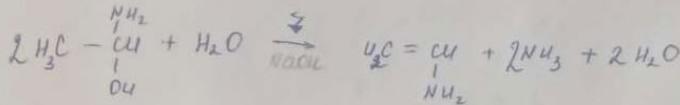
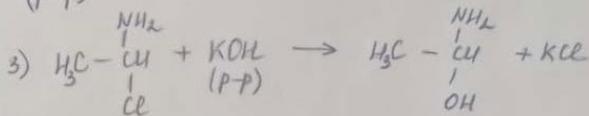


(P-P)



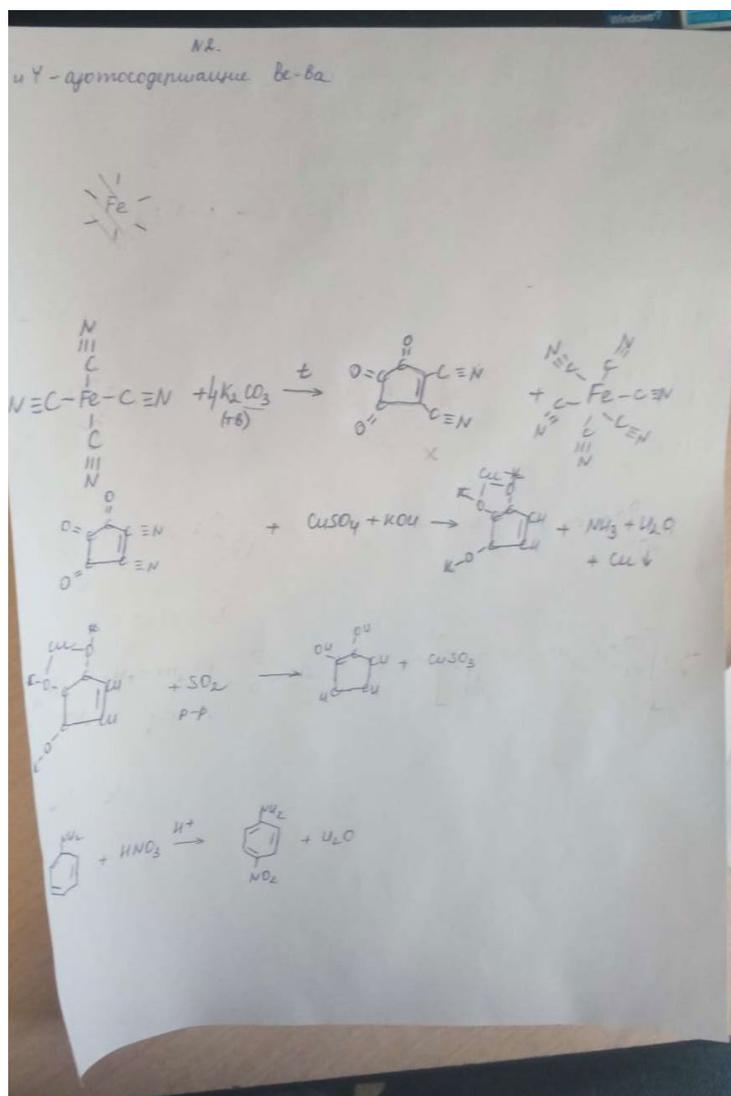
2) хлорид алюминия

В реакцию ввести нагретые. Соль будет распадаться и алюминий будет использоваться на продукт реакции, а HCl на образование 1 моля 1,2-дихлорэтана.

Увеличили давление, так как первые реакции газы. Гетерогенная реакция алюминия можно собирать с помощью кальция, серы и термистата, но не использовать в воде.

3) Атом алюминия имеет три валентности. В группе А есть мало оснований алюминия, однако из-за двойной связи электрофильная плотность смещается к атому N и основность увеличивается.

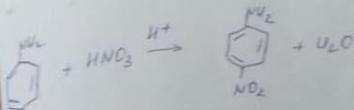
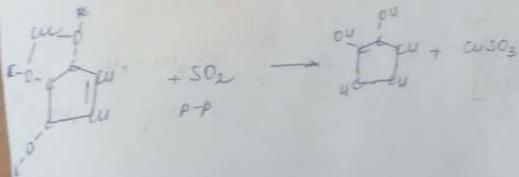
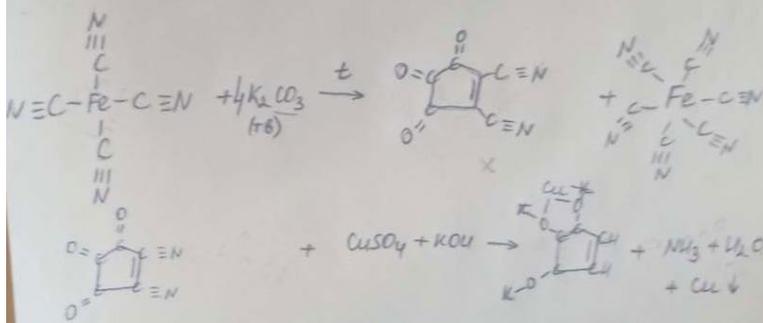
4) KOH находится в спиртовом растворе. В ходе реакции образуется вода, которая понижает концентрацию продукта. В следствие этого упарить всю воду и получается, соответственно выход чистого продукта нулевой.



Задание 2 — **0 баллов**

N2.

и γ-аутосодержание Be-Be



Задание 3 — 14 баллов

№3

$P\pm(NH_3)_yCl_x$ где $X = 0-2$, $Y = 0-6$, $Z = 4-6$
 в 3 раз больше $X=Z$

Compound	Relative Solubility
K_1	522,9
K_2	404,0
K_3	223,9
K_4	108,5
K_5	0
K_6	96,8
K_7	205,6

$K_X P\pm(NH_3)_yCl_x$

электропроводность будет больше у тех, у кого растворимость меньше или меньше Cl, тем больше растворимость

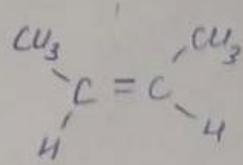
$K_1 P\pm(NH_3)_3Cl$; $K_2 P\pm(NH_3)_6Cl_2$; $K_3 P\pm(NH_3)_9Cl_3$; $K_4 P\pm(NH_3)_{12}Cl_4$; $K_5 P\pm(NH_3)_4Cl_2$; $K_6 P\pm(NH_3)_{18}Cl_6$; $K_7 P\pm(NH_3)_6Cl_2$

Геометрические изомеры
 цис-изомеры с углеводородными радикалами

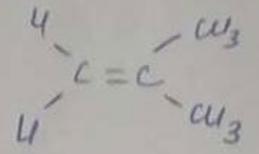
цис-изомер транс-изомер

малоновая кислота

D-малоновая кислота

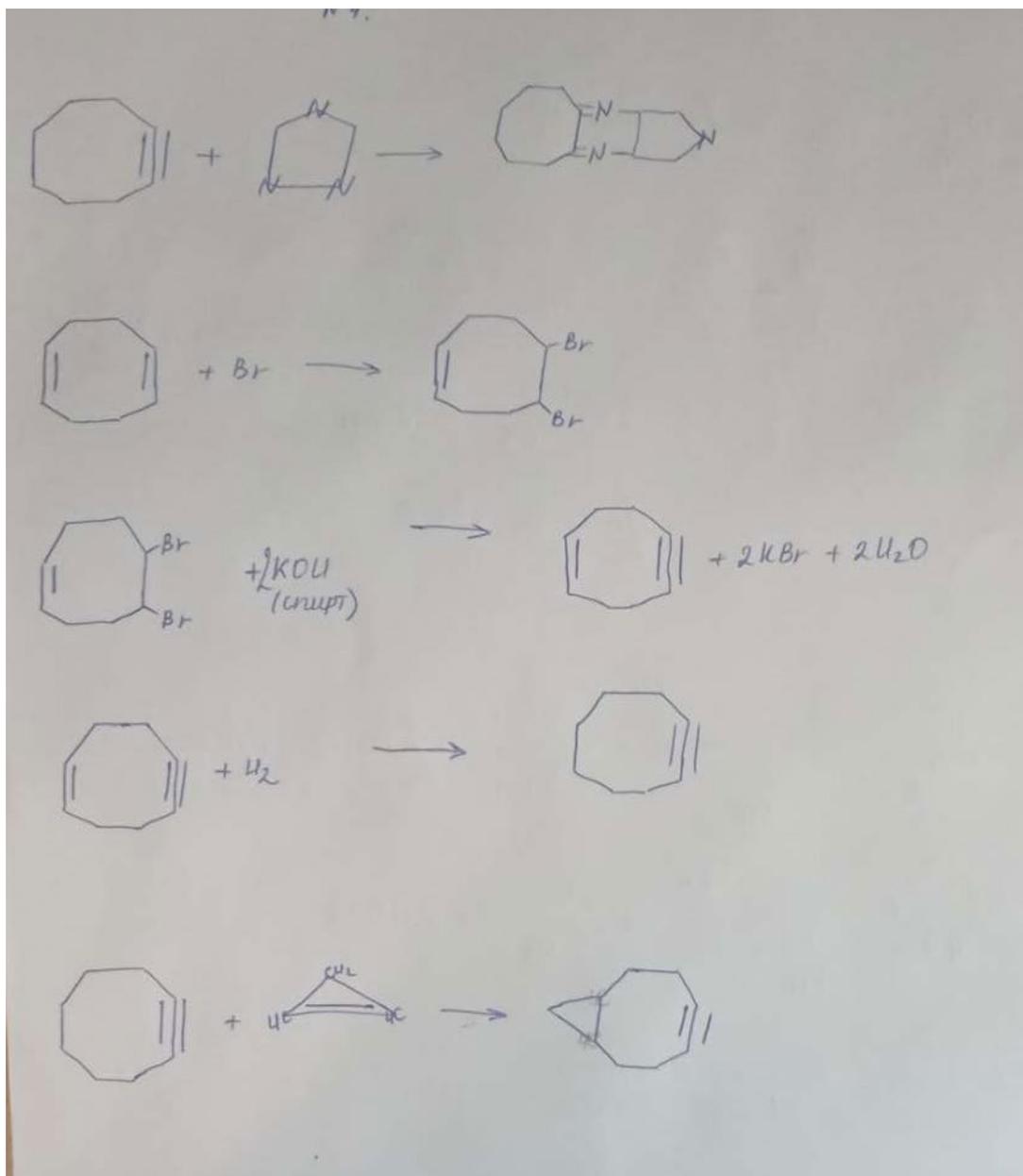


cis-1,2-dichloroethene

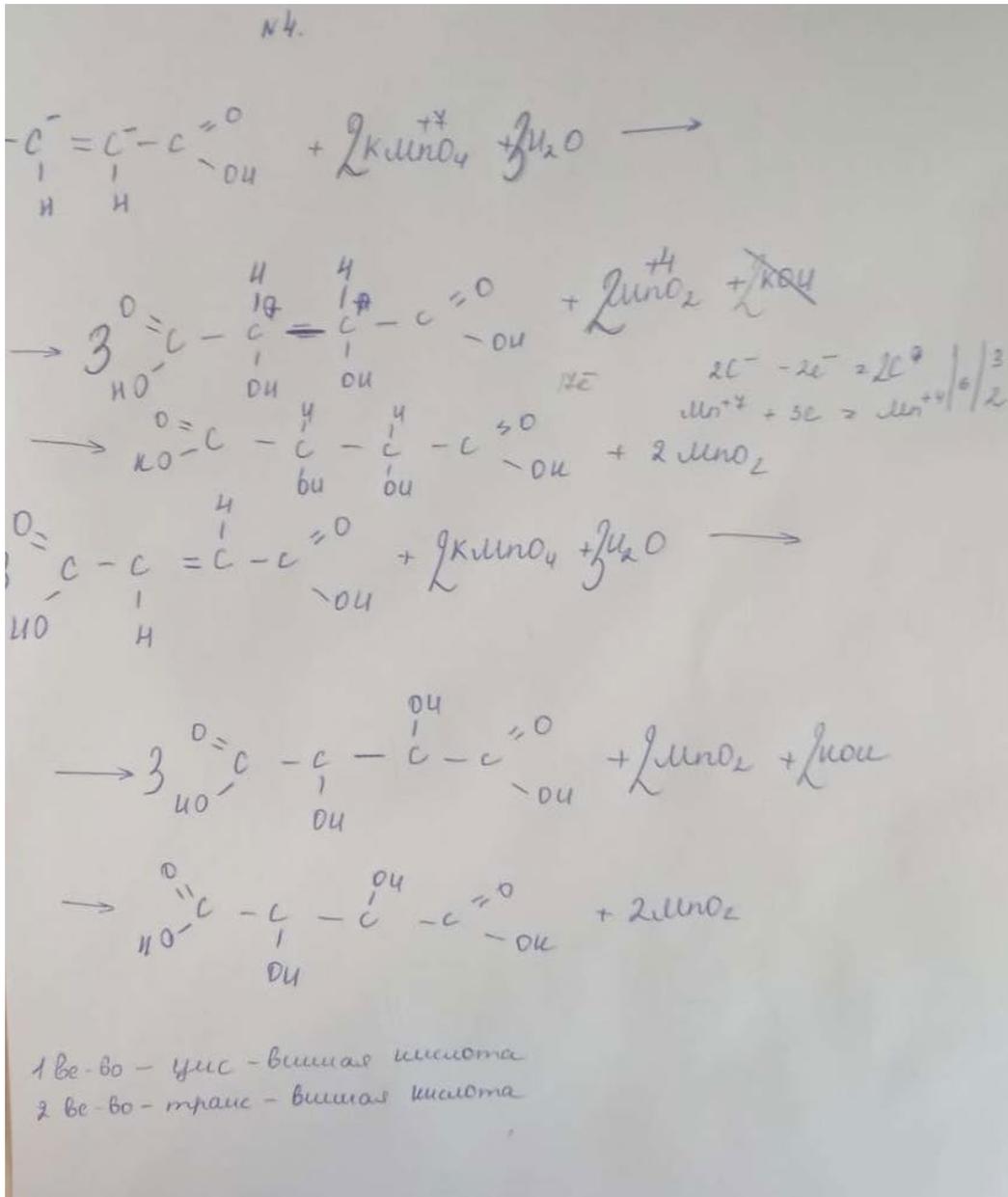


trans-1,2-dichloroethene

Задание 4 — **12 баллов**



Задание 5 — 10 баллов



/