

КОМБИНИРОВАННЫЕ ЗАДАЧИ И ЗАДАЧИ НА ИЗБЫТОК ОДНОГО ИЗ РЕАГЕНТОВ (УРОВЕНЬ С)

1. Сколько граммов карбоната бария нужно подвергнуть термическому разложению, чтобы растворением образовавшегося продукта в воде получить 311 мл 10%-го раствора гидроксида бария (плотность раствора 1,10 г/мл)?
2. Сколько килограммов негашеной извести, массовая доля примесей в которой составляет 5 %, нужно взять для получения 555 кг гашеной извести?
3. Газ, полученный при сгорании 12,8 г серы, пропустили через 60,15 мл 30%-го раствора гидроксида натрия (плотность раствора 1,33 г/мл). Вычислите массовые доли солей, образовавшихся в растворе.
4. Расплав хлорида натрия массой 234 г подвергли электролизу. Полученный хлор использовали для хлорирования 22,4 л метана (н. у.). Какой продукт при этом получили и какова его масса?
5. При взаимодействии 112 г раствора гидроксида калия с раствором, содержащим 29,4 г ортофосфорной кислоты, в полученном растворе образовалось 44,6 г смеси гидрофосфата и дигидрофосфата калия. Вычислите массовую долю щелочи в исходном растворе.