

X-11-5

Внутренний район

по кнм

(муниципальный район)

участок 11 кв. кв.

и 604 км 15 л. Водородная

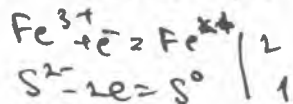
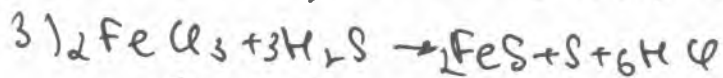
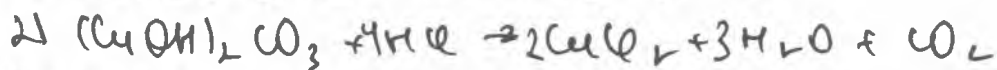
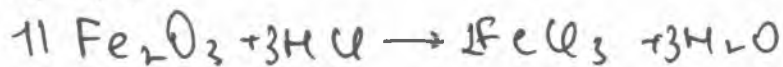
Мощность Концентрация Гидроэнергии

02.01.2003

8-918-583-58-52

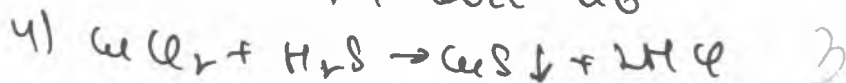
Мощность Матрица Гидроэнергии

11-1.

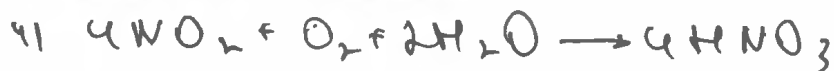
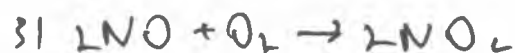
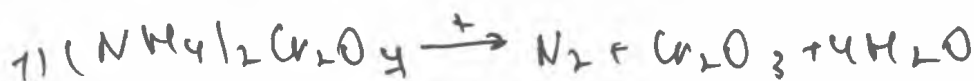


~~FeCl<sub>3</sub>~~ FeCl<sub>3</sub> - окисл-аг

S (H<sub>2</sub>S) - восстанов-аг



11-2.

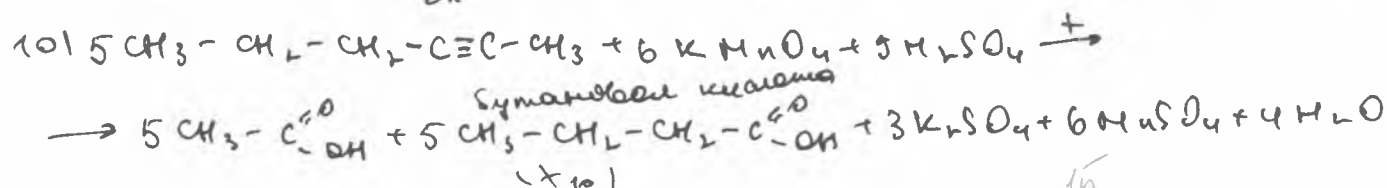
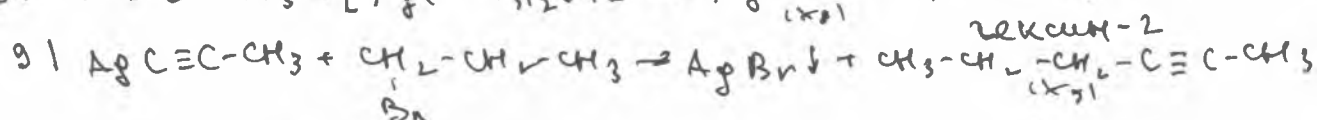
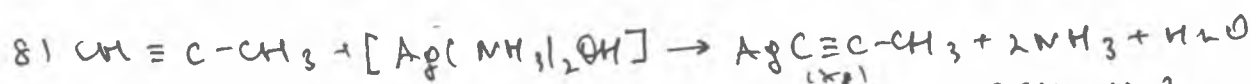
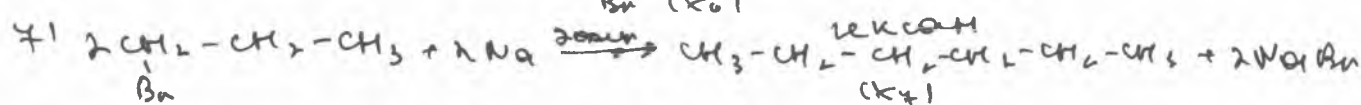
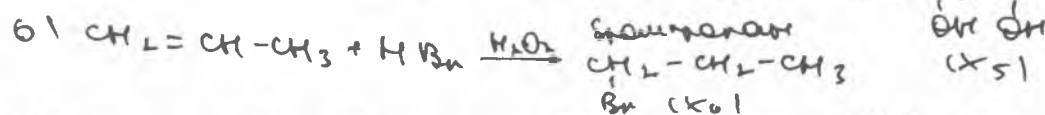
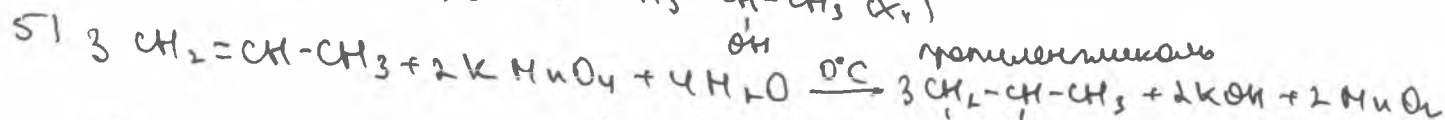
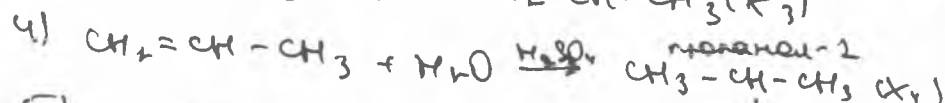
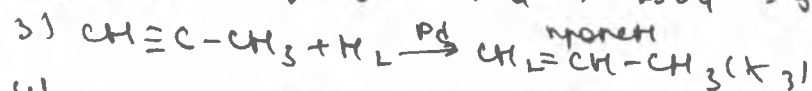
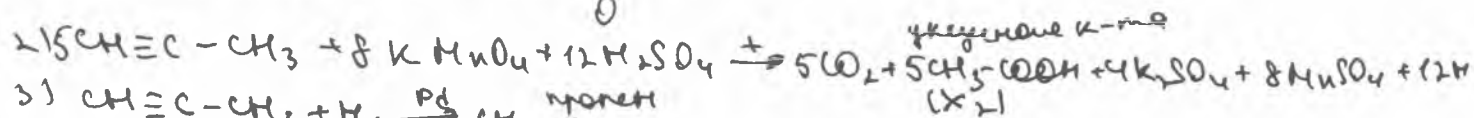
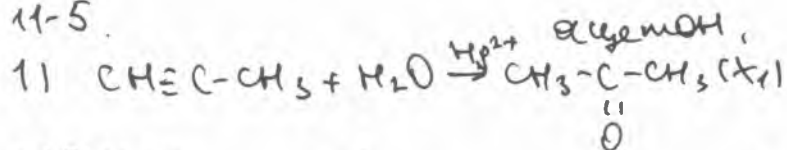


11-3.

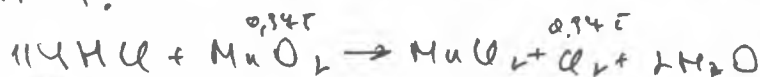
3)  $\text{COCl}_2$  - фосген. Известно тем, что использовано со немцами во время войны. Его ~~использовали немцы~~ <sup>использовали немцы</sup> и т.д. Он был медленнее воздуха, он спускался <sup>в окопы</sup> ~~в окопы~~, а солдаты того не знали и легли спать же и погибли, т.д. ~~он~~ <sup>этот</sup> фосген - едкий газ.

4) зимняя война в финляндии

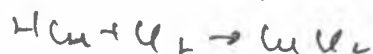
11-5.



11-4.



П.к. сказано, что ввр. 36 г  $\text{CuCl}_2$ , но предположим, что это Cu



$$n(\text{CuS}) = \frac{36}{96} = 0,375 \text{ моль}$$

$$n(\text{CuS}) = 96 \text{ г/моль}$$

$$\text{по 3-му ур-ню } n(\text{CuCl}_2) = n(\text{CuS}) = 0,375 \text{ моль}$$

$$\text{по 2-му ур-ню } n(\text{Cu}) = n(\text{CuCl}_2) = n(\text{CuCl}_4) = 0,375 \text{ моль}$$

$$n(\text{Cu}) = 64 \cdot 0,375 = 24 \text{ г} \Rightarrow \text{мы взяли по де, но могли купило, м.к. было.}$$

$$\text{по 1-му ур-ню } n(\text{HCl}) = 4n(\text{CuCl}_2) = 1,5 \text{ моль} \quad n(\text{HCl}) = 21 \text{ г}$$

$$m(\text{MnO}_2) = 32,625 \text{ г}$$

$$m(\text{HCl}) = 36,5 \cdot 1,5 = 54,75 \text{ г}$$

$$M(\text{HCl}) = 36,5 \text{ г/моль}$$

$$m(\text{к-ра HCl}) = \frac{54,75}{35,1} \cdot 100 = 155,54 \text{ г}$$

$$V(\text{к-ра HCl}) = \frac{155,54}{1,18} = 131,8 \text{ мл}$$

$$\text{Ответ: } m(\text{MnO}_2) = 32,625 \text{ г}; V(\text{к-ра HCl}) = 131,8 \text{ мл.}$$