№88. Какой объем 20,01%-ного раствора HCl (пл. 1,100 г/см3) требуется для приготовления 1 л 10,17%-ного раствора (пл. 1,050 г/см3)?

№109. Какие из веществ KHCO3, CH3COOH, NiSO3, Na2S – взаимодействуют с раствором серной кислоты? Запишите молекулярные и ионномолекулярные уравнения этих реакций.

№128. Исходя из степени окисления хрома, йода и серы в соединениях К2Сr2O7, KI и H2SO3, определите, какое из них является только окислителем, только восстановителем и какое может проявлять как окислительные, так и восстановительные свойства. Почему? На основании электронных уравнений расставьте коэффициенты в уравнении реакции, идущей по схеме

 NaCrO2 + PbO2 + NaOH → Na2CrO4 + Na2PbO2 + H2О

№ 167. На сколько уменьшится масса серебряного анода, если электролиз раствора AgNO3 проводить при силе тока 2 А в течении 38 мин 20 с? Составьте электронные уравнения процессов, происходящих на графитовых электродах.

№ 187. Составьте электронные уравнения анодного и катодного процессов с кислородной и водородной деполяризацией при коррозии пары магний – никель. Какие продукты коррозии образуются в первом и во втором случаях?

№214. Как называют углеводороды, представителем которых является изопрен? Составьте схему сополимеризации изопрена и изобутилена.