

Смесь малоновой (пропандиовой) и янтарной (бутандиовой) кислот прокалили с избытком гидроксида натрия. Образовалась газовая смесь, которая после охлаждения имела относительную плотность по водороду 10,8. К твердому остатку после прокаливания прилили избыток соляной кислоты, в результате выделилось 5,6 л (в пересчете на н. у.) газа. Рассчитайте массы кислот в исходной смеси. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения и обозначения искомых физических величин).