

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия ШАВРУКОВ

Имя ВИКТОР

Отчество ВИКТОРОВИЧ

Дата рождения 03 05 2011

Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

Аудитория М422

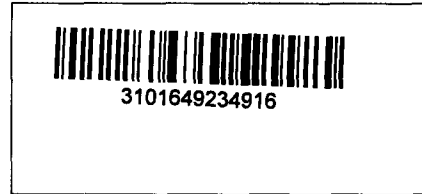
Телефон 89827182930

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

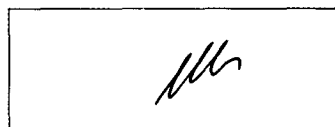
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

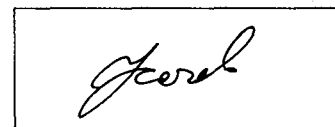
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	0	0	0	4	3	2	7			
Балл члена жюри №2	0	0	0	4	3	2	7			

Итоговый балл 34

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



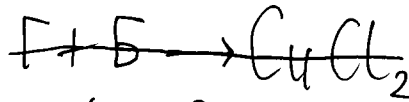
Бланк ответов

~~Задача 9~~

~~Дано:~~

~~$V(\text{HCl}) = 200 \text{ мл}$~~

~~Ионы:~~



Задача 5

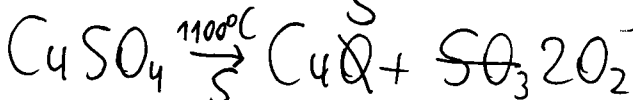
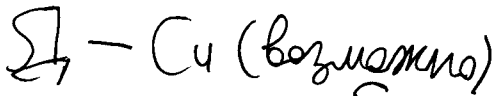
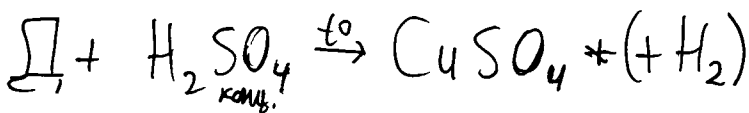
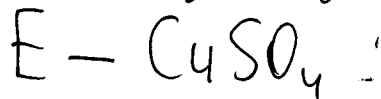
$w(\text{S}) = 20\% = 0,2$

$M(\text{S}) = 32$

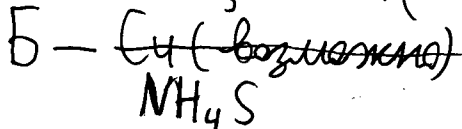
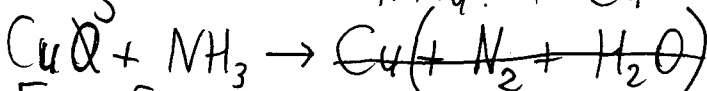
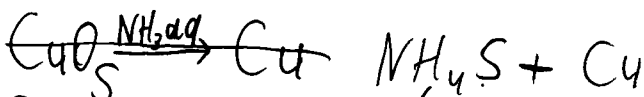
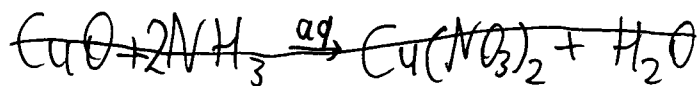
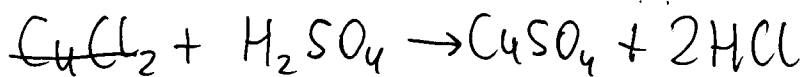
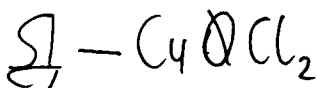
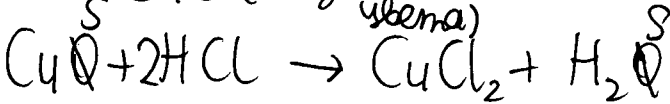
$M(\text{E}) = 32 : 0,2 = 160$

$M(\text{E})_{\text{доз}} = 160 - 32 = 128$

Метод подбора:

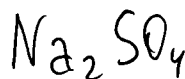


$\text{A} - \text{CuO}$ (осадок белого цвета)

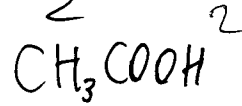


Задача 6

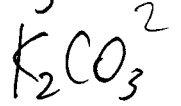
1



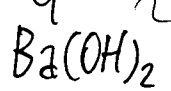
2



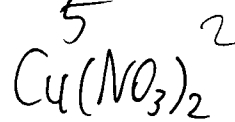
3



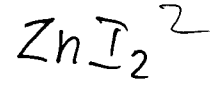
4



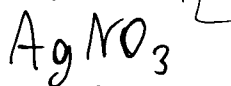
5



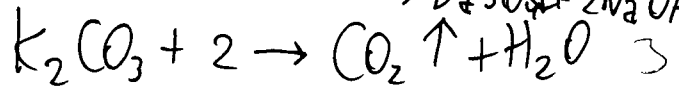
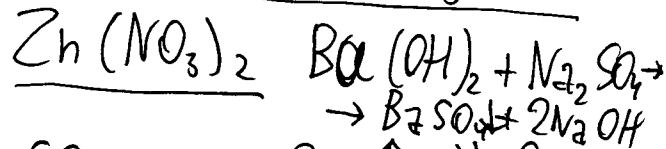
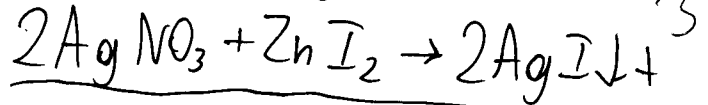
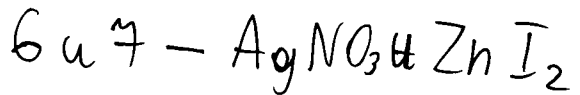
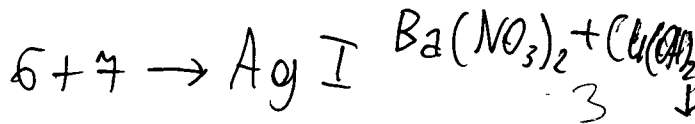
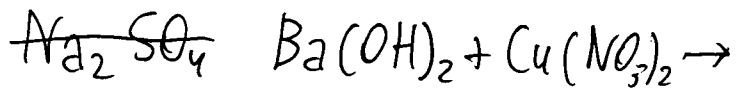
6



7

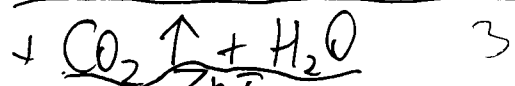
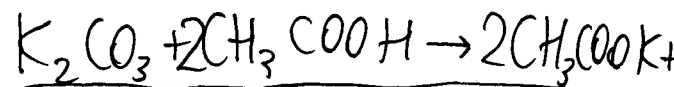


27

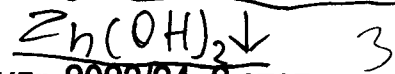
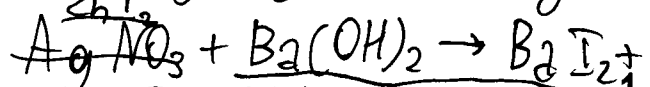


2 - кислота

2 - CH_3COOH



6 - AgNO_3 , поскольку:

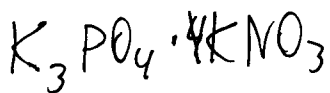




Задача 4

$$\frac{10}{14} : \frac{26}{31} : \frac{26}{39} = 0,714 : 0,839 : 0,667 = 1 : 1,25 : 1 = 4 : 5 : 4$$

N P K
 \Downarrow
 0-7



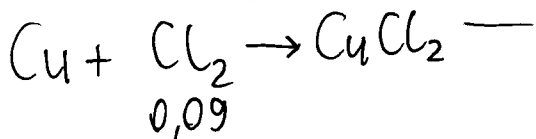
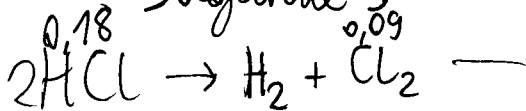
Это удобрение является индивидуальным средством.

$$x(K^+) = \frac{4}{20} = 0,2 (20\%)$$

$$x(PO_4^{3-}) = \frac{61}{6} = 0,16 (16\%)$$

$$x(NO_3^-) = \frac{1}{6} = 0,16 (16\%)$$

Задача 3



$$m(HCl) = n \cdot M = 0,18 \cdot 36,5 = 6,58$$

Хлорная вода - раствор хлора в воде

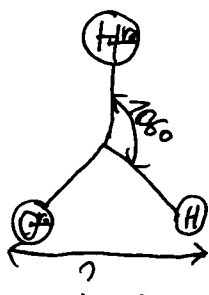
○

Задача 1

$$1,14 \text{ г/см}^3 = 0,00114 \text{ г/дм}^3$$

Ответ: 0,00114 г/дм³

Задача 2



$$r_1 = 1,19 \text{ \AA}$$

$$r_2 = 1,52 \text{ \AA}$$

Решение:



Бланк ответов

$$0,96 \text{ \AA} - 180^\circ$$

$$x \text{ \AA} - 106^\circ$$

$$x = \frac{0,96 \cdot 106}{180} = 0,5653$$

$$0,5653 + 1,19 + 1,52 = 3,2753 (\text{\AA})$$

Ответ: $3,2753 \text{ \AA}$

~~Задача 5~~

