

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ш У К Ш И Н А

Имя Э В И Т А

Отчество А Л Е К С А Н Д Р О В Н А

Дата рождения 1 9 0 4 2 0 0 6

Город участия Т Ю М Е Н Ь

Аудитория 3 1 6

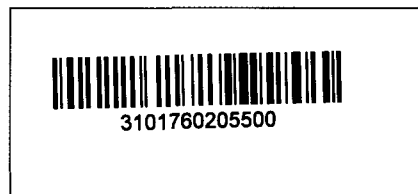
Телефон 8 9 2 2 4 2 3 6 7 6 7

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 Т Ю М Е Н Ь

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	3	-	-	20	3	3				
Балл члена жюри №2	3	-	-	20	3	3				

Итоговый балл 29

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

$$C = \frac{N \cdot m(\text{HCl})}{V_{\text{обц}}} = \frac{m(\text{HCl})}{M(\text{HCl}) \cdot V_{\text{обц}}} = 8 \Rightarrow V_{\text{обц}} = \frac{m(\text{HCl})}{M(\text{HCl}) \cdot 8} = \frac{m(\text{HCl})}{292}$$

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

$$\rho = \frac{m_{\text{обц}}}{V_{\text{обц}}} \Rightarrow V_{\text{обц}} = \frac{m_{\text{обц}}}{1470}$$

$$\frac{m(\text{HCl})}{292} = \frac{m_{\text{обц}}}{1470}$$

$$\omega(\text{HCl}) = \frac{m(\text{HCl})}{m_{\text{обц}}} \cdot 100\% = 19,864\% \quad 3$$

Ответ: $\omega(\text{HCl}) = 19,864\%$

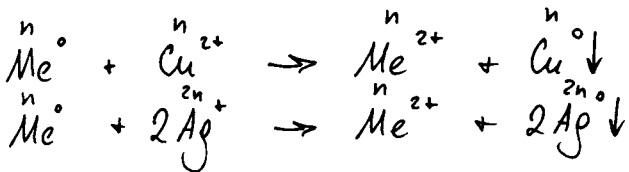
№ 4

Me - неизвестный металл

M - молярная масса Me

m - масса пластинки

n - количество вещества, учащее на реакцию



$$\begin{cases} m + 64n - Mn = 1,008m \\ m + 216n - Mn = 1,16m \end{cases}$$

$$\begin{cases} \frac{64-M}{0,008} = \frac{m}{n} \\ \frac{216-M}{0,16} = \frac{m}{n} \end{cases}$$

$$\frac{64-M}{0,008} = \frac{216-M}{0,16} \quad 20$$

$$10,24 - 0,16M = 1,728 - 0,008M$$

$$8,512 = 0,152M$$

$$M = 56 \text{ г/моль} \Rightarrow \text{Me} - \text{Fe}$$

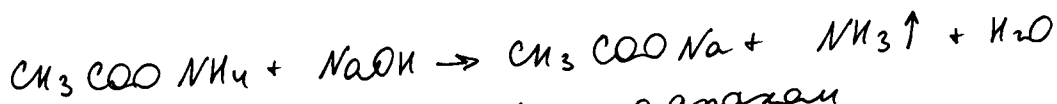
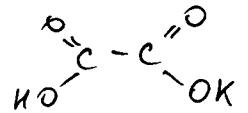
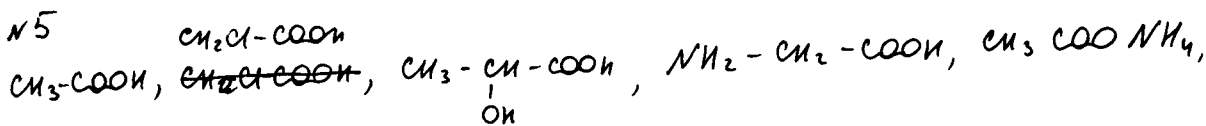
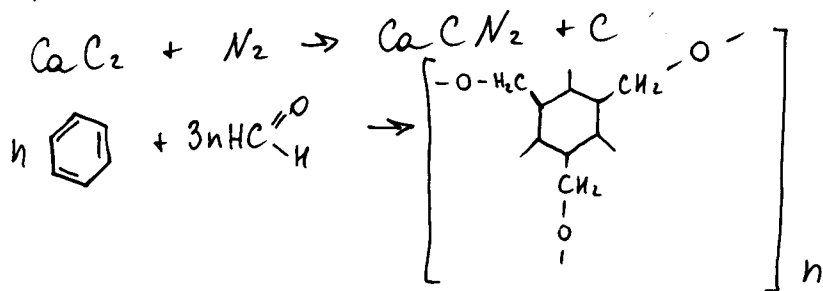
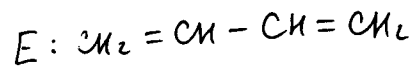
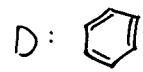
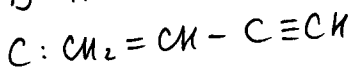
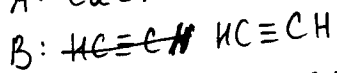
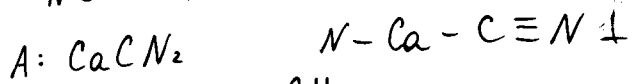
Ответ: Fe

№ 3 —

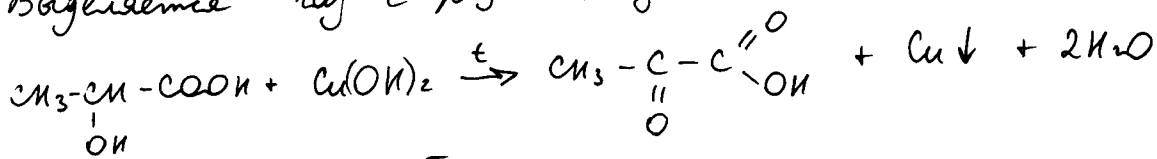


Бланк ответов

N6



Выделяется газ с резким запахом



Выпадает красный осадок



Бланк ответов

