



3101269343382

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия М О Л Д О В А Н О В А

Имя М А Р Т А

Отчество Д Е Н И С О В Н А

Дата рождения 1 6 0 3 2 0 1 1

Город участия О Р Е Н Б У Р Г

Аудитория 2 0 3

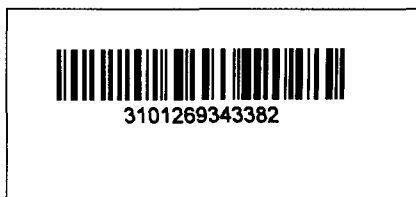
Телефон 8 9 8 4 4 8 9 8 2 8 8

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 О Р Е К С Б У Р Г

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	1	0	0	0	-	27				
Балл члена жюри №2	1	0	0	0	-	27				

Итоговый балл 28

Подпись члена жюри №1

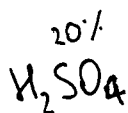
Подпись члена жюри №2

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

Бланк ответов

№1



$$m(\text{в-ва}) = \frac{w \cdot m(\text{р-ра})}{100\%}$$

$$M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = 1 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 98 \text{ г/моль}$$

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 1 \cdot 2 + 16 = 18 \text{ г/моль}$$

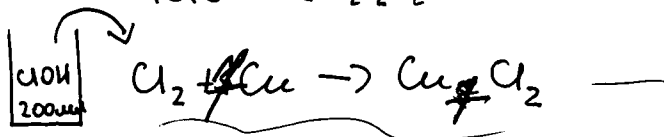
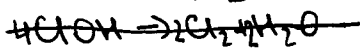
$$M_r(\text{р-ра}) = 98 + 18 = 116 \text{ г/моль}$$

$$m(\text{р-ра}) = 116 \text{ г/моль} \cdot x \text{ моль} = 116x \text{ г}$$

$$17,2 \text{ г} : 1,14 \frac{\text{г}}{\text{см}^3} = 15,08 \text{ см}^3$$

$$15,08 \cdot 10 = 150,8 \text{ г/см}^3$$

№3



$$200 \text{ мм} = 200 \text{ г}$$

$$M_r(\text{ClOH}) = 35,5 + 16 + 1 = 52,5 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{ClOH}) = \frac{200}{52,5} = 3,8 \text{ моль}$$

По УХР $n(\text{SiCl}_4) = n(\text{ClOH}) = 3,8 \text{ моль}$

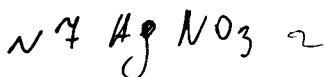
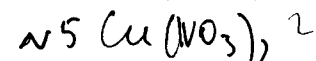
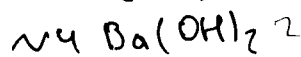
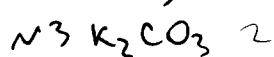
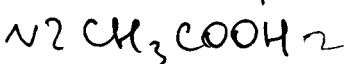
По УХР $n(\text{Cl}) = \frac{1}{2} n(\text{Cl}_2) = 3,8 \text{ моль} \cdot 2 = 7,6 \text{ моль}$

По УХР $n(\text{SiCl}_4) = n(\text{Cl}_2) = 3,8 \text{ моль}$

~~$M_r(\text{SiCl}_4) = 28 + 35,5 \cdot 4 = 519 \text{ г/моль}$~~

~~$m(\text{SiCl}_4) = 519 \text{ г/моль} \cdot 3,8 \text{ моль} = 1972,2 \text{ г}$~~

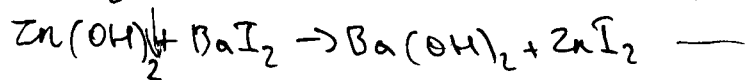
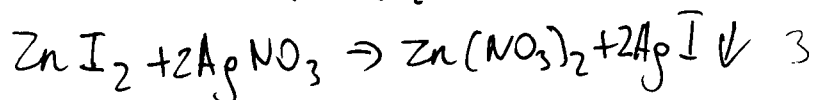
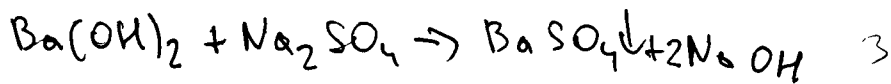
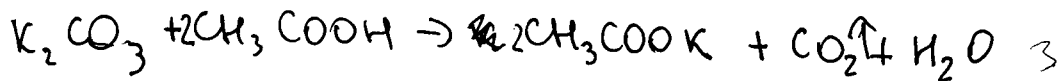
№6



0

1

Бланк ответов



27

~~N4~~ N4

Потому, что в данном удобрении содержатся все ключевые элементы. Оно может использоваться как калийное, фосфорное или азотное.

N2

$$0,96 \cdot 2 = 1,92$$

$$1,19 \cdot 3,14 = 3,7366$$

$$1,52 \cdot 3,14 = 4,7728 \cdot 2 = 9,5456$$

$$1,92 + 3,7366 + 9,5456 = 15,2022 \text{ г}$$

N5 -

Бланк ответов

