

п/п	Вопросы
1.	Какова степень окисления молибдена в следующих соединениях Mo_3Cl_6 , MoOCl_3 , H_2MoO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{MoS}_4$?
2.	Сколько молей и сколько молекул составляют 0,08 г гидроксида натрия?
3.	Какой объем при н.у. занимает смесь, состоящая из 2,42 моля оксида азота (II) и 0,58 моля азота?
4.	<p>Выберите окислительно-восстановительную реакцию. Уравняйте ее методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.</p> $\text{I}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HIO}_3 + \text{HCl}$ $\text{CaO} + \text{HIO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{IO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$
5.	<p>В каком направлении произойдет смещение равновесия при повышении температуры?</p> <p>а) $\text{COCl}_2 \rightleftharpoons \text{CO} + \text{Cl} - Q$ б) $2\text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{C} + Q$ в) $2\text{SO}_3 \rightleftharpoons 2\text{SO}_2 + \text{O}_2 - Q$</p>
6.	Сколько граммов $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ надо растворить в 800 мл воды, чтобы получить 12 %-й раствор?
7.	С какими из перечисленных веществ будет реагировать разбавленный раствор H_2SO_4 ? HCl , NaOH , ZnO , CO_2 . Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.
8.	Чем первичный спирт отличается от вторичного? Что получается при окислении того и другого? Напишите реакции.
9.	К 50 г спиртового раствора фенола прибавили избыток бромной воды. После окончания реакции был получен осадок массой 13,24 г. Найдите массовую долю фенола в исходном растворе. Какая масса бромной воды концентрацией 1 % потребовалась для реакции?
10.	10 г смеси алюминия и магния с кварцевым песком обработали избытком соляной кислоты, при этом выделилось 8,96 л газа (н.у.). После обработки такой же массы смеси избытком раствора щелочи выделилось 3,36 л газа (н.у.). Найдите массовые доли металлов в смеси.