

Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия ВЦЕРД

Имя ЭЛЛАДА

Отчество ЭДУАРДОВНА

Дата рождения 25 01 2008

Город участия КРАСНОЯРСК

Аудитория 1-21

Телефон +7 953 598 7440

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



3101055096235

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

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

Класс

- ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Город участия

КРАСНОЯРСК

Заполняется организаторами

Количество доп. листов

Количество черновиков к проверке

Время выхода с

14 43 до 14 50

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	3	10	15	0	14	—				
Балл члена жюри №2	3	10	15	0	14	—				

Итоговый балл

42

Подпись

члена жюри №1

Подпись

члена жюри №2

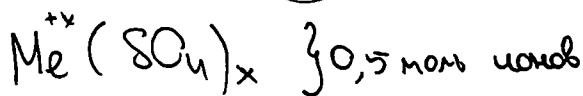
Пример

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

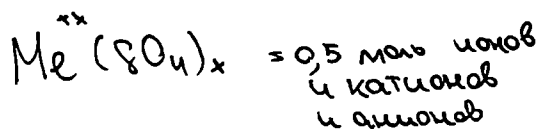
№1

(35)

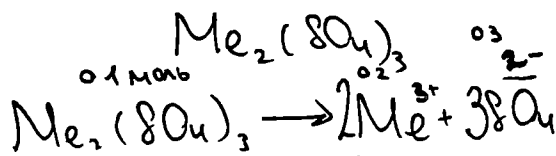


$$m(p-pa) = 100\%$$

$$\omega = 34,2\%$$



$$100\% - 100\% \\ 34,2\% - 34,2\% \\ \text{дополним с } Me^{+3} \Rightarrow$$



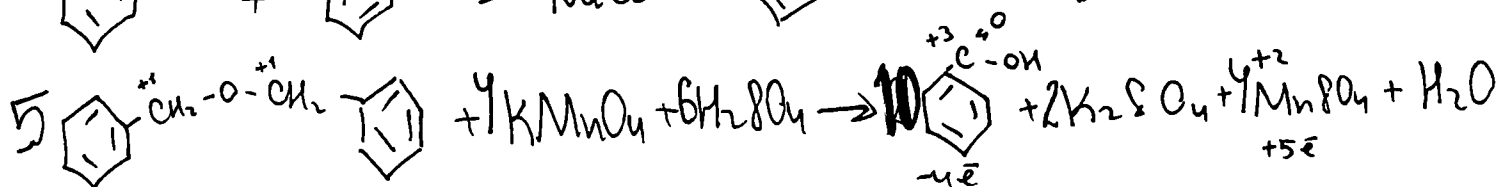
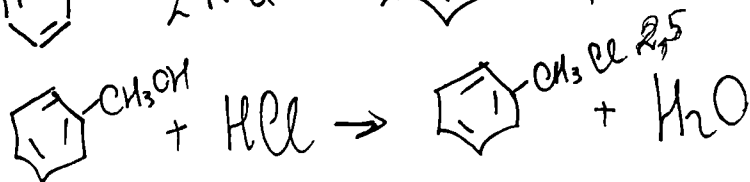
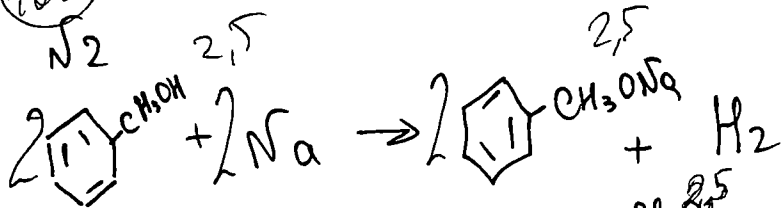
$$M(Me_2(SO_4)_3) = \frac{342}{0,1} = 3420 \text{ г/моль}$$

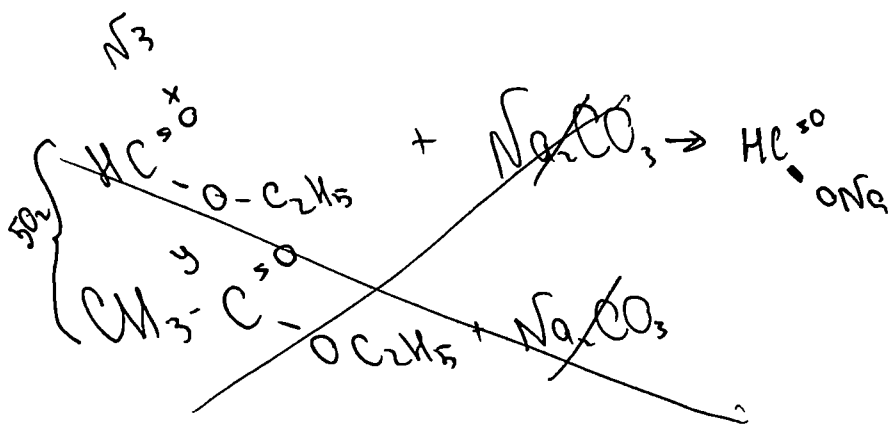
$$M(Me) = 342 - \frac{M(SO_4)}{2} = 54 \text{ г/моль}$$

$$M(Me_2) = 54 \text{ г/моль} \Rightarrow Ar(Me) = \frac{54}{2} = 27 \quad Al_2(SO_4)_3$$

(105)

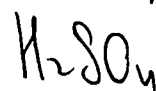
№2



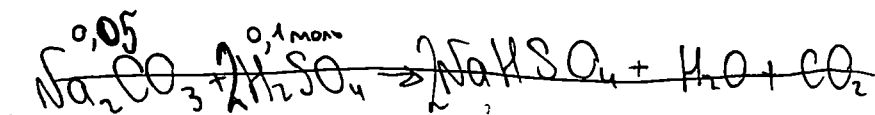


NaOH
~~NaHCO₃~~ ~~Na₂CO₃~~
 $\omega = 20\%$
 $\rho = 1,22 \frac{\text{г}}{\text{мл}}$
 $V = 131,15 \text{ мл}$

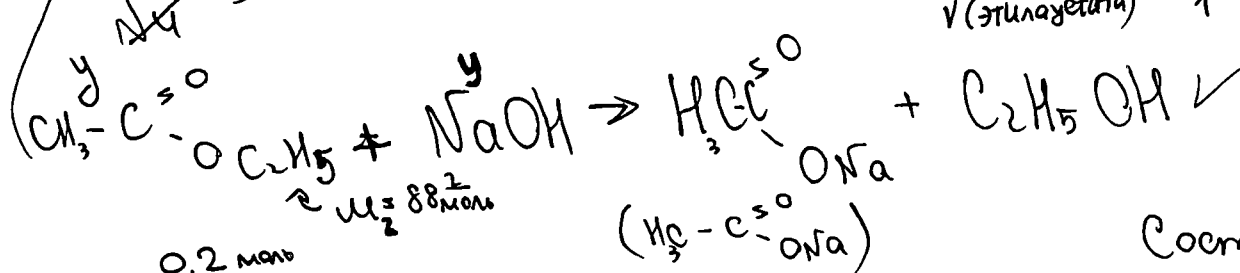
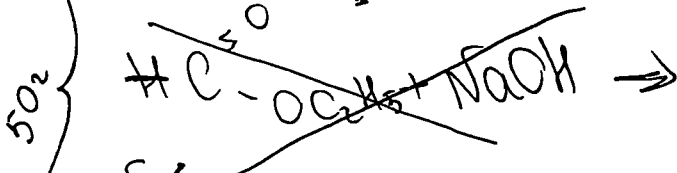
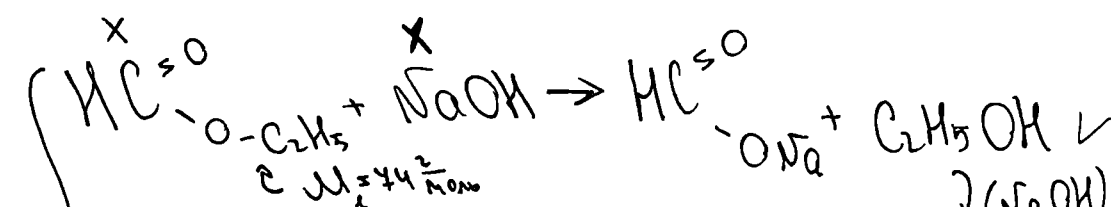
$m(\text{пр}) = 180 \text{ г}$
 $180 \text{ г} - 100\%$
 $32 \text{ г} - 20\%$
 $\frac{32}{180} = 0,177 \text{ моль}$



$V = 100 \text{ мл} = 0,1 \text{ л}$
 $C = 1 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$
 $V = 0,1 \text{ моль}$



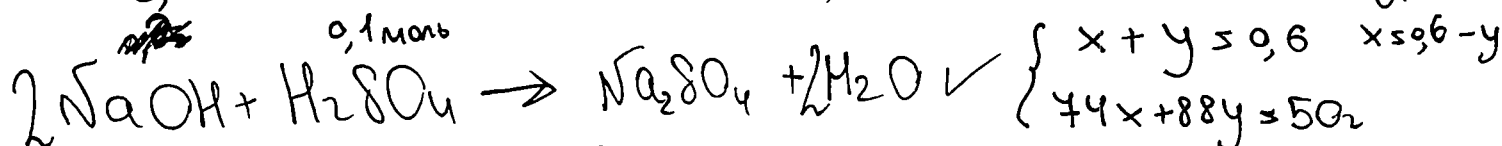
нейтрализация только



$\frac{V(\text{NaOH})}{V(\text{этилформиата})} = \frac{1}{1}$
 $\frac{V(\text{NaOH})}{V(\text{этилацетата})} = \frac{1}{1}$

по уравн
р-ции

Составим уравнение



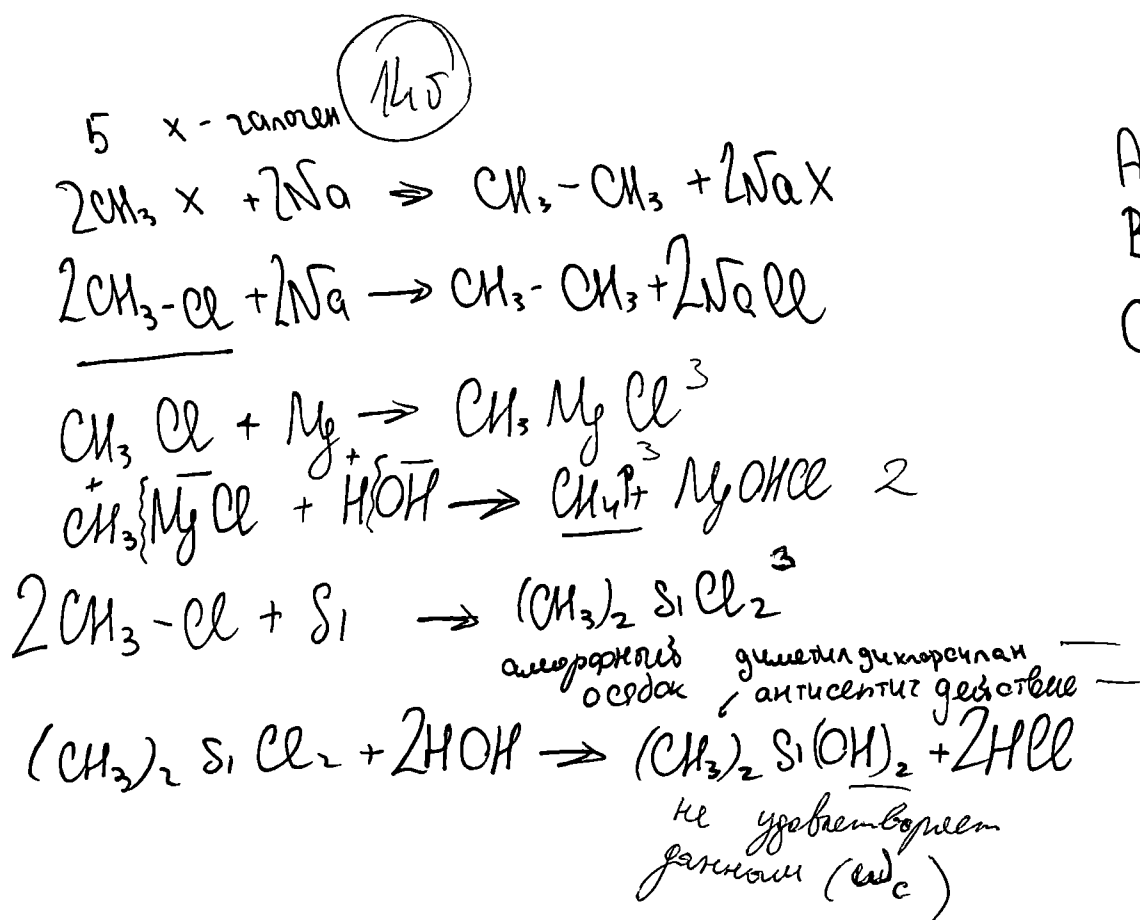
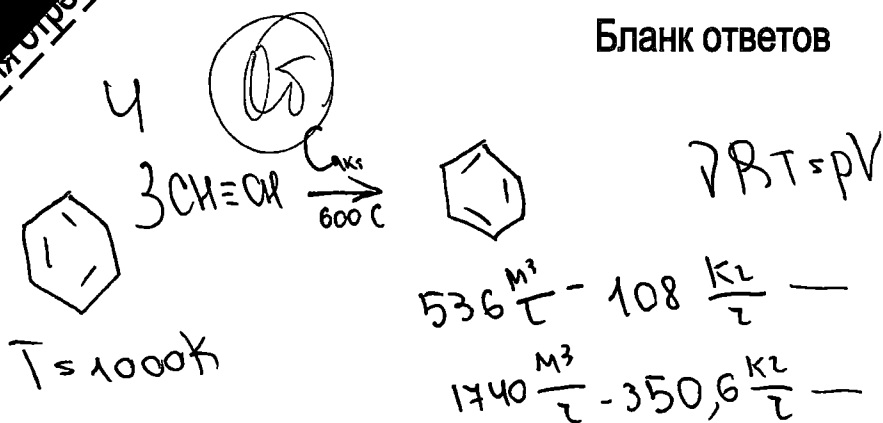
$0,8 - 0,2 = 0,6 \text{ моль}$

$\omega(\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2) = \frac{m}{M(\text{пр})} \cdot 100\% = \frac{44 \cdot 0,2}{50} \cdot 100\% = 17,6\%$

$\omega(\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2) = \frac{m}{M(\text{пр})} \cdot 100\% = \frac{88 \cdot 0,4}{50} \cdot 100\% = 70,4\%$

15

Бланк ответов



A - CH_3Cl^3
 B - C_2H_6^3
 C



Бланк ответов

