

Вариант № 46099

Раствор содержит сульфат меди и серную кислоту с концентрациями 0,2 моль/л и 1,0 моль/л соответственно. Плотность раствора равна 1,06 г/мл. Раствор объемом 250 мл подвергли электролизу с медным анодом. За время электролиза на катоде выделилось 2,24 л газа (н. у.), а масса катода увеличилась на 1,28 г. На аноде газ не выделялся. Запишите уравнения полуреакций, протекающих на катоде и аноде, и суммарное уравнение реакции. Рассчитайте массовые доли веществ в растворе после окончания электролиза. В ответе приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).