

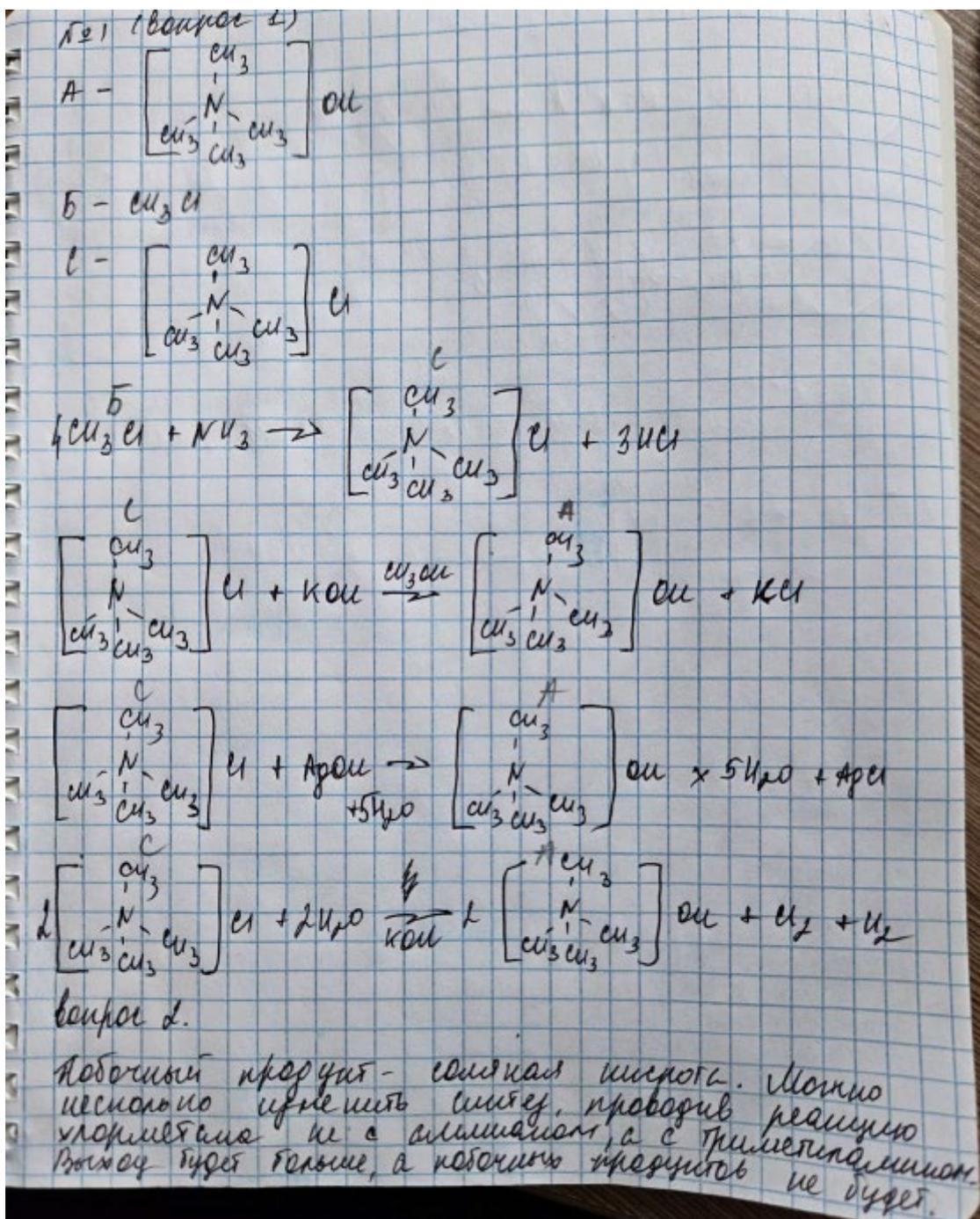
Новикова Ирина Игоревна **73 балла**

Олимпиада по химии 11 класс 2023 год (заключительный этап)

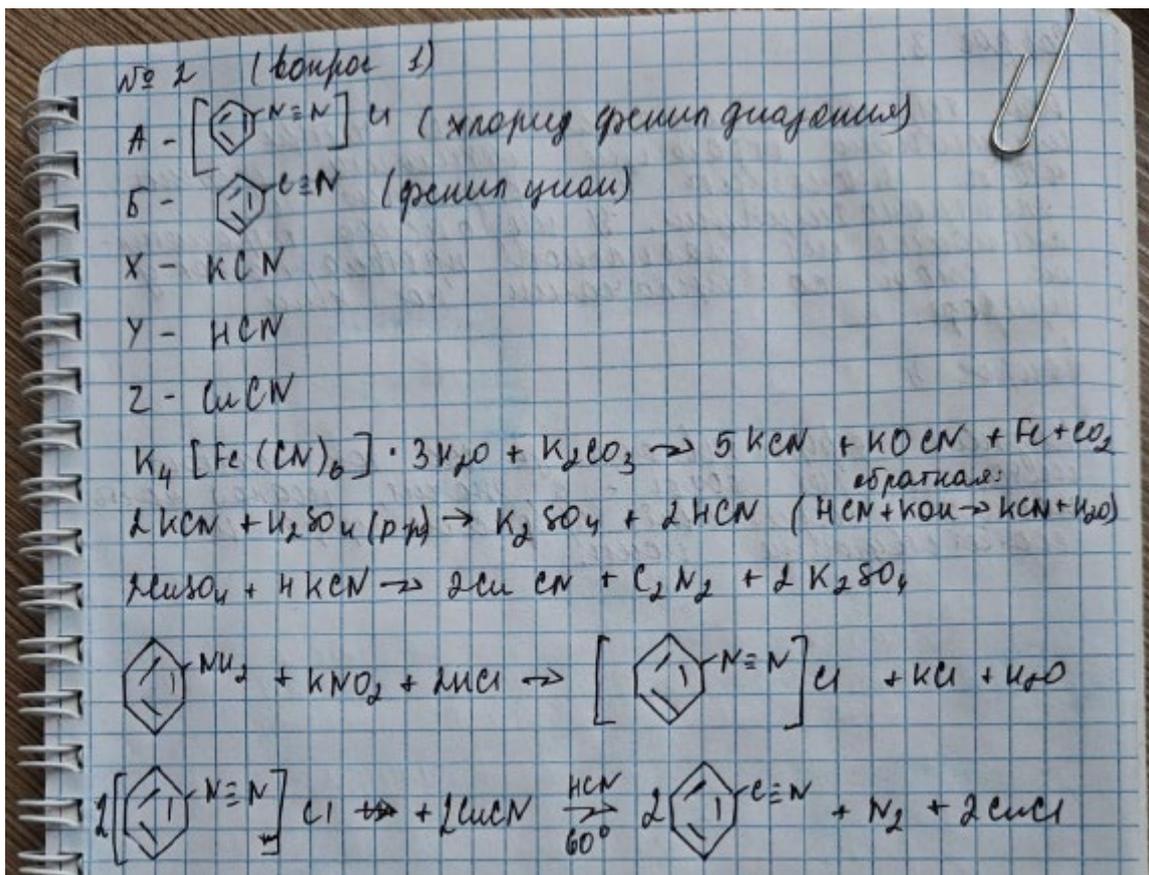
Отчёт о прохождении

дата прохождения 05.03.2023

Задание 1 — **20 баллов**



Задание 2 — 19 баллов



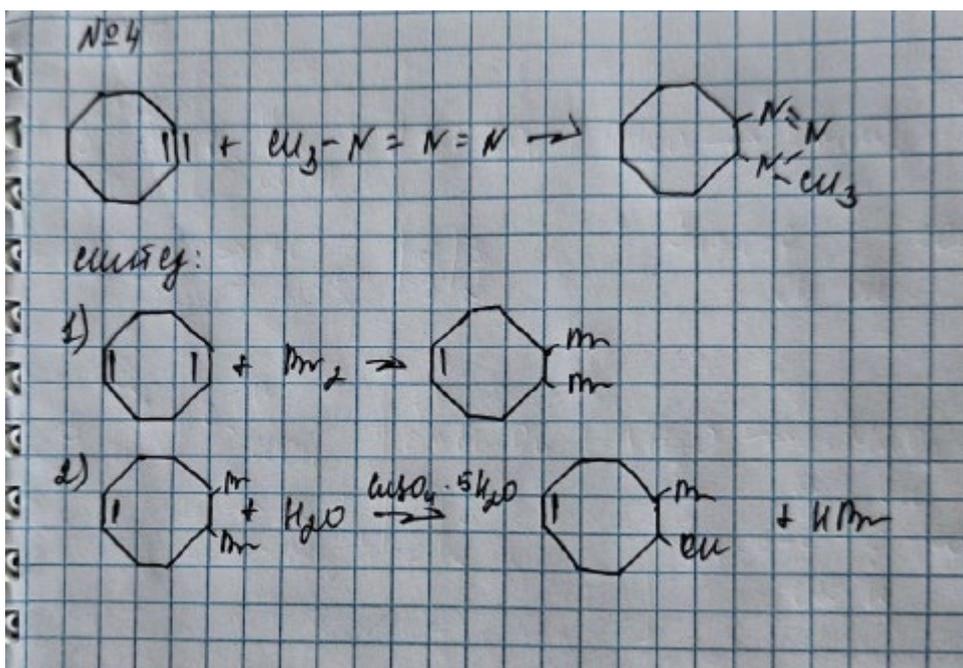
Задание 3 — 16 баллов

вопрос 3.
 окислительная способность H_2SO_4 уменьшается при ^{увеличении} степени окисления серы.
 $2\text{H}_2\text{SO}_4 + 4\text{KCN} \rightarrow 2\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{C}_2\text{N}_2 + 2\text{K}_2\text{CO}_3$
 вопрос 4.
 типичная реакция Фендлера.
 вопрос 5.
 $4\text{Ag} + 8\text{NaCN} + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Na}[\text{Ag}(\text{CN})_2] + 4\text{NaOH}$

№ 3
 I - $\text{K}_2[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_5$
 II - $\text{K}[\text{Pt}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_4$
 III - $\text{K}_2[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_4$
 IV - $\text{K}[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_3$
 V - $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$
 VI - KPtCl_5
 VII - K_2PtCl_6
 геометрия — квадрат
 Так происходит от количества лигандов в соединении, то есть, чем его меньше, тем меньше электропроводность.
 геометрия — октаэдр: $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$

$$\begin{bmatrix} \text{NH}_3 & & \text{NH}_2 \\ & \text{Pt} & \\ \text{Cl} & & \text{Cl} \end{bmatrix} \quad \begin{bmatrix} \text{NH}_3 & & \text{Cl} \\ & \text{Pt} & \\ \text{Cl} & & \text{NH}_3 \end{bmatrix} \quad \begin{bmatrix} \text{NH}_3 & & \text{Cl} \\ & \text{Pt} & \\ \text{NH}_3 & & \text{Cl} \end{bmatrix}$$

Задание 4 — **8 баллов**



Задание 5 — 10 баллов

