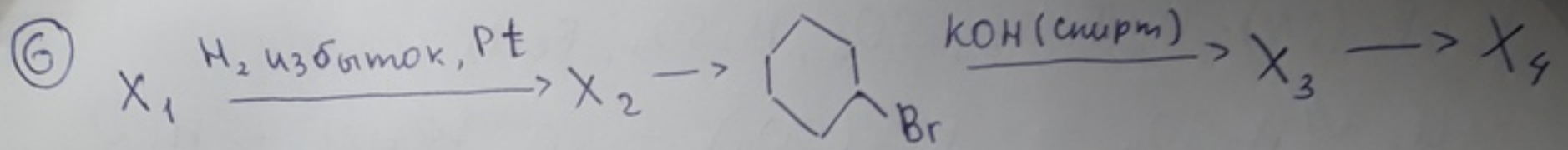
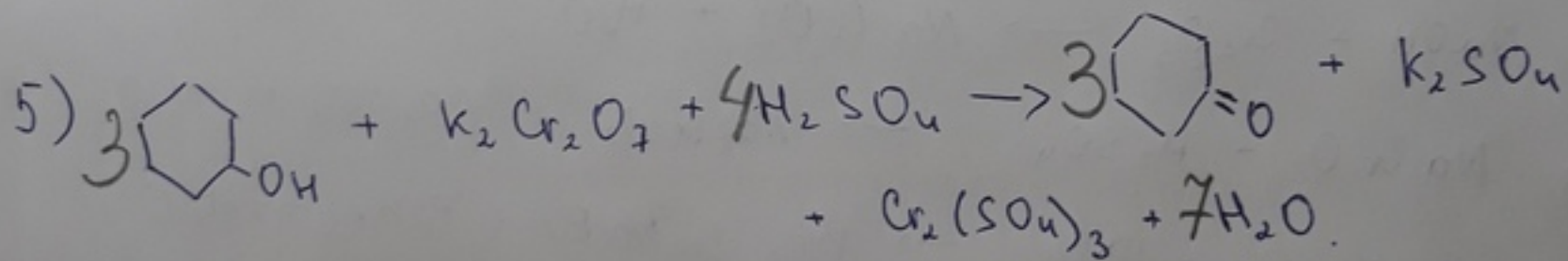
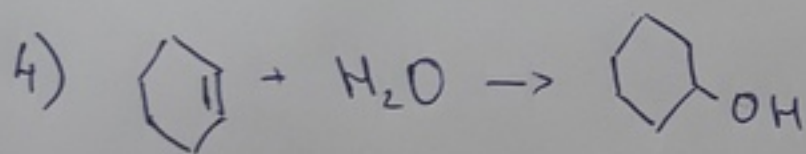
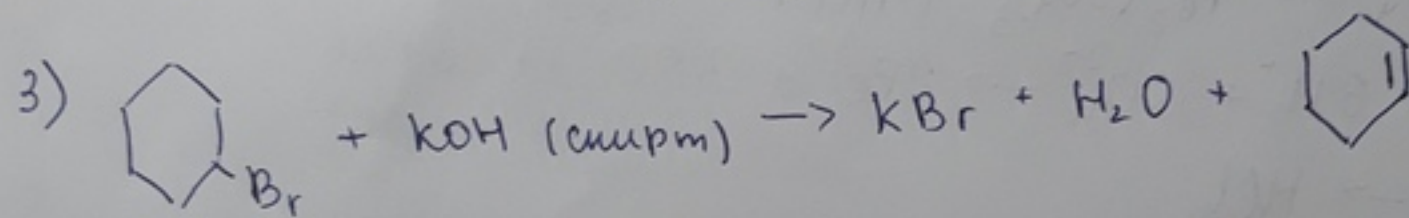
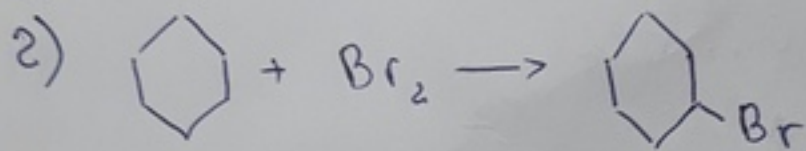
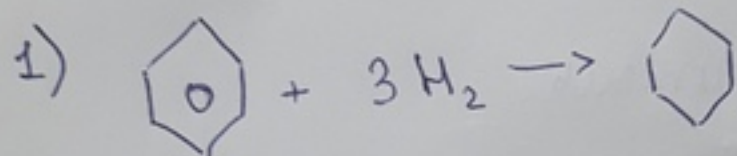
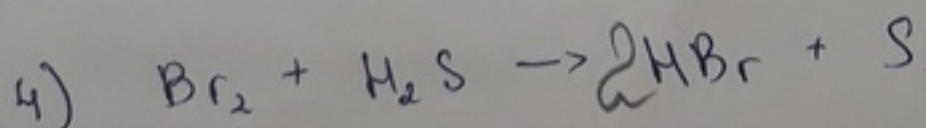
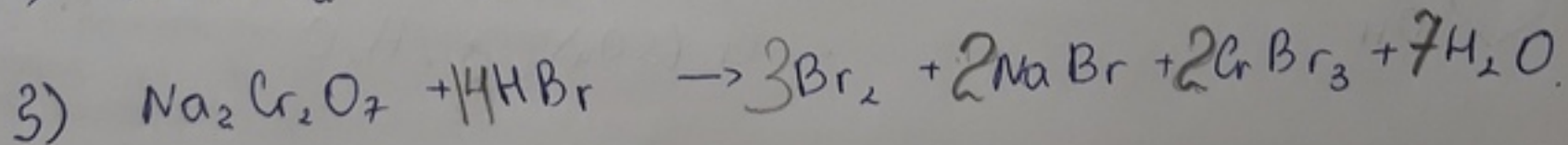
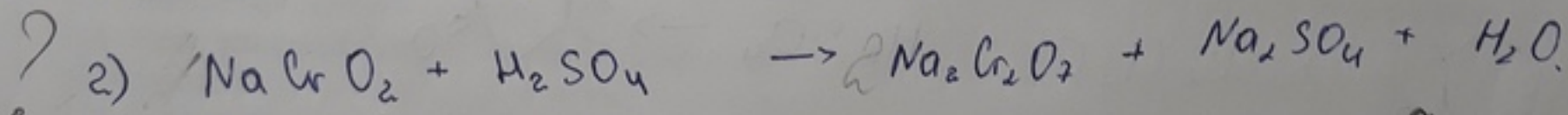
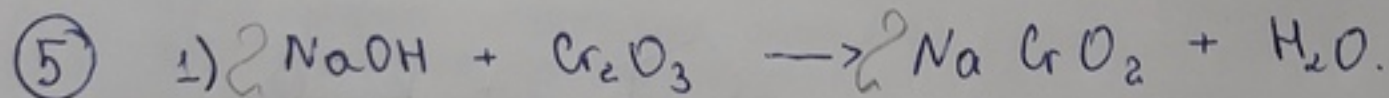
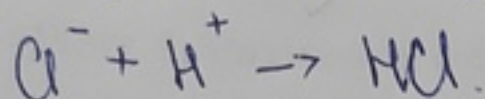
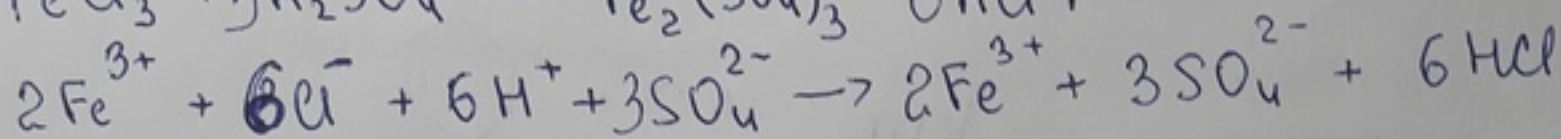
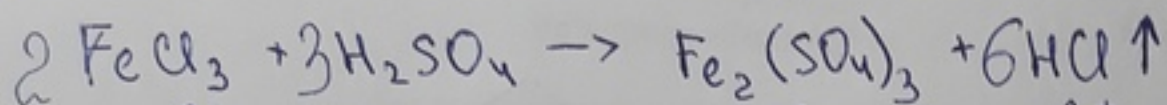
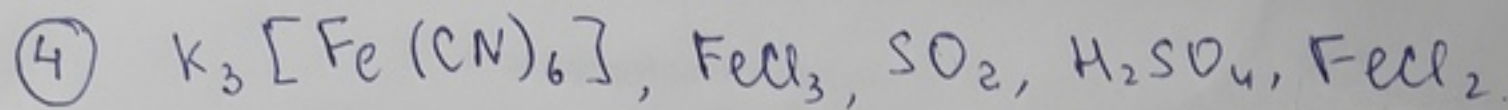
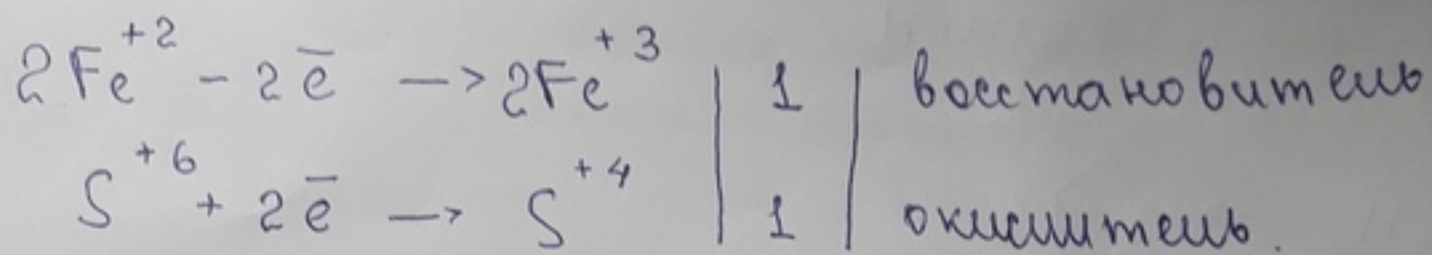
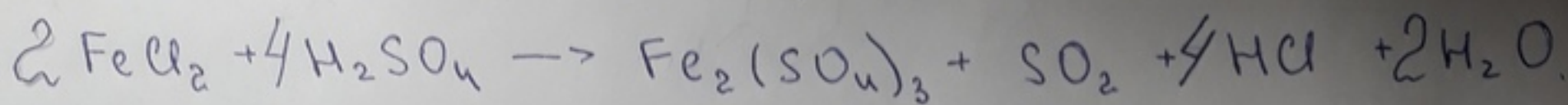
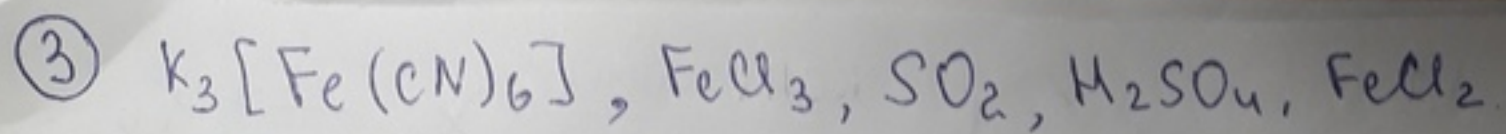


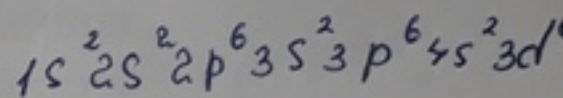
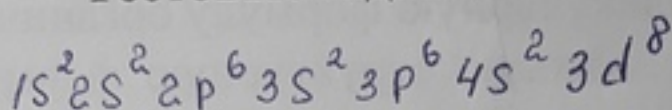
90 15:02



$K_2Cr_2O_7, H_2SO_4 \rightarrow$ циклогексанон.





ПолитехникХимия 10-11 классТестовые задания

1. Электронная конфигурация валентного энергетического уровня атома Ni имеет формулу _____, а иона Ni^{+2} – _____.
2. В молекуле CO_2 центральный атом находится в sp^2 гибридизации, а в молекуле CF_4 – в sp^3 гибридизации.
3. В молекуле оксида азота (IV) химическая связь ковалентно-полярная, а в молекуле оксида свинца – ионная.
4. Скорость химической реакции $3A + B \rightarrow C$ при увеличении концентрации вещества A в 2 раза увеличится в 6 раз, а при увеличении концентрации вещества B в 2 раза увеличится в 2 раз.
5. Система $C_{(графит)} + CO_{2(г)} \leftrightarrow 2CO_{(г)}$ находится в состоянии химического равновесия. При увеличении давления равновесие в этой системе смещается в сторону реагентов, а при увеличении концентрации CO в сторону реагентов.
6. В растворе Na_3PO_4 окраска лакмуса будет синий, а в растворе NaH_2PO_4 – красная.
7. Соединение CaO_2 относится к классу пероксид, а KO_2 – к классу основных оксидов пероксида.
8. Среда водного раствора $(NH_4)_2S$ нейтральная, а среда водного раствора K_2S щелочная.
9. При взаимодействии железа с раствором соляной кислоты образуется $FeCl_2$, а при взаимодействии серебра с раствором соляной кислоты – $AgCl$ не реагирует.
10. Аллотропные модификации «ромбическая», «пластическая», «моноклинная» имеет S, а аллотропные модификации «белый», «красный», «черный» имеет P.

Расчетные задания

1. Раствор нитрата ртути (II) массой 500 г с массовой долей соли 13 % подвергли электролизу. Процесс продолжали до тех пор, пока масса раствора не уменьшилась на 48,8 г. Вычислите массовые доли соединений в растворе, получившемся после электролиза, и массы веществ, выделившихся в процессе электролиза на инертных электродах.

2. ... было получено при окислении углеводорода