



3101286216547

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия ЗАГИТОВА

Имя АРИНА

Отчество ЮРЬЕВНА

Дата рождения 15 06 2006

Город участия МАГНИТОГОРСК

Аудитория 14

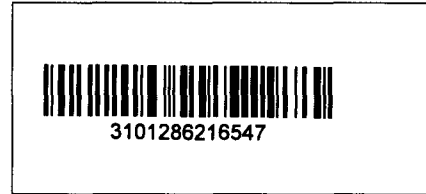
Телефон 89512504385

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 М А Г Н И Т О Г О Р С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

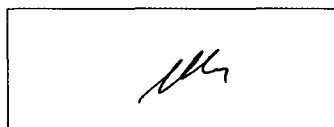
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

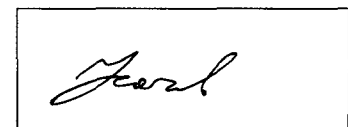
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	-	20	5	8				
Балл члена жюри №2	5	-	-	20	5	8				

Итоговый балл 38

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

н.з.

$$\omega(\text{КСН}_4) = \frac{m(\text{КСН}_4)}{m(\rho-\text{ра})}$$

$$m(\rho-\text{ра}) = \rho V$$

$$m(\text{КСН}_4) = m$$

$$1 \text{ г см}^3 = 1000 \text{ кг м}^3$$

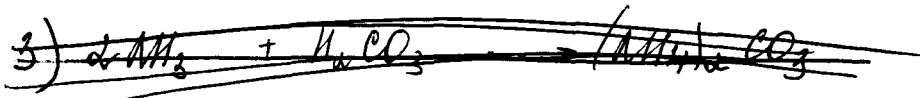
$$\rho = 8 \text{ тель / см}^3 = 8 \text{ тель / 1000 см}^3$$

$$V(\rho-\text{ра}) = 1000 \text{ см}^3 \Rightarrow m(\rho-\text{ра}) = 1,47 \cdot 1000 = 1470 \text{ г}$$

$$m(\text{КСН}_4) = 8 \cdot (1 + 35,5 + 16 \cdot 4) = 8 \cdot 100,5 = 804 \text{ г}$$

$$\omega(\text{КСН}_4) = \frac{804}{1470} \cdot 100\% = 54,7\% \quad 5$$

- н.з. А - CaCN_2
 Б - $\text{HN} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{N}$
 С -
 Д -
 Е - ~~_____~~
 F -



Соединение А (CaCN_2) - удобрение в агрономии и металлургии (указанную канониче)

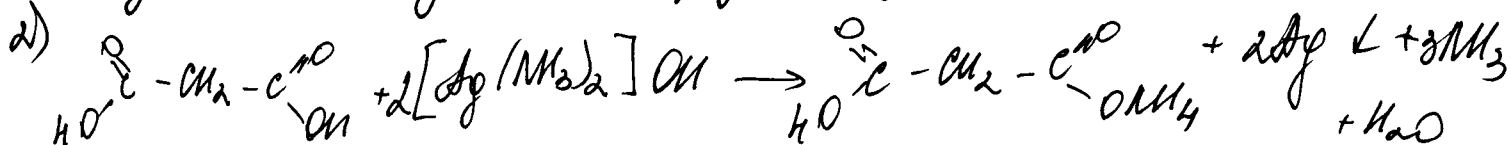
н.з.



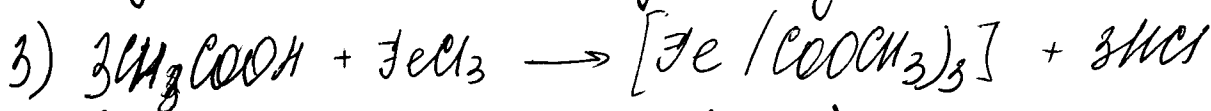
н.б.



(выделение газа NH_3 с резким запахом)



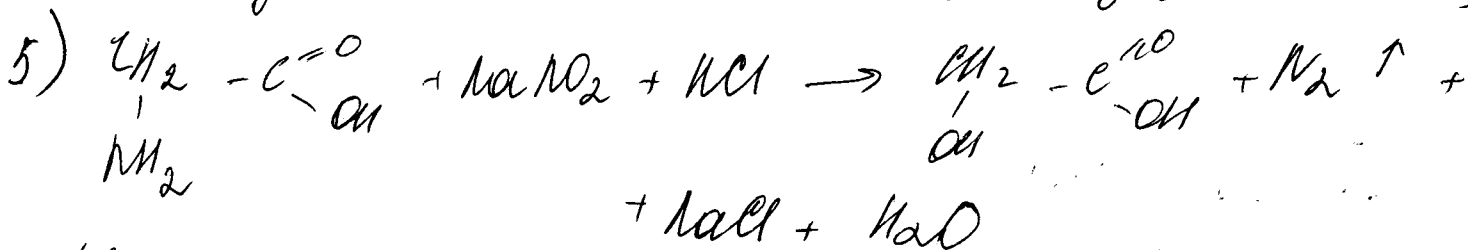
(выделение серебристой осадка $\text{Ag} \downarrow$)



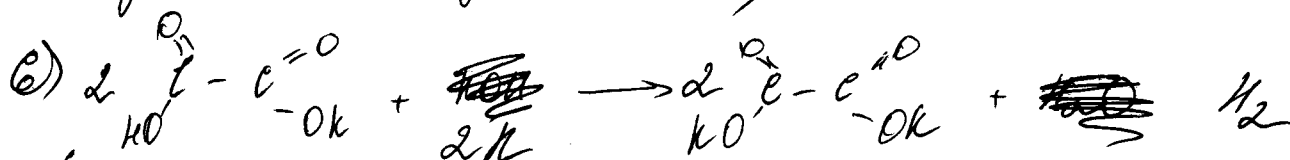
(образование красного осадка) —



(выделение бесцветного газа без запаха CO_2)



(выделение газа N_2)



(выделение газа K_2O)



Бланк ответов

нн. Пусть m_e - масса, из которой $\frac{m_e}{m_{Cu}^{2+}}$ ~~состоит~~
кислоты



Пусть $m(Cu) = x$ г, тогда

$$m(Cu) = nM = 64 \text{ г}$$

$$m(Ag) = nM = 2 \cdot 108 = 216 \text{ г}$$

$$1) 64 - x = 0,8\%$$

$$2) 216 - x = 16\%$$

$$16(64 - x) = 0,8(216 - x)$$

$$1024 - 16x = 172,8 - 0,8x$$

$$852 = 15,2x$$

$$x = 56 \text{ г}$$

$m(Cu) = 56$ г; м.к. количество в-ва принимаем за 1,

$$\text{и} \text{ } n(Cu) = \frac{m}{M} = \frac{56}{64} = 0,875 \text{ моль} \quad - \text{ это } n(Ag)$$

Получили из 10 г в-ва из железа

20

