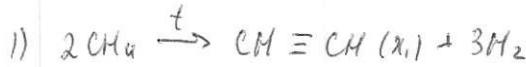
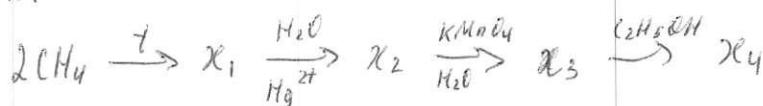
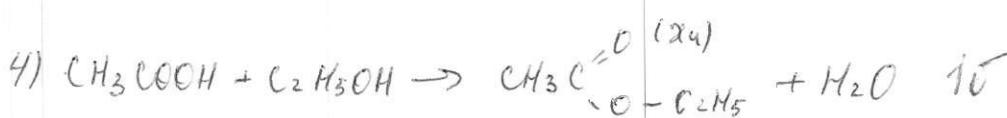
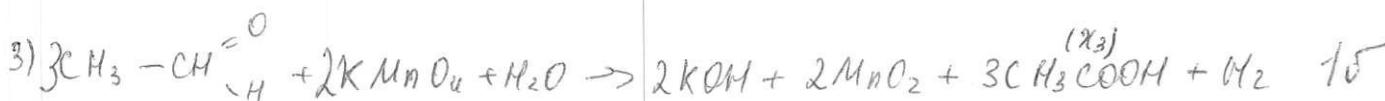
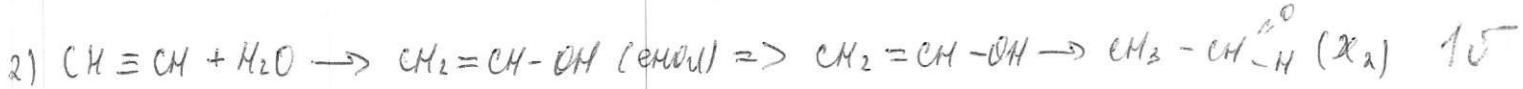


III. Непрервний нур

11.1



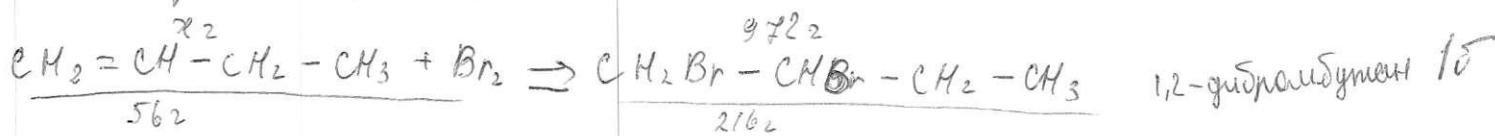
15.



45

11.2.

III. к. і доказуємо реалізацію методом сумнт, то реалізує



$$X_2 = 972_2$$

$$X_2 = \frac{56 \cdot 972}{216} = 252_2 \text{ (m(CuH₈))}$$

$$56_2 = 216_2$$

$$m(\text{CuH}_{10}) = 300_2 - 252_2 = 48_2. \quad 36$$

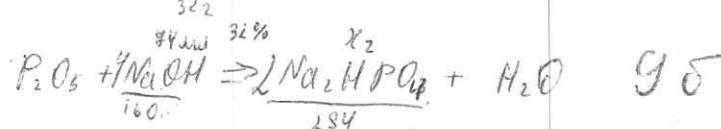
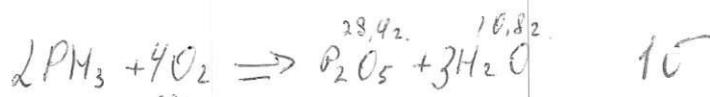
$$\text{Омб: } \bar{\omega}(\text{CuH}_8) = 0,84, \quad \bar{\omega}(\text{CuH}_{10}) = 0,16$$

$$\bar{\omega}(\text{CuH}_8) = \frac{252_2}{300_2} = 0,84$$

$$\bar{\omega}(\text{CuH}_{10}) = \frac{48_2}{300_2} = 0,16. \quad 25$$

65

11.4.



$$m_{\text{P-Pa}}(\text{NaOH}) = 74 \cdot 1,351 \approx 100_2. \quad 32_2 = X_2$$

$$m(\text{NaOH}) = 100 \cdot 0,32 = 32_2. \quad 160_2 = 284_2$$

$$X_2 = \frac{32_2 \cdot 284_2}{160_2} = 56,8_2.$$

$$m_{\text{NaOH-Pa}} = m(\text{H}_2\text{O}) + m(\text{P}_2\text{O}_5) + m_{\text{P-Pa}}(\text{NaOH})$$

$$m_{\text{P-Pa}} = 18,4 + 10,8_2 + 100_2 = 139,2_2. \quad 25$$

$$\bar{\omega}(\text{Na}_2\text{HPO}_4) = \frac{56,8_2}{139,2_2} \approx 0,41$$

$$\text{Омб: } \bar{\omega}(\text{Na}_2\text{HPO}_4) = 0,41 \quad 15$$

13-5

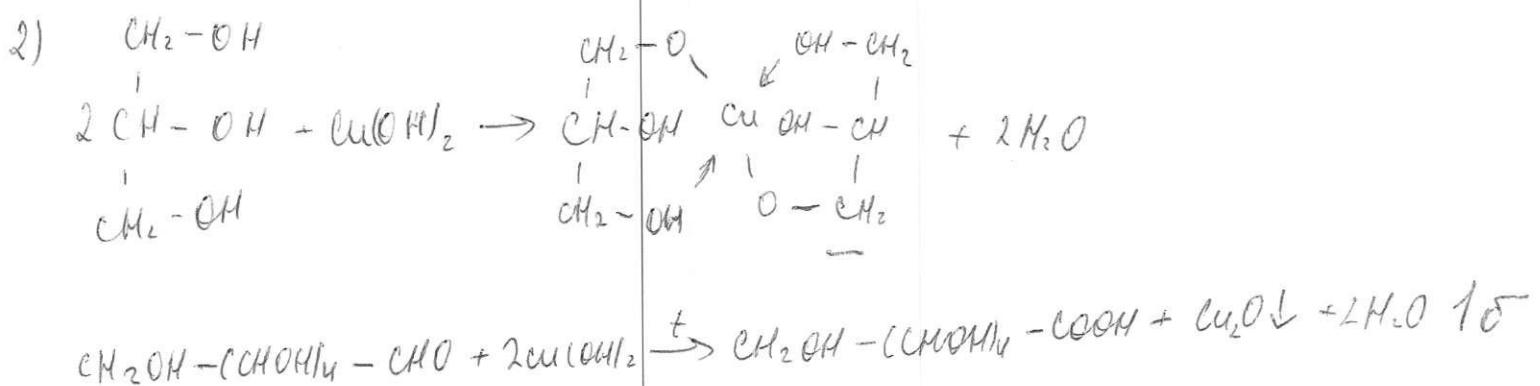
Almoro непрервний нур! 235

Итоговый этап Всероссийской олимпиады школьников по химии
Экспериментальный тип.

2018-2019 уч. гг.

	n1	n2	n3
Лакокраска	—	—	краснеет
Cu(OH) ₂ венец	зелено-синий порошок	$t^{\circ}\text{C}$ $\downarrow \text{Cu}_2\text{O}$	
Na ₂ CO ₃	—	—	CO ₂ ↑
Вывод	нидерн	млюоза	уксусная к-ма

46



4) Вывод: в ходе эксперимента я выяснил, что в 1 пробирке
действительно пищевая, во 2 пробирке млюоза, в 3 пробирке уксусная
кислота.

Лабораторный эксперимент! 5,5 δ

Лекционный эксперимент? 9 δ

Итого Экспериментальный
тип = 14,5 δ