

Для проведения электролиза на инертных электродах взяли 250 мл хлорида лития с молярной концентрацией 2,4 моль/л и плотностью 1,12 г/мл. После того, как на аноде выделилось 2,24 л газа, процесс остановили. К образовавшемуся раствору добавили раствор фосфата натрия объемом 800 мл, концентрацией 0,5 моль/л и плотностью 1,05 г/мл. Определите массовую долю фосфата натрия в конечном растворе. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин).