

Раствор, содержащий хлорид калия и соляную кислоту, подвергли электролизу с инертным анодом в течение длительного времени. За всё время электролиза на катоде выделилось 17,92 л газа (н. у.), а на аноде — 13,44 л газа (н. у.). После электролиза образовался раствор массой 200 г, в котором массовая доля растворённого вещества составила 5,6%. Напишите уравнения реакций, протекавших в процессе электролиза, и рассчитайте массовые доли веществ в растворе до электролиза. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин).