



Вариант № 4

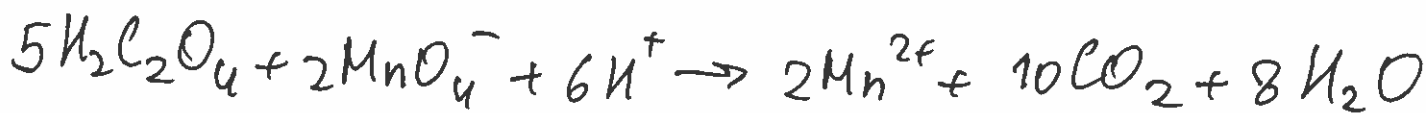
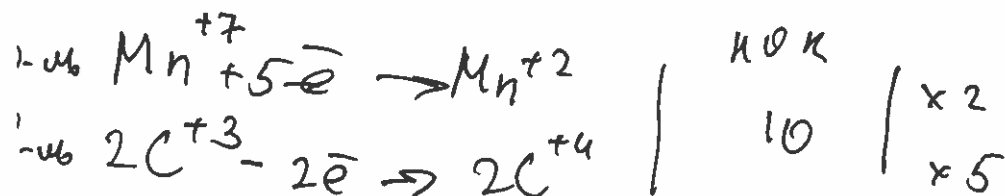
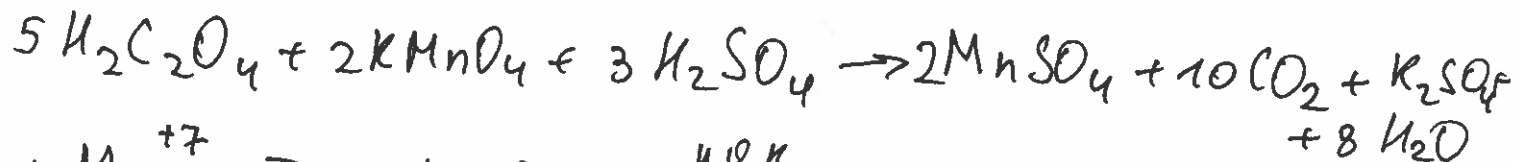
Оценка выполнения олимпиадной работы
(заполняется проверяющим)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ
Полученный балл	5	8	6	8	22	6					55
I проверка	Подпись проверяющего			Σ баллов прописью	нотодесет нетв						
	Подпись проверяющего			Σ баллов прописью	нотодесет нетв						
II проверка	Подпись проверяющего			Σ баллов прописью	нотодесет нетв						
	Подпись проверяющего			Σ баллов прописью	нотодесет нетв						

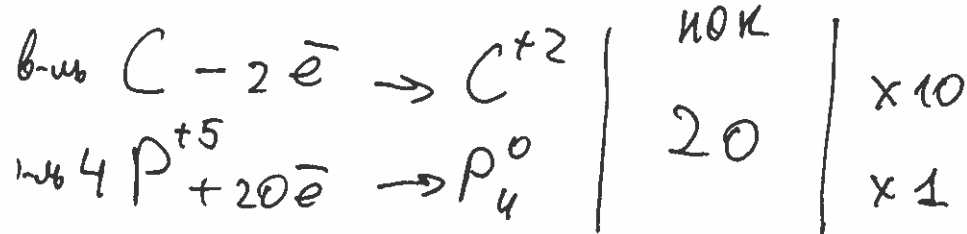
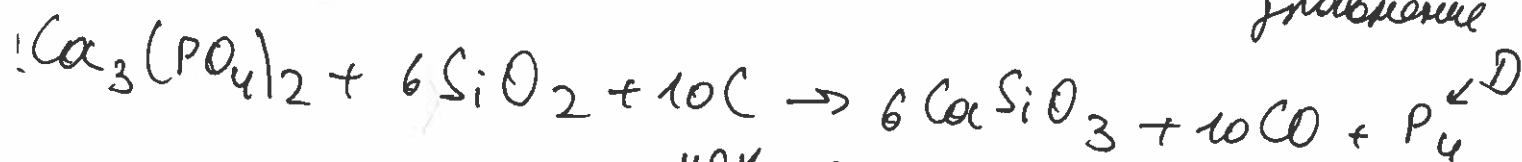
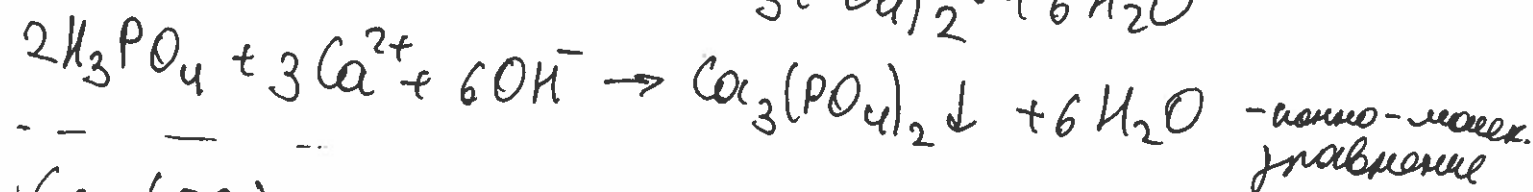
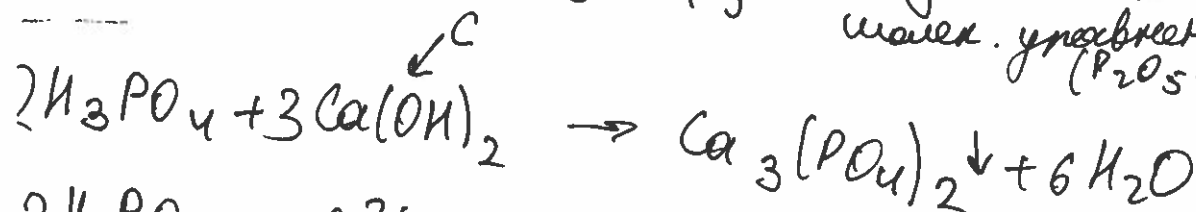
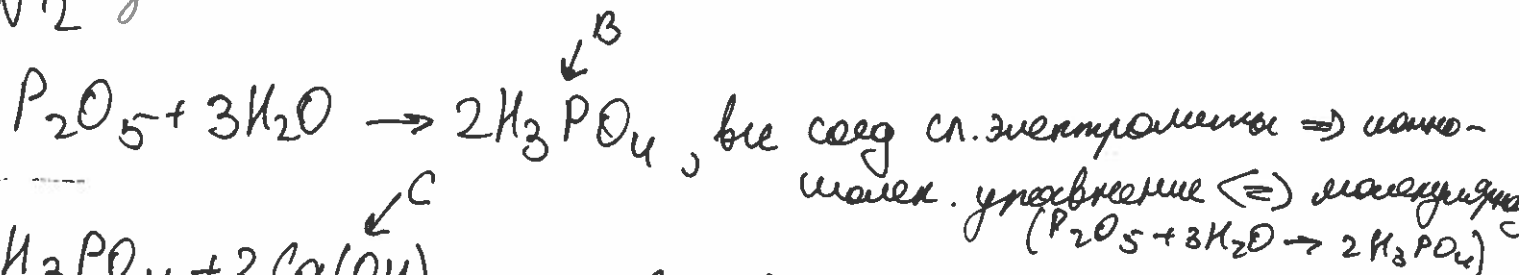


Вариант № 4

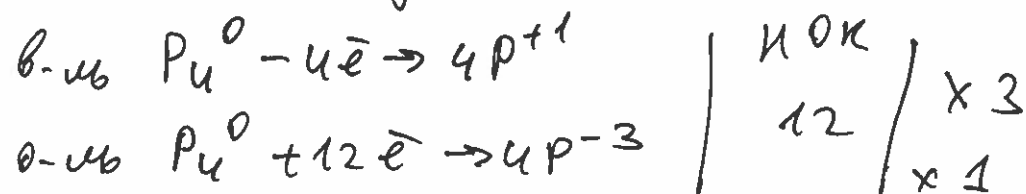
N1. - 5



N2 8



P-ия не в р-ре
⇒ нет ионно-молек. уравнения



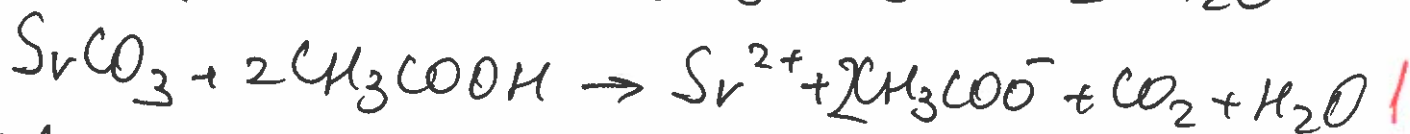
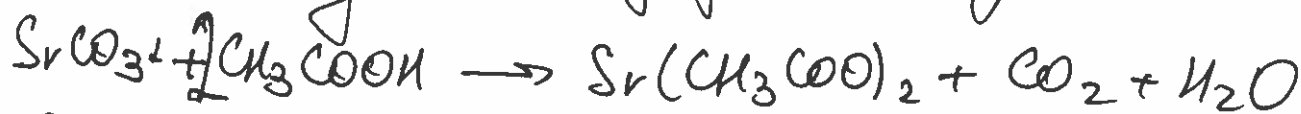
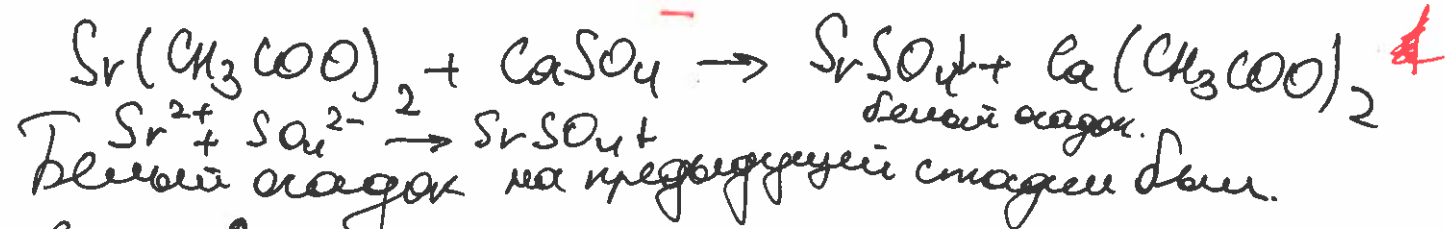
сокращенное
верное
уравнение



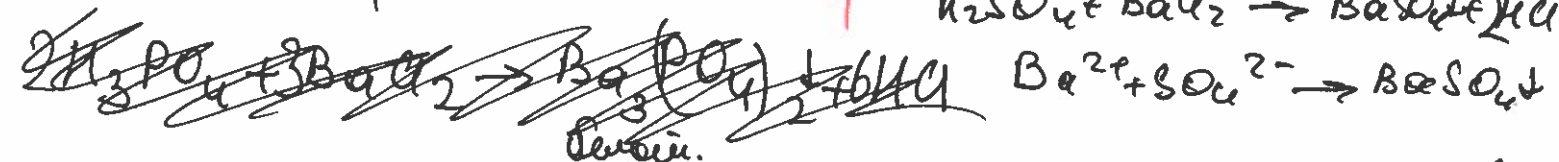


Вариант № 4

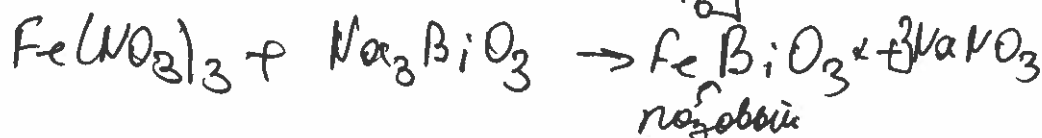
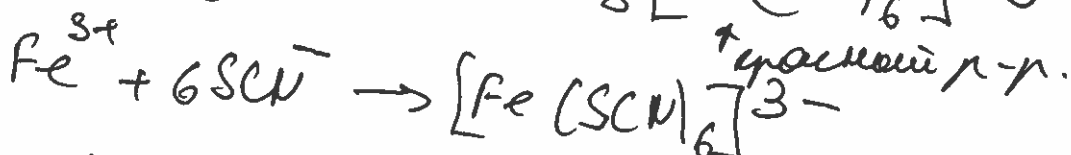
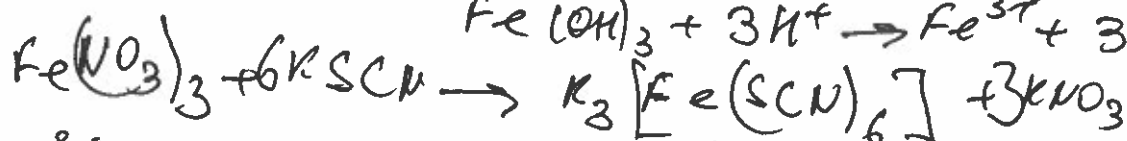
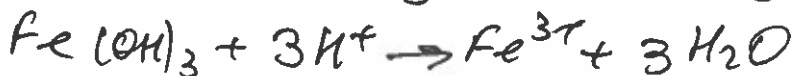
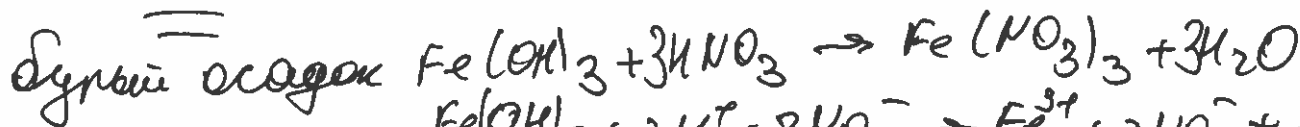
^{р6 6}
Машинное окрашивание и не целочной метам —
 Sr^{2+} его ацетат реагирует с лимонной водой



Известно, что р-р при р-ии с $BaCl_2$ даёт осадок, $pH=9.5$
в таких условиях карбоната был р-име $\Rightarrow$ в исходном
р-е был $Sr_3(PO_4)_2$, а так как среда была $pH=3$
кислая стоит предположение, что был избыток $H_2PO_4^-$
в р-е $H_2PO_4^- + H_2O$

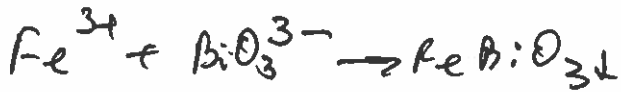


Реакция с перманганатом и бурый осадок свидетельствует
о наличии Fe , при этом Fe^{3+} , однако в исходном р-е
было Fe^{2+}

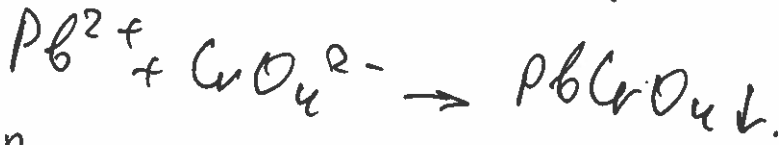




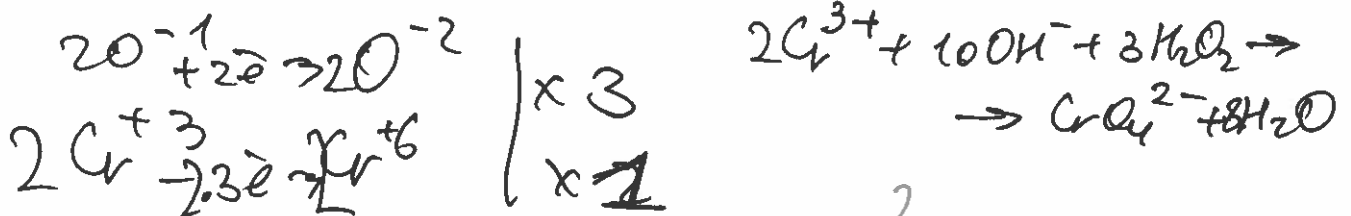
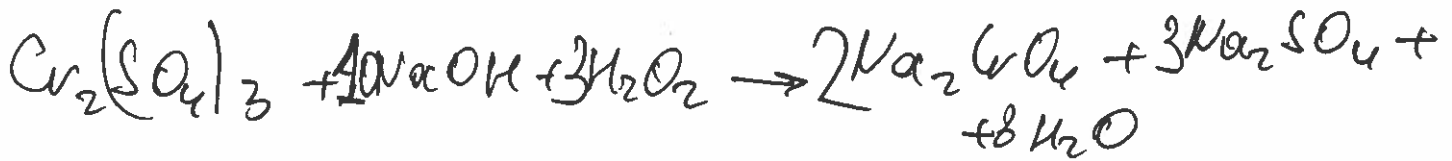
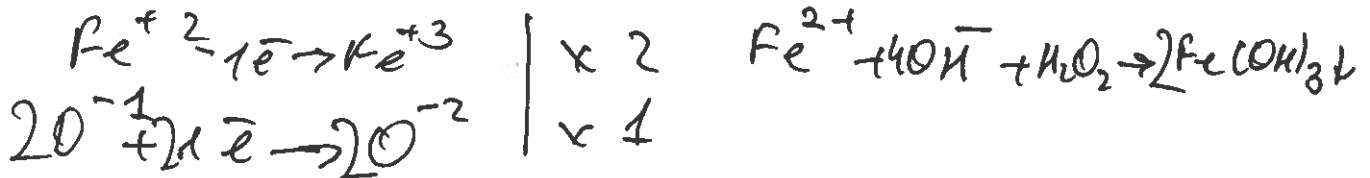
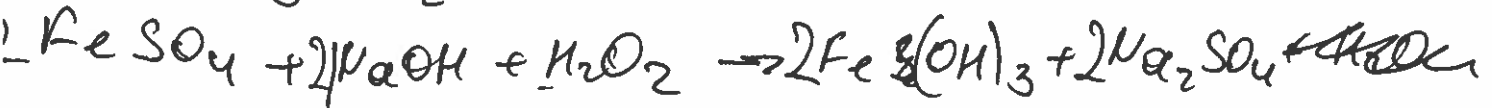
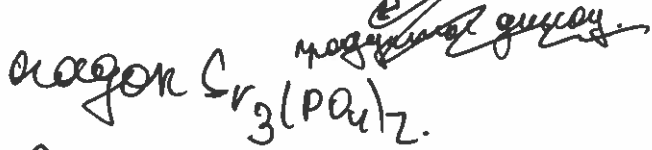
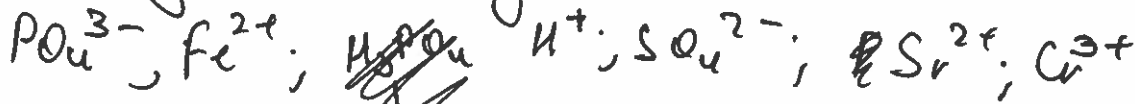
Вариант № 4



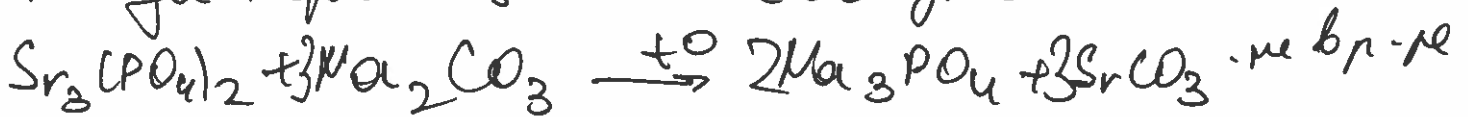
мелкий р-н после р-ии с перемешиванием
наличием CrO_4^{2-} в р-ре $\Rightarrow$ в конц р-ре содержащаяся Cr
нитратная соль кислотой привела в движение р-вение
 $Na_2CrO_4 + Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbCrO_4 \downarrow + 2NaNO_3$ $CrO_4^{2-} \rightleftharpoons Cr_2O_7^{2-}$, но т.к.
г.х.зв не задана
кислая среда, пред-
положим, что хромат
выпадет, т.к. более не-
растворим.



Выводом р-ре узнаем о том

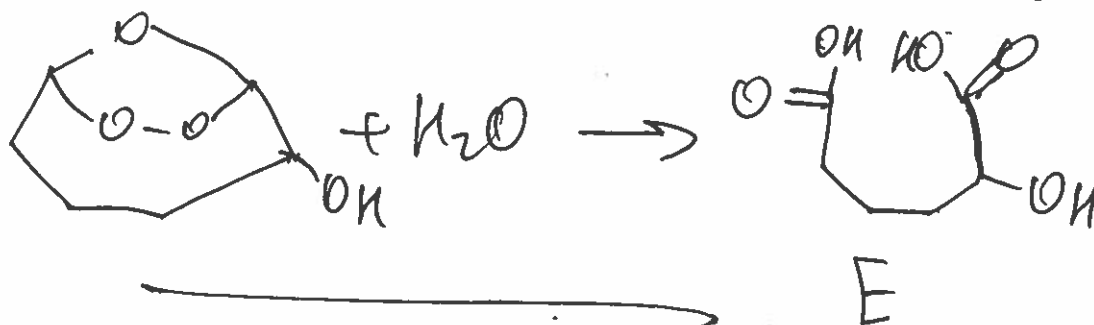
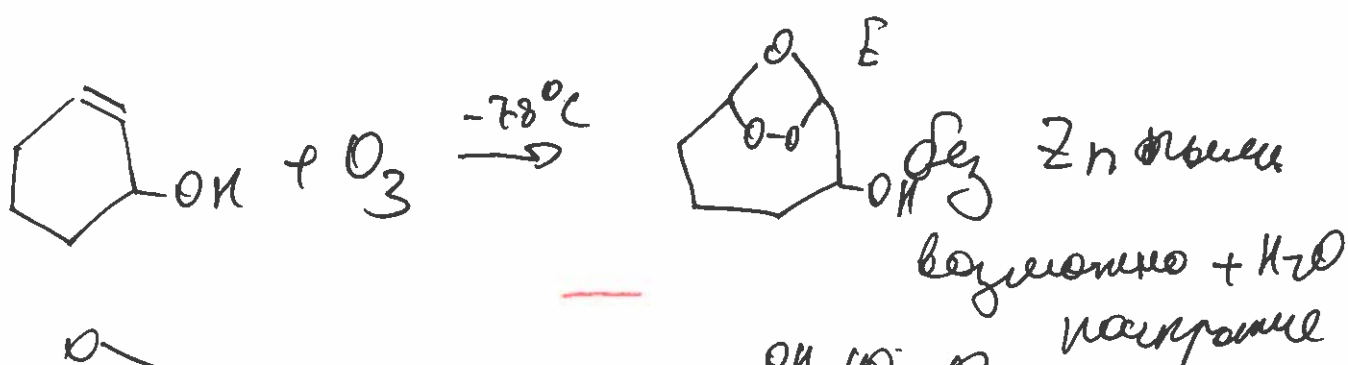
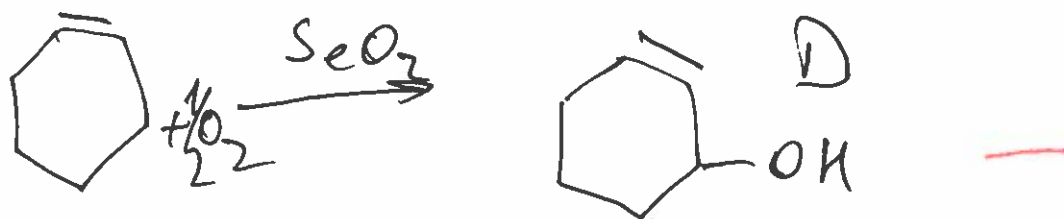
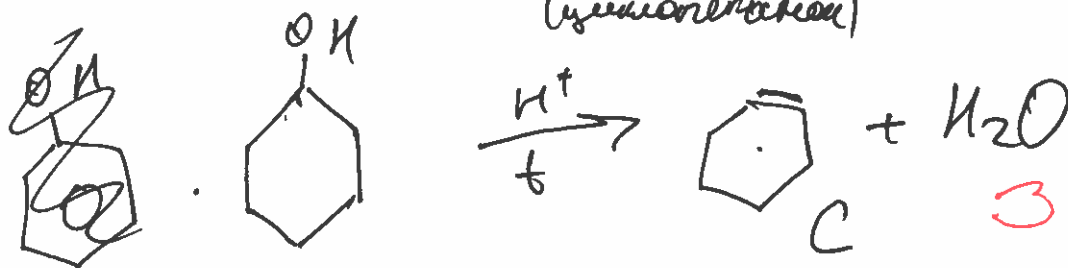
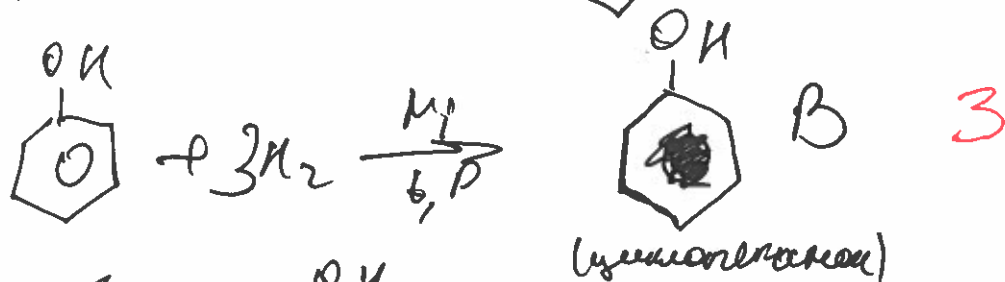
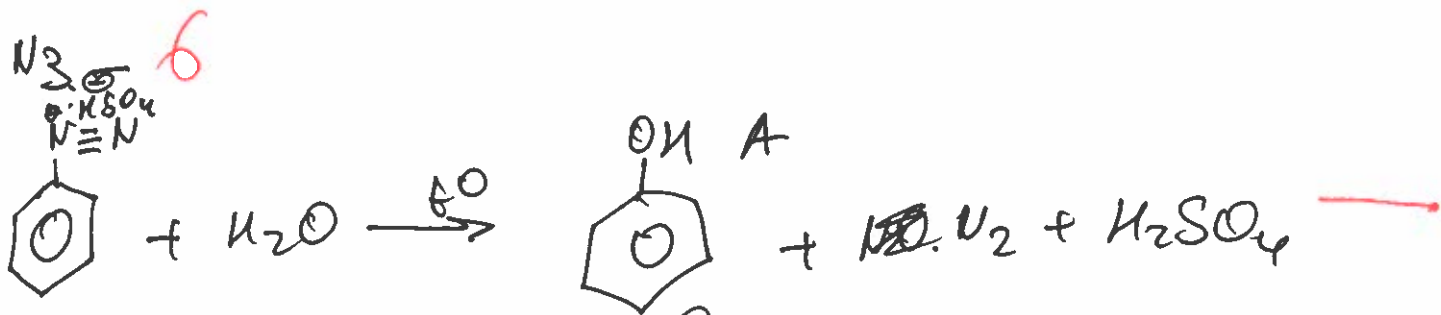


тогда первая цепочка с осадком.



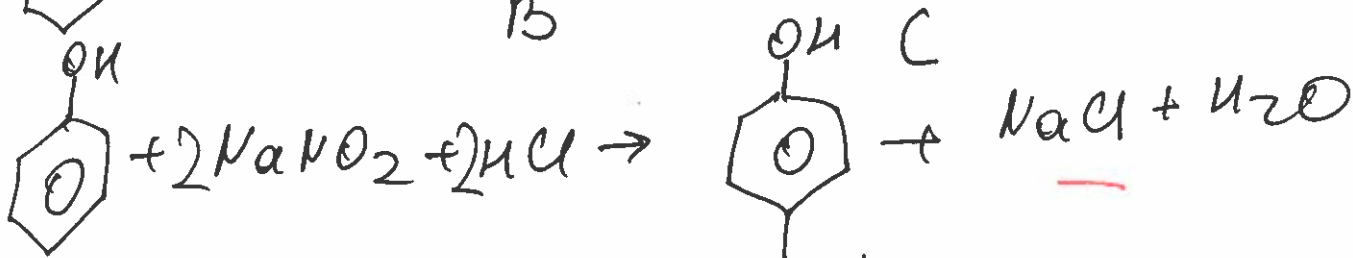
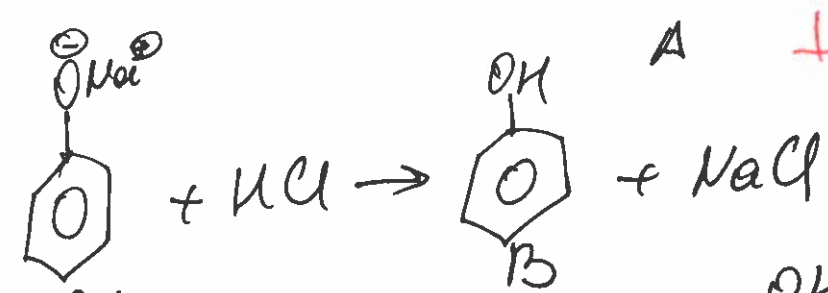
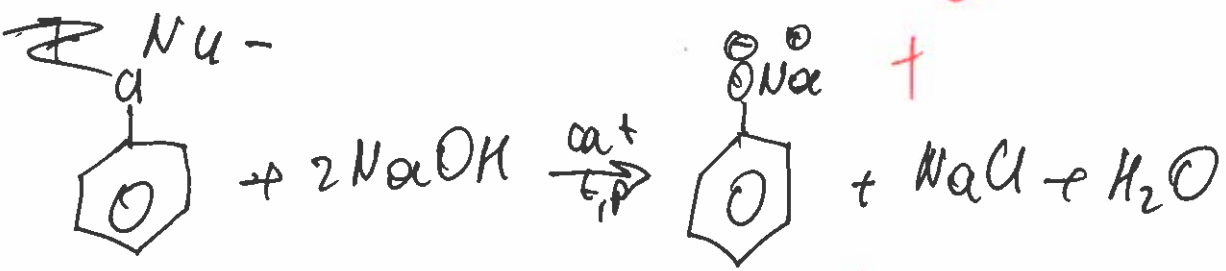


Вариант № 4





Вариант № 4 8



$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{N}=\text{N})$ $\xrightarrow{\text{H}_2}$ $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{NH}-\text{NH}_2)$
соединить 2H₂ на след стадии

