

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия П О Т К И Н

Имя А Л Е К С А Н Д Р

Отчество С Е Р Г Е Е В И Ч

Дата рождения 0 5 1 1 2 0 0 6

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория 4 3 8

Телефон + 7 9 2 2 1 5 7 7 0 9 6

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 информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Город участия **ЕКАТЕРИНБУРТ**

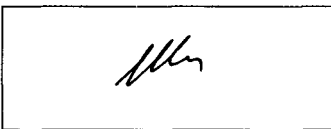
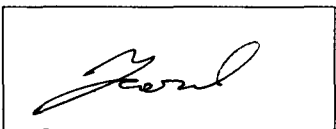
Заполняется организаторами

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	-	5				
Балл члена жюри №2	5	-	0	20	-	5				

Итоговый балл **30**

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

N1

N2 —
N5 —



$\rho(\text{NiSO}_4) = 8 \text{ моль/л} = 8 \text{ моль/л}$

$\rho = 1,47 \text{ г/мл} = 1470 \text{ г/л}$

$$W = \frac{m_{\text{соли}}}{m_{\text{р-ра}}} \cdot 100\%$$

$m_{\text{соли}} = \nu M_{\text{NiSO}_4}$

$m_{\text{р-ра}} = \rho \cdot V$

Пусть $V_{\text{р-ра}} = 1 \text{ л} \Rightarrow \nu = 8 \text{ моль}$
 $V = 1$

$m_{\text{соли}} = 8 \cdot \frac{100,5}{100,5} = 804 \text{ г}$ 5

$m_{\text{р-ра}} = 1470 \cdot 1 = 1470 \text{ г}$

$$W = \frac{804}{1470} \cdot 100\% = \frac{100,5}{182,5} \cdot 54,7\%$$

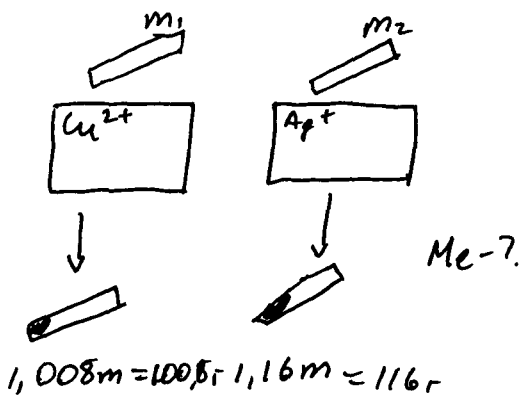
N4

$m_1 = m_2 = m$

Me - металл.

$\text{C.O} = +2$

$\text{Cu}^{2+} = \text{Ag}^+$



$1,008m = 100,8 \text{ г}, 1,16m = 116 \text{ г}$

~~$100,8 = 100$~~

~~$$\begin{cases} 100,8 = m - m \text{Me(NO}_3)_2 + m \text{Cu} \\ 116 = m - m \text{Me(NO}_3)_2 + m \text{Ag} \end{cases}$$~~

~~$100,8 = 100$~~

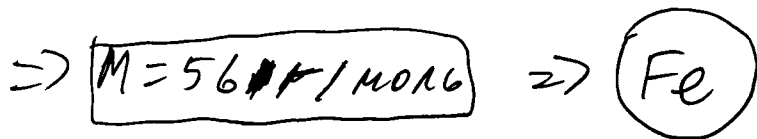
Составим систему уравнений

$$\begin{cases} 100,8 = m - m(\text{Me}) + m \text{Cu} \\ 116 = m - m(\text{Me}) + m \text{Ag} \end{cases}$$

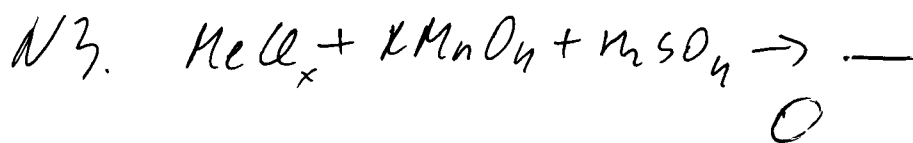
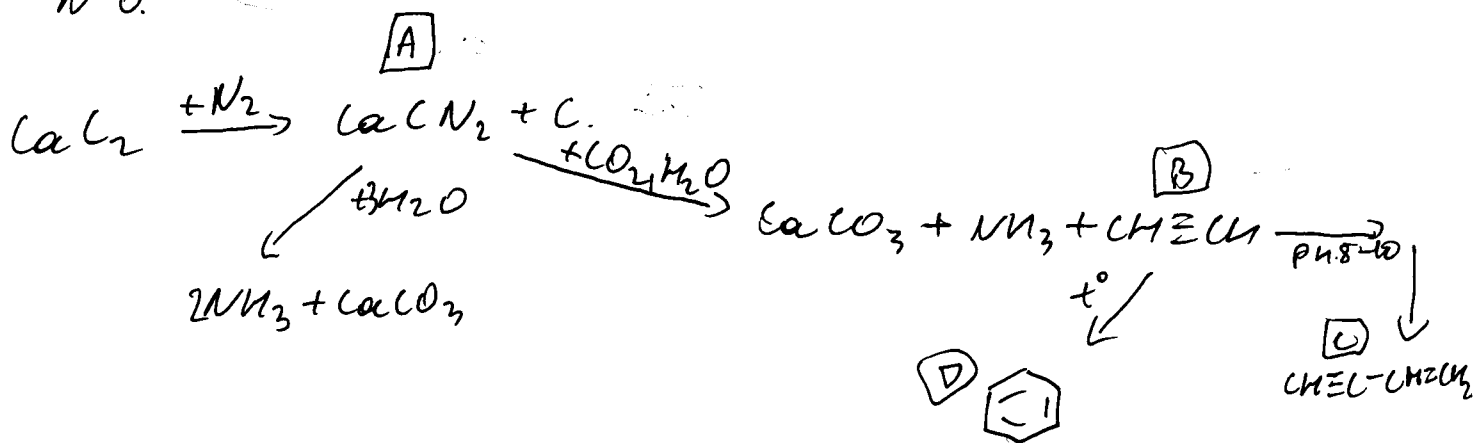
$$\begin{cases} 100,8 = 100 - \nu M + 64\nu \\ 116 = 100 - \nu M + 216\nu \end{cases}$$
 кон-во 2-ва метал. и Ag. (C, Zr)

$\nu \cdot 15,2 = 152\nu \Rightarrow \nu = 0,1 \text{ моль} \Rightarrow \nu M = 64\nu - 0,8$

$0,1M = 5,6 \Rightarrow M = 56$



N6.



Бланк ответов



Бланк ответов

