



### Титульный лист

Направление  информатика  история  математика  
 обществознание  русский язык  физика  
 химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия КОМИССАРОВА

Имя НАДЕЖДА

Отчество ИВАНОВНА

Дата рождения 21 08 2006

Город участия КРАСНОДАРСК

Аудитория А1

Телефон 89029703007

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**    К Р А С Н О Д А Р С К

**Заполняется организаторами**

Количество доп. листов                      Количество черновиков к проверке

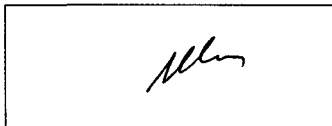
Время выхода с                      15:22 до 15:26

**Протокол проверки**  
**Заполняется жюри**

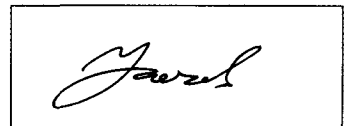
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	2	-	0	20	1	5				
Балл члена жюри №2	2	-	0	20	1	5				

**Итоговый балл**                      28

**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



Задача 1.

$\text{HCl}$  - хлороводородная к-та  
 $\text{HClO}_4$  - хлорная к-та

$c(\text{HCl}) = 8 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$

Пусть  $V$  - ра объема 1 л

$n(\text{HCl}) = 8 \frac{\text{моль}}{\text{л}} \cdot 1 \text{ л} = 8 \text{ моль}$

$m(\text{HCl}) = 8 \text{ моль} \cdot 36.5 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = 292 \text{ г}$

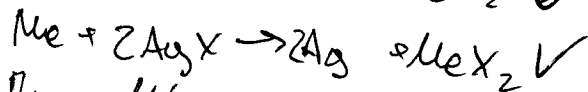
2

$m(\text{р-ра}) = 1.47 \frac{\text{г}}{\text{мл}} \cdot 1000 \text{ мл} = 1470 \text{ г}$

$w(\text{HCl}) = \frac{292 \text{ г}}{1470 \text{ г}} \cdot 100\% = 19.86\%$  как получилось?

Ответ:  $w(\text{HCl}) = 19.86\%$  → 29,2!

Задача 4



Пусть  $n(\text{Me}) = x$ , тогда

$64 - x = 0.8$

$216 - x = 16$

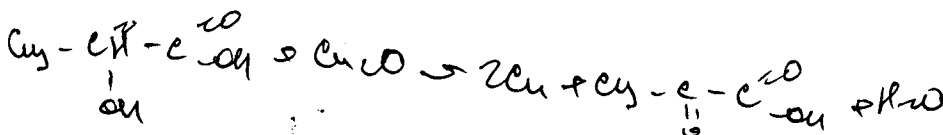
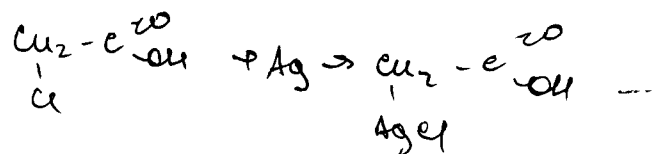
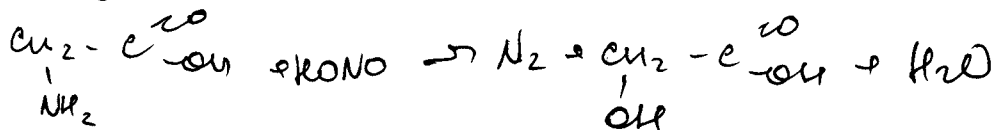
$0.8(216 - x) = 16(64 - x)$

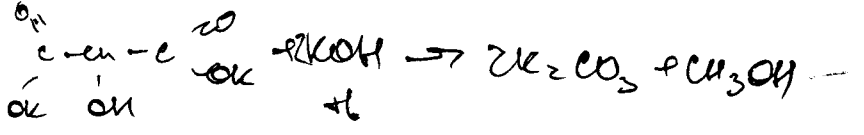
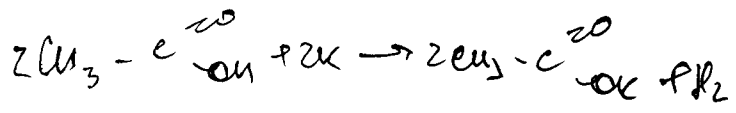
$x = 56$

20

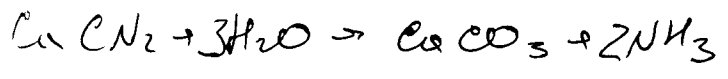
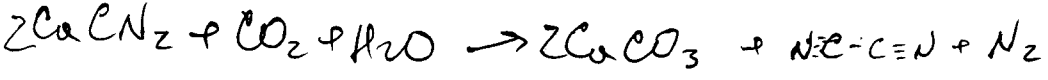
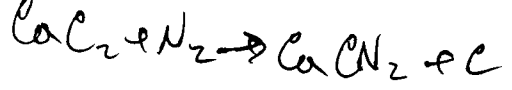
Ответ: Fe

Задача 5





Задание 6



~~Задание 3~~

Задание 3

CaCl<sub>2</sub> → хлорид  
хлорид кальция (II)

CaCl<sub>2</sub> → хлорид  
хлорид кальция (II)

как это относится?  
к заданию?

0

# Бланк ответов



# Бланк ответов



