



3101059102346

Титульный лист

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия БАХШИЕВА

Имя НУРАНА

Отчество ГУСЕЙНАГАЕВНА

Дата рождения 12 05 2008

Город участия КРАСНОЯРСК

Аудитория 1 - 21

Телефон 89620656455

Дата 01 02 2025

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



3101059102346

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

- ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс

- ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Город участия

К Р А С Н О Я 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	3	0	5	—	14	—				
Балл члена жюри №2	3	0	5	—	14	—				

Итоговый балл 22

Подпись
члена жюри №1

Подпись
члена жюри №2

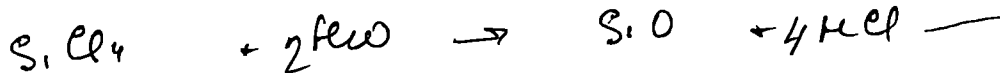
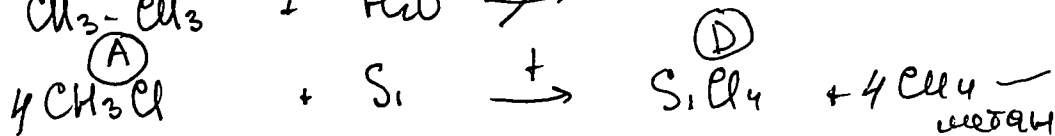
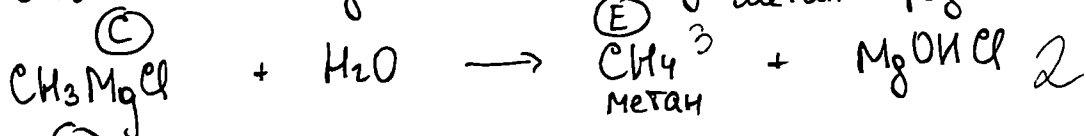
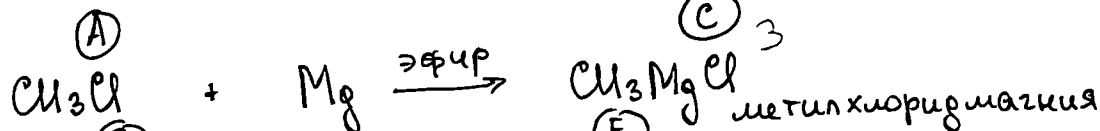
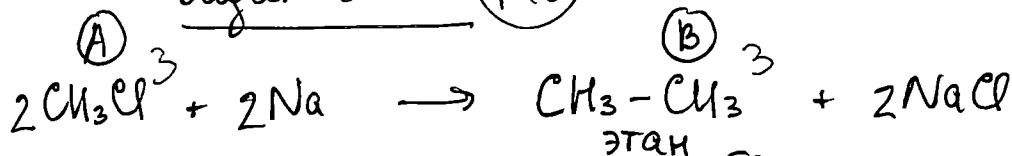
Пример
заполнения

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

Задание 5

145



A - CH_3Cl хлорметан

B - C_2H_6 этан

C - CH_3MgCl метилхлорид магния

D - SiCl_4

E - CH_4 метан

F - SiO_2

B - C_xH_y

$\omega(\text{C}) = 80\%$

$\omega(\text{H}) = 20\%$

Пусть $M_{\text{в-ва}} = 100$

$$\omega = \frac{Ar \cdot n \cdot 100}{M_{\text{в-ва}}} \quad \left| \Rightarrow \right. \quad x = 2 \Rightarrow \text{C}_2\text{H}_6$$

$$n = \frac{\omega \cdot M_{\text{в-ва}}}{Ar \cdot 100} \quad \left| \Rightarrow \right. \quad y = 6$$

Задание 3

$\text{H}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ этилформиат

$\text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ этилацетат

$m(\text{вещи}) = 50 \text{ г}$

NaOH $V = 131,15 \text{ мл}$

p-p

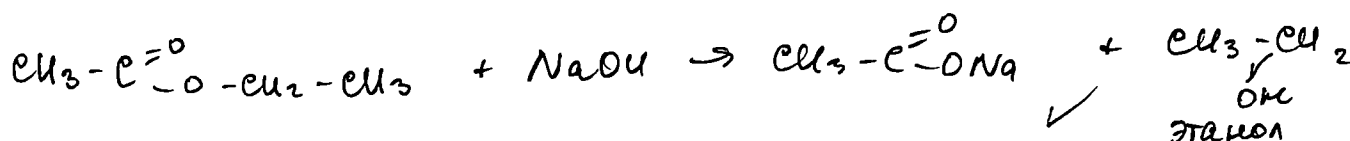
$\omega = 20\%$

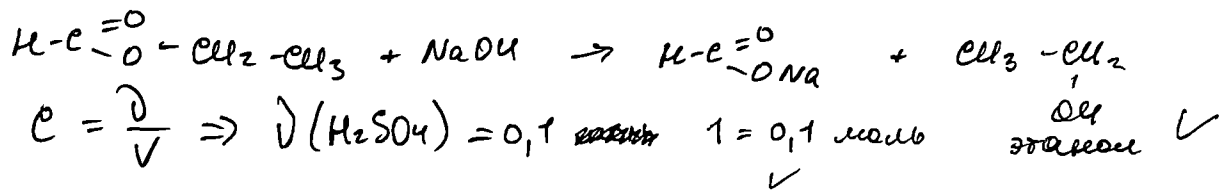
$\rho = 1,22 \text{ г/мл}$

$$m(\text{NaOH}) = \rho V = 131,15 \cdot 1,22 = 160 \text{ г}$$

$$m(\text{в-ва}) = 160 \cdot 0,2 = 32 \text{ г}$$

$$\gamma(\text{NaOH}) = 32/40 = 0,8 \text{ моль} \checkmark$$





~~Анализ не выполнен~~

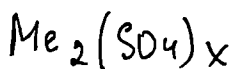
5

Задача 1 (35)

p-p

$$m = 100 \text{ г} \quad 100 \text{ г} - 100 \text{ г} \Rightarrow m(\text{соли}) = 34,2 \text{ г}$$

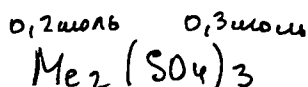
$$w(\text{C}) = 34,2 \text{ г}$$



Пусть $x = 3 \Rightarrow \text{Me}_2(\text{SO}_4)_3$

$$V(\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3) = 0,5 \text{ моль} \Rightarrow V(2\text{Me}^{3+}) = 0,2 \text{ моль}$$

$$V(3\text{SO}_4^{2-}) = 0,3 \text{ моль}$$

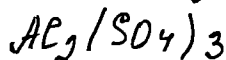


$$M(\text{SO}_4) = 96 \text{ г/моль}$$

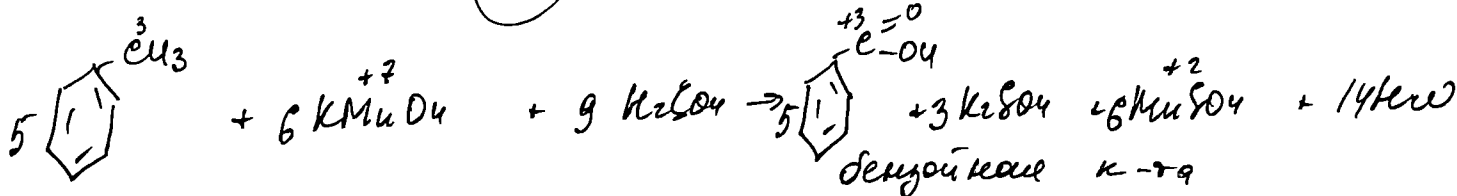
$$m(\text{SO}_4^{2-}) = M \cdot V = 0,3 \cdot 96 = 28,8 \text{ г} \Rightarrow m(\text{Me}^{3+}) = 34,2 - 28,8 =$$

$$= 5,4 \text{ г} \Rightarrow M = \frac{m}{V} = \frac{5,4 \text{ г}}{0,2 \text{ моль}} = 27 \text{ г/моль} \Rightarrow \text{Me} - \text{Al}$$

↓↓



Задача 2 (25)



Бланк ответов

Бланк ответов

