

Электролиз 522 г 10%-го раствора нитрата бария проводили до тех пор, пока на катоде не образовалось 94,08 л газа (н. у.). Полученный раствор смешали с насыщенным при комнатной температуре раствором сульфата меди (II), приготовленным при добавлении воды к медному купоросу массой 100 г. После окончания всех реакций массовая доля сульфата меди (II) уменьшилась в 4 раза. Вычислите растворимость безводного сульфата меди (II) при комнатной температуре (в г на 100 г воды). В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).