

Насыщенный раствор сульфата меди(II), полученный добавлением необходимого количества воды к 125 г пентагидрата сульфата меди ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) был подвергнут электролизу до тех пор, пока массовая доля кислоты не превысила массовую долю сульфата меди в 3 раза. После этого к полученному раствору было добавлено 33,3 г дигидрокарбоната меди(II). Рассчитайте массовые доли соли и кислоты в конечном растворе, учитывая, что растворимость безводного сульфата меди(II) в условиях эксперимента составляет 31,6 г на 100 г воды.