

Хлор, полученный при действии избытка концентрированной соляной кислоты на навеску оксида марганца (IV) массой 4,35 г, пропустили через 165 г 10%-го раствора бромида натрия. Полученный раствор выпарили, твердое вещество прокалили. Определите массу твердого остатка и его состав (в массовых долях).

В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите необходимые вычисления с указанием единиц измерения искомых физических величин.