

Цинк смешали с иодом в массовом соотношении 1:2,54. После завершения реакции полученную смесь растворили в 200 г 20%-го раствора гидроксида натрия. При этом выделилось 1,568 л (н. у.) газа. Вычислите массовую долю гидроксида 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).