

Порошковую смесь массой 113 г, полученную, в результате частичного разложения карбоната меди(II) растворили в 645,3 мл 20%-ного раствора серной кислоты (плотность раствора 1,139 г/мл). Далее полученный раствор подвергли электролизу до начала выделения газообразного простого вещества на катоде. При этом на катоде образовалось 64 г металла. Рассчитайте массовую долю серной кислоты в конечном растворе, а также массовую долю соли в исходной порошковой смеси.