

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия ТУМАРОВ

Имя ПАВЕЛ

Отчество ВЯЧЕСЛАВОВИЧ

Дата рождения 23 03 2006


Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

Аудитория 339

Телефон 89630485269

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 информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

Заполняется организаторами

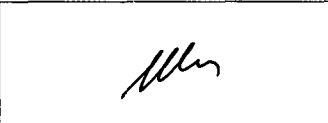
Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

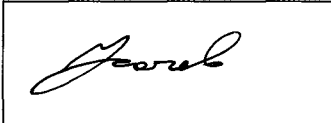
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

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

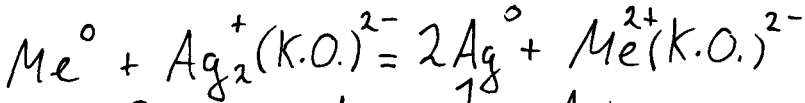
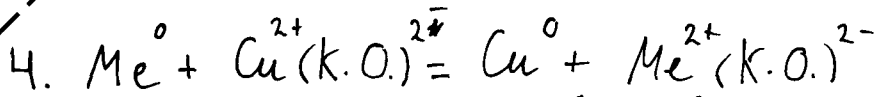
Итоговый балл 33

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



$$n(\text{Me}) = n(\text{Cu}), \quad n(\text{Me}) = \frac{1}{2}n(\text{Ag})$$

пусть $n(\text{Me}) = y$, $M(\text{Me}) = Z$, m (масса смеси) = x

$$\begin{cases} X + M(\text{Cu}) \cdot y - yZ = X \cdot 100,8\% \\ X + M(\text{Ag}) \cdot y \cdot 2 - yZ = X \cdot 116\% \end{cases}$$

$$\begin{cases} X - yZ + 64y = \frac{1008X}{1000} \\ X - yZ + 216y = \frac{1160X}{1000} \end{cases}$$

$$\begin{cases} X - yZ + 64y = \frac{1008X}{1000} \\ X - yZ + 216y = \frac{1160X}{1000} \end{cases}$$

$$-152y = -\frac{152X}{1000}$$

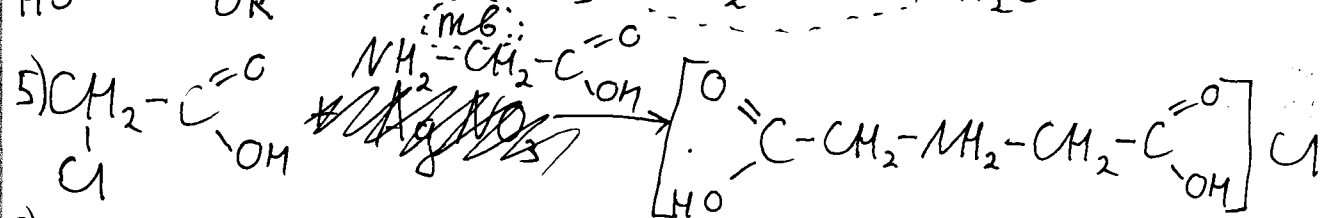
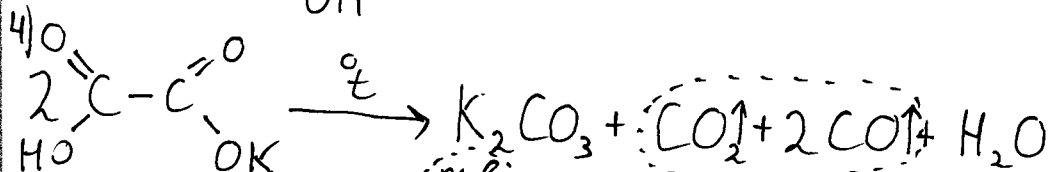
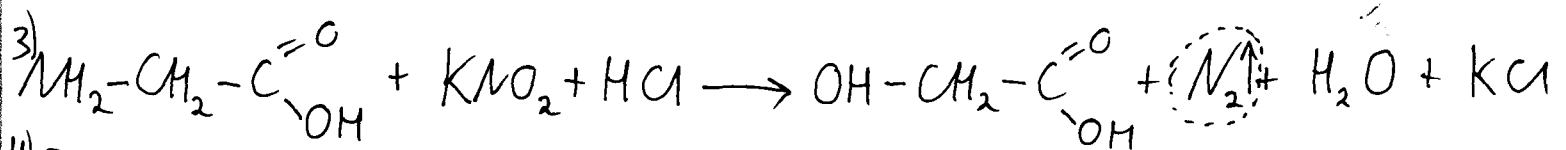
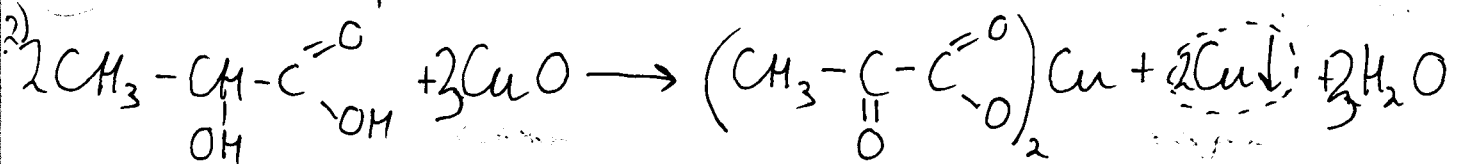
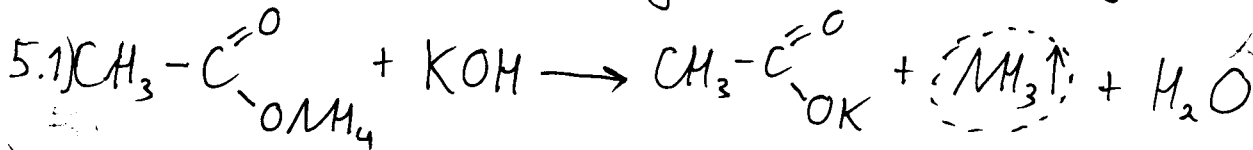
$$X = 1000y, \text{ тогда}$$

$$1000y - yZ + 64y = 1008y$$

$$56y = yZ$$

$Z = 56$, что соответствует $M(\text{Fe})$ 20

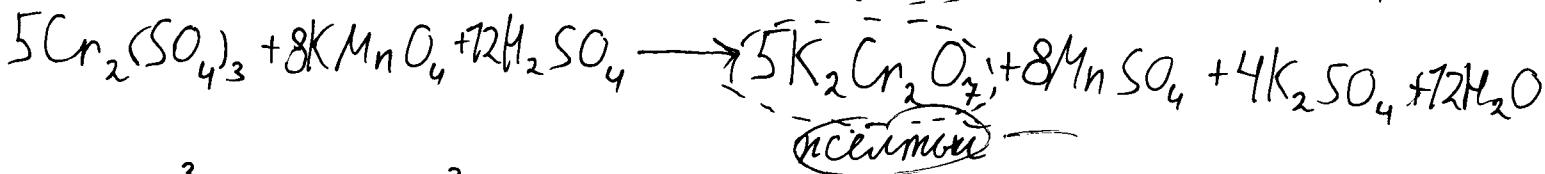
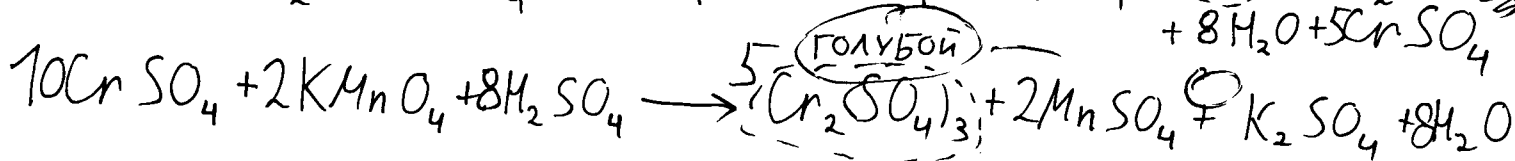
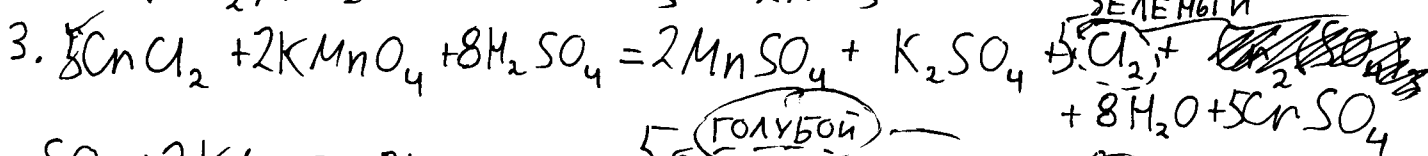
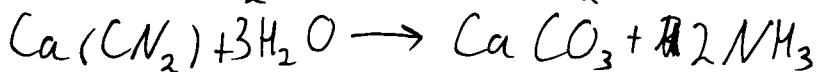
Ответ: пластинки изготовлены из железа.



6) уксусную к-ту определяем по остаточному принципу



Бланк ответов



1. $1\text{гм}^3 = 1000\text{см}^3$, тогда: ВМ .

$\rho(\text{р-ра}) = 1470\text{ г/гм}^3$, $\omega(\text{HClO}_4) = 8\text{ масс/гм}^3$

пусть $V(\text{р-ра}) = 1\text{гм}^3$, тогда:

$m(\text{р-ра}) = 1470 \cdot 1 = 1470\text{ г}$

$m(\text{HClO}_4) = (16 \cdot 4 + 35,5 + 1) \cdot 8 = 804\text{ г}$

$\omega(\text{HClO}_4) = \frac{804}{1470} \cdot 100\% \approx 54,7\%$

Ответ: $\omega(\text{HClO}_4)$ в р-ре $\approx 54,7\%$. 5

2.



Бланк ответов

