

ШИФР ХТ7105

участника муниципального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии в 2023-2024 учебном году

Внимание! Шифровать следует каждую страницу Вашей письменной работы.

Ф. И. О. учащегося (в имен. падеже)

Ибрагимов

Адам

Арсенович

Дата

рождения 21.03.2006

Образовательное учреждение (полное название)

~~МАОУ~~ Муниципальная автономная общеобразовательная учреждение средняя общеобразовательная школа №4

Город Мезмак

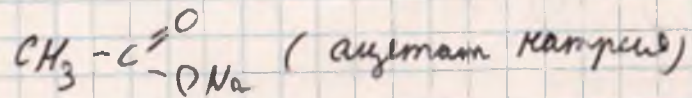
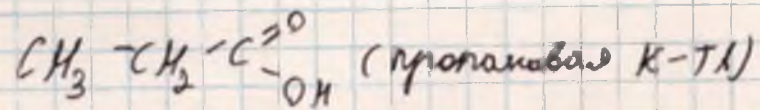
Класс 11

Ф. И. О. учителя (полностью)

Игнатовская

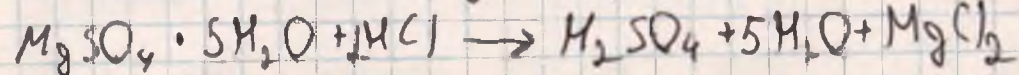
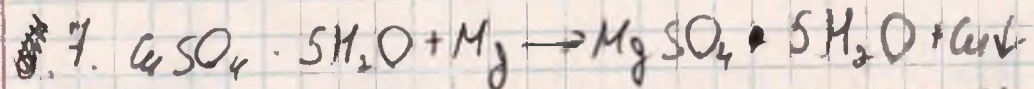
Елена

Геннадьевна



5. 1 - слева и справа в сторону ионных веществ.
(концентрация $\text{H}_2 \uparrow$)
2 - в сторону продуктов (конц. $\text{Ca}^{2+} \uparrow$)
3 - в сторону ионных веществ (конц. $\text{Pb}^{2+} \uparrow$)
4 - в сторону продуктов (конц.)
5 - в сторону продуктов
6 - никак не изменяется
7 - никак не изменяется
8 - в сторону продуктов

Примеры Ла-Ме-Тем.

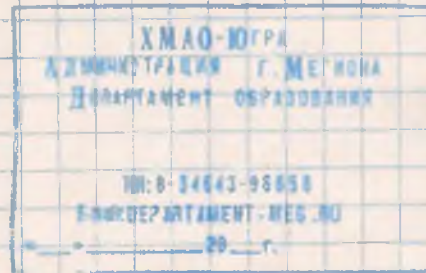


$$n(\text{Mg}) = \frac{14,4}{24} = 0,6 \text{ (моль)}$$

$$m(\text{MgSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 0,6 \cdot (90 + 120) = 126 \text{ (г)}$$

$$m(\text{HCl}) = 146 \cdot 0,25 = 36,5 \text{ г}$$

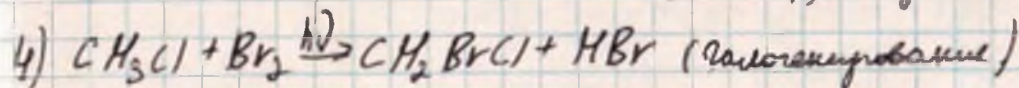
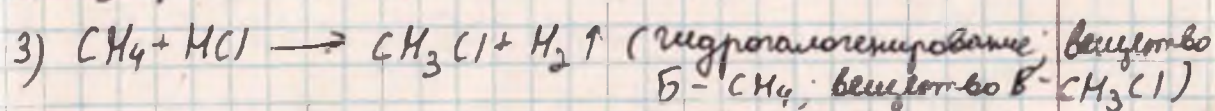
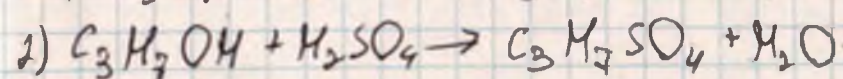
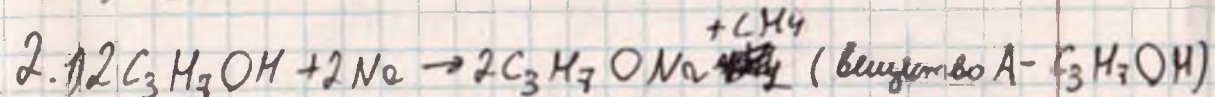
$$\omega = \frac{36,5}{126 + 146} = \frac{36,5}{272} = 0,1341 \approx 0,13 = 13\%$$



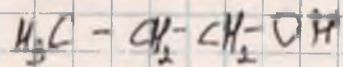
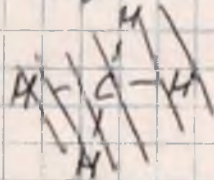
ХТ1105

- | | |
|-------------|------------|
| 1 - 75 | 4 газ - 55 |
| 2 газ - 85 | 5 газ - 55 |
| 3 газ - 95 | 6 газ - 05 |
| | 7 газ - 65 |
| Итого: 405. | |

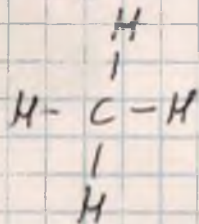
- 1) 2
- 2) 2
- 3) 1
- 4) 4
- 5) 4
- 6) 1
- 7) 4
- 8) 4
- 9) 2
- 10) 213



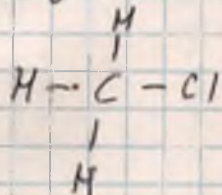
Вещество А:



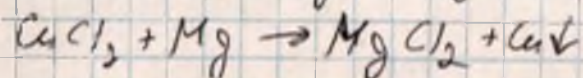
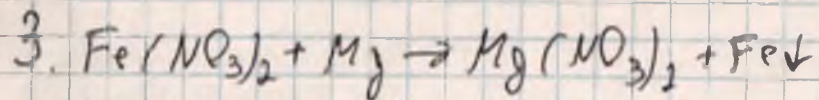
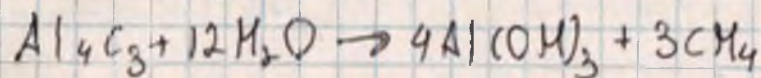
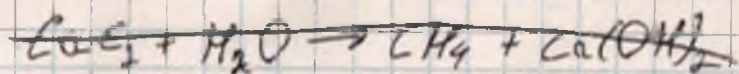
Вещество Б



Вещество В:



Способ получения вещества Б:



$$n(\text{Mg}) = \frac{6}{24} = 0,25 \text{ (моль)}$$

ГТО УХР:

$$n(\text{Mg}) = n(\text{Fe}) ; n(\text{Mg}) = n(\text{Ca}) \quad 15$$

$$m(\text{Fe}) = 0,25 \cdot 56 = 14(5)$$

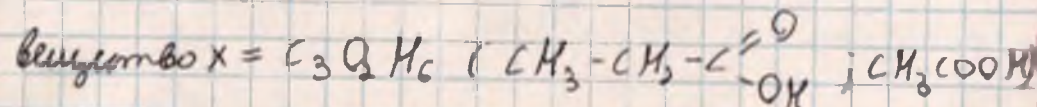
$$m(\text{Ca}) = 0,25 \cdot 64 = 16(7)$$

$$m_{\text{остатка}} = 30\text{Г}$$

Ответ: 30Г.

4. Вещество X:

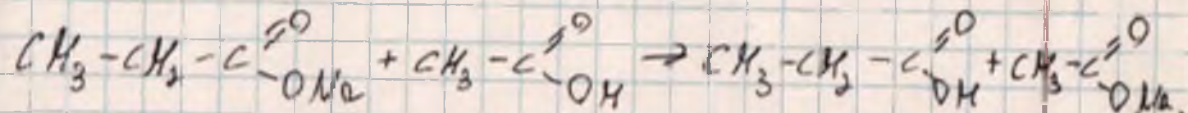
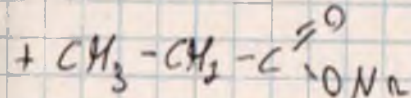
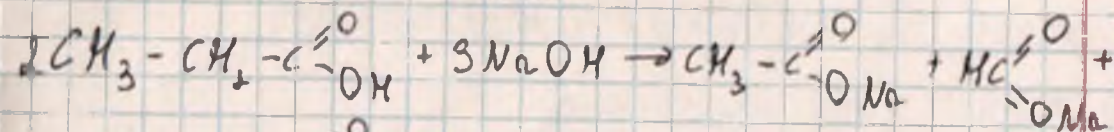
$$\left. \begin{array}{l} \text{C} = 55,81\% \\ \text{O} = 37,21\% \end{array} \right\} \Rightarrow 0,5581 : 0,3721 \Rightarrow 1,5 : 1 = 3 : 2$$



вещ. Б - $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Na}$ (CH_3COONa , ацетат натрия)

вещ. В - CO_2HNa (HCOONa , метанат натрия)

вещ. А - $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{ONa}$ (пропанат натрия)



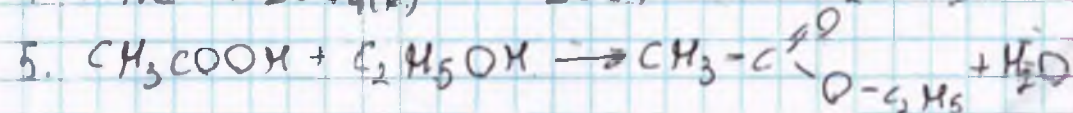
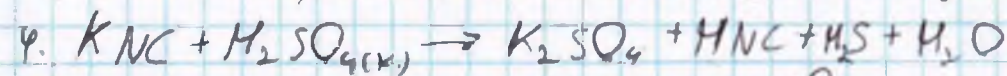
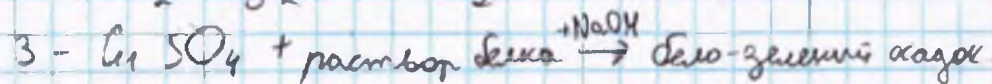
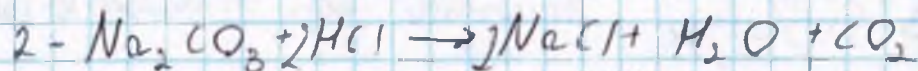
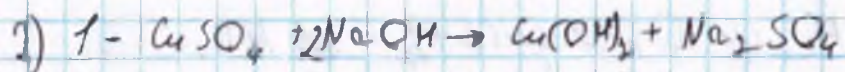
(замещение)

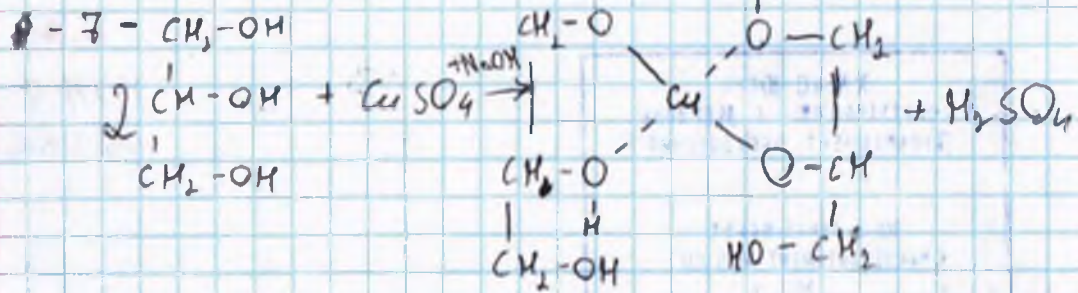


216.

ХТН05
практика

- I.
- 1 - CH_3COONa (ацетат натрия)
 - 2 - Na_2CO_3 (карбонат натрия)
 - 3 - раствор белка
 - 4 - KNC (содарный сульфид)
 - 5 - CH_3COOH (уксусная кислота)
 - 6 - $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (глюкоза)
 - 7 - $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{OH} \\ | \\ \text{CH}-\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$ (глицерин)





3. 1 - пащелки гидролиза леуци (II) галубо цвета.

с пашелко Ca(OH)_2 идентифицируеи ацетат катрне - образуете ацетат леуци кадри рашево.

2 при пашелки калиевои кислоты идентифицируеи карбоксил катрне - продукт CO_2 - газ без цвета и запаха.

4. ~~Купрум~~

7. выпадает в осадок лимончат леуци - ярко-зелено цвета.



6.

