



3101265182972

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия П Е Т Р О В А

Имя Е Л И З А В Е Т А

Отчество М И Х А Й Л О В Н А

Дата рождения 0 4 0 3 2 0 0 6

Город участия И Ж Е В С К

Аудитория М Е Д И А - Ц Е Н Т Р

Телефон 8 9 5 3 7 1 6 8 6 4 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 И Ж Е В С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов _____ Количество черновиков к проверке _____

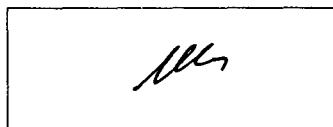
Время выхода с _____ : _____ до _____ :

Протокол проверки
Заполняется жюри

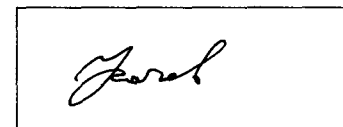
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	0	0	20	4	-				
Балл члена жюри №2	5	0	0	20	4	-				

Итоговый балл 29

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

$$C = 8 \frac{\text{моль}}{\text{дм}^3} = 0,008 \frac{\text{моль}}{\text{см}^3}$$

пусть $X \text{ см}^3 = V_{\text{р-ра}}$, тогда $m_{\text{р-ра}} = 1,47 \text{ г/см}^3 \cdot X \text{ см}^3$

$$W = \frac{m}{m_{\text{р-ра}}}$$

$$m(\text{HClO}_4) = n \cdot M$$

$$C = \frac{n}{V}$$

$$0,008 = \frac{n}{X}$$

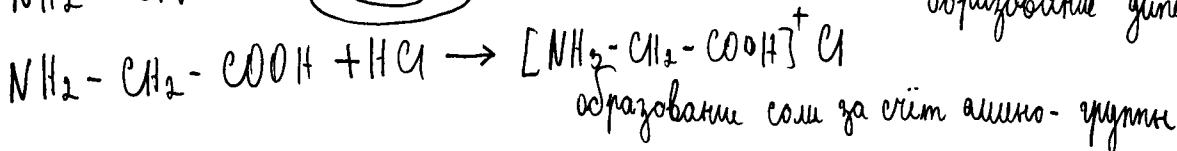
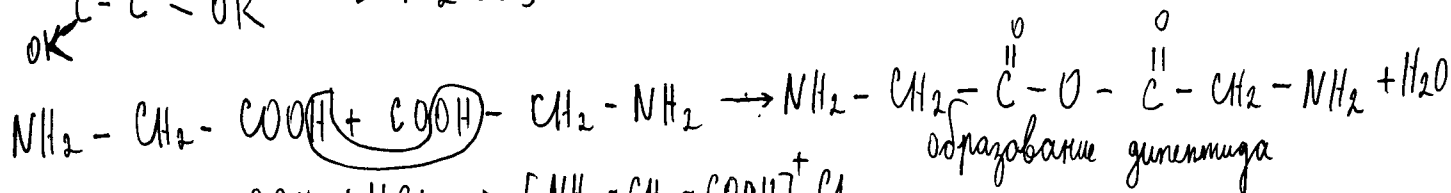
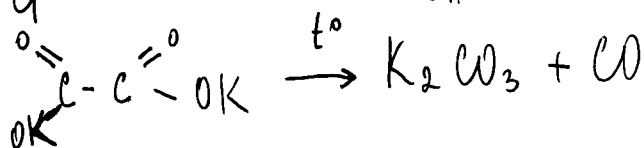
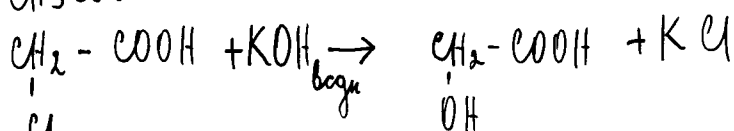
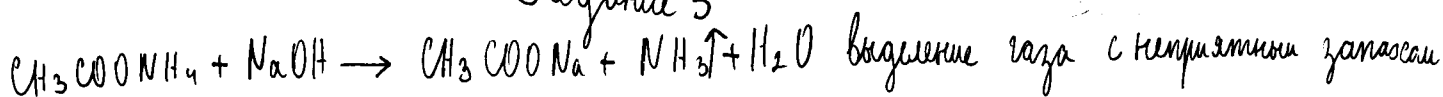
$$n = 0,008X$$

$$W = \frac{0,008X \cdot 100,5 \text{ г/моль}}{1,47X} = 0,5469 \text{ или } 54,69\%$$

Задача 2

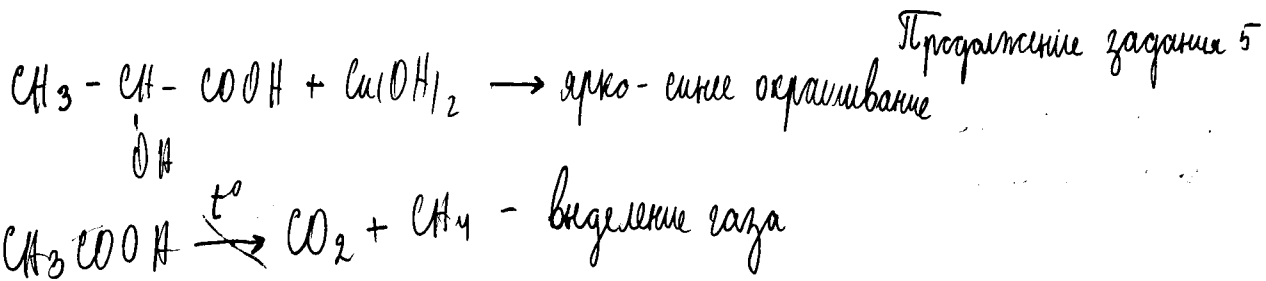
$$V = (0,429)^3 = 0,07895$$

Задача 5

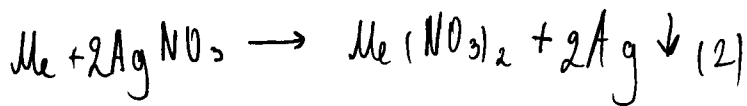




Бланк ответов



Задание 4



Предположим что соли были CuSO_4 и AgNO_3

пусть $n(\text{Cu}) = x$ моль, $n(\text{Me}) = x$ моль по ур. (1)

пусть $n(\text{Ag}) = y$ моль, $n(\text{Me}) = \frac{1}{2}y$ моль по ур. (2)

по условию у пластинок масса одинаковая \Rightarrow количества равны
составим систему уравнений

$$\begin{cases} x = \frac{1}{2}y \\ 0,8 = -M(\text{Me}) \cdot x + 64x \\ 16 = -\frac{M(\text{Me})}{2}y + 108y \end{cases}$$

$$\begin{cases} x = \frac{1}{2}y \\ 0,8 = -\frac{M(\text{Me})}{2}y + 32y (3) \\ 16 = -\frac{M(\text{Me})}{2}y + 108y (4) \end{cases}$$

$$(3) + (4)$$

$$-\frac{M(\text{Me})}{2}y + 108y - \frac{M(\text{Me})}{2}y + 32y = 16,8$$

$$-M(\text{Me})y + 140y = 16,8$$

$$-M(\text{Me}) \cdot 0,2 + 28 = 16,8$$

$$M(\text{Me}) = 56$$

20

пусть $y = 0,2$

тогда $x = 0,1$, подставим в уравнение

$$0,8 = -M(\text{Me}) \cdot 0,1 + 6,4$$

$$0,1M(\text{Me}) = 5,6$$

$$M(\text{Me}) = 56$$

Итак пластинки изготовлены из железа

Ответ: Fe.



Бланк ответов

Задание 3

Метан - C_0

CoCl_2 - хлорид оранжевого цвета
розового

0

