

Вариант № 13564

При нагревании образца нитрата магния часть вещества разложилась. При этом выделилось 10,08 л (в пересчете на н. у.) смеси газов. Масса твердого остатка составила 69,36 г. К этому остатку последовательно добавили 100 мл воды и 240 г 20%-го раствора гидроксида натрия. Определите массовую долю гидроксида натрия в образовавшемся растворе. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).