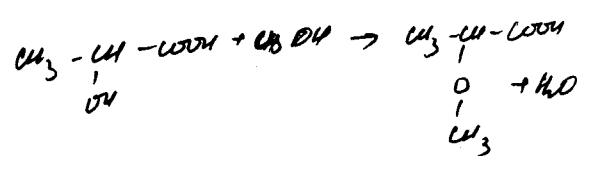
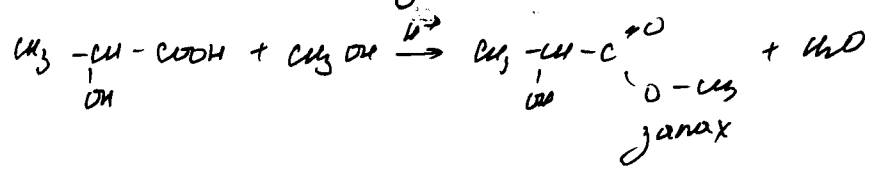
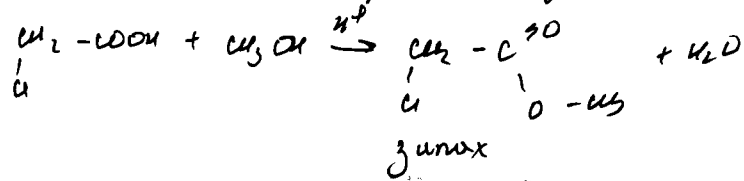
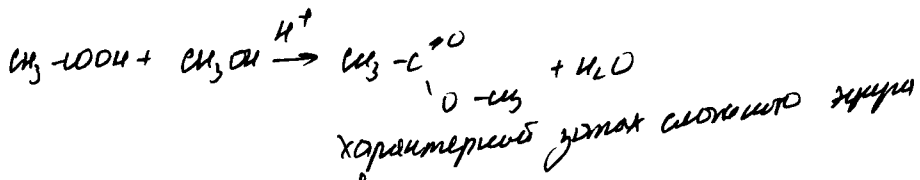
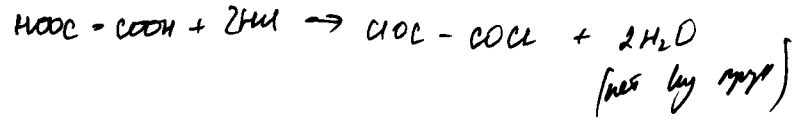
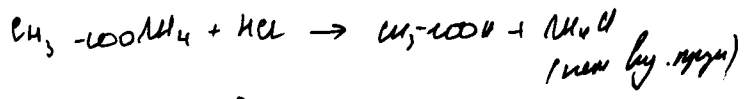
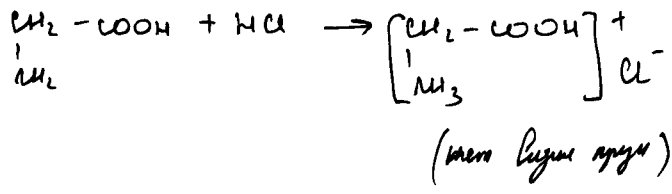
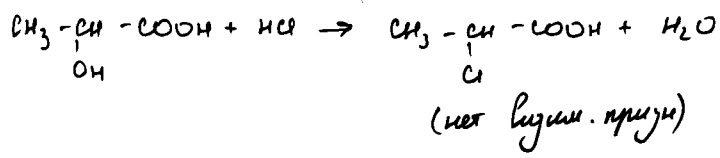
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ дает голубую окраску не существует

K_2CrO_4 - дает желтую окраску (хромат калия) - только в щелочной среде!

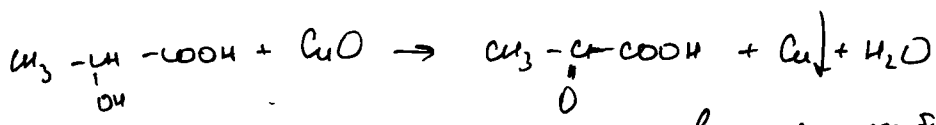
Задание 5:

уксусный к-т хитрициновый альдегид метилформиат глицерин азидоэтанол пировиноградная кислота

| Реагент \rightarrow реагент \downarrow | $\text{CH}_3\text{-COOH}$ | $\text{CH}_2\text{-COOH}$ и | $\text{CH}_2\text{-CH-OH}$ OH | $\text{CH}_2\text{-COOH}$ и | $\text{CH}_3\text{-COOCH}_3$ | $\text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}(=\text{O})-\text{OH}$ |
|---|---------------------------|--------------------------------|--|-------------------------------------|------------------------------|---|
| + HCl | - | - | нет в-ва при зн. реакции | образование солей (нет в-ва при зн) | образование солей | нет в-ва при зн. |
| + спирт (напр. метанол) | молч. ж-р ЗАПАХ | молч. ж-р ЗАПАХ | молч. ж-р / ж-р ЗАПАХ | молч. ж-р ЗАПАХ | - | ЗАПАХ молч. ж-р |
| + KMnO_4 | - | - | обесцвеч. р-ра. | - | - | - |
| + CuO | - | - | выпадение осадка $\text{Cu} \downarrow$ | - | - | - |
| + HNO_2 | - | - | - | кам. реакция на первичной амин | - | - |



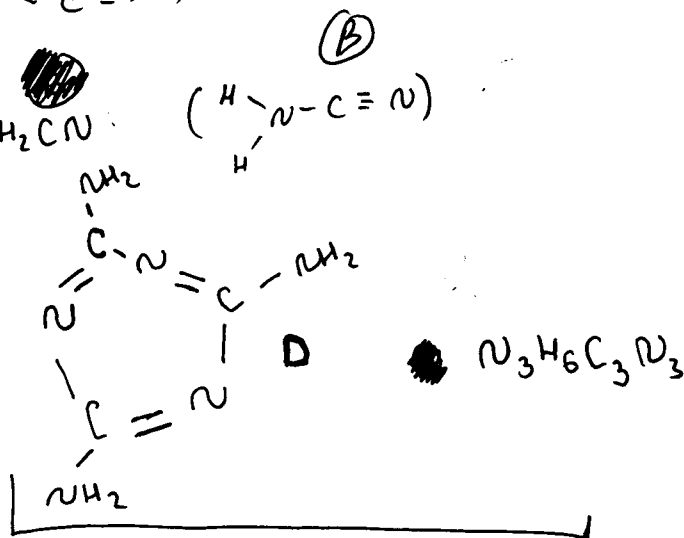
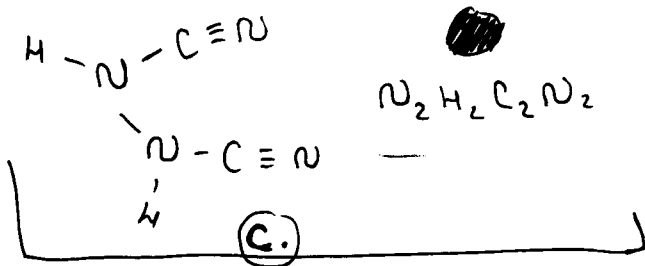
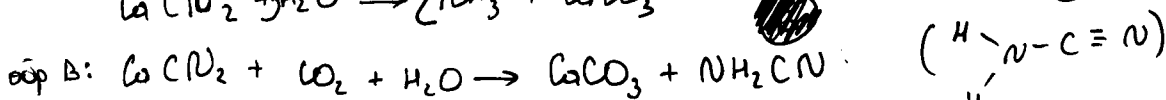
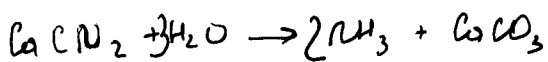
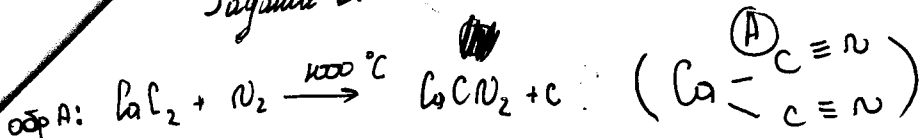
обесцвечивание при окислении



возникает розовая окисная пленка

Бланк ответов

Задача 6.



Задача 1. $C = \frac{n}{V}$

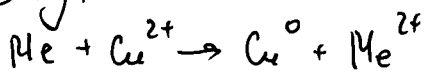
$m(\text{HClO}_4) = 8 \cdot 100,5 = 804 \text{ r}$

~~$V_{\text{р-ра}} = 804 \cdot 1,47 = 1186,29$~~ $V_{\text{р-ра}} = 1000$

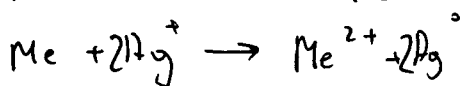
~~$\omega(\text{HClO}_4) = \frac{m}{M} = \frac{804}{100,5} = 8 \text{ gme}$~~ $M_{\text{р-ра}} = 1,47 \cdot 1000 = 1470 \text{ r}$

~~$\rho = \frac{m}{V}$~~ $\omega(\text{HClO}_4) = \frac{804}{1470} \cdot 100\% = 54,69\%$ 5

Задача 4.



$M_r(\text{Cu}) = 64$



$M_r(\text{Hg}) = 108$

$\begin{cases} (64 - \text{Me}) = 0,008 \\ (216 - \text{Me}) = 0,16 \end{cases}$

$(64 - \text{Me}) \cdot 0,16 = (216 - \text{Me}) \cdot 0,008$

$10,24 - 0,16\text{Me} = 1,728 - 0,008\text{Me}$

~~$4,04 = 8,512 = 0,152\text{Me}$~~ 20

$\text{Me} = 56$

$\Rightarrow \text{Fe}$



Бланк ответов

