

## Тренировочные задачи на расчёт по уравнению реакции.

1. Какой объём (н.у.) углекислого газа выделится при взаимодействии избытка раствора карбоната калия с 584 г раствора соляной кислоты с массовой долей растворённого вещества 10%. (17,92 л)
2. При пропускании 2,24 л аммиака (н.у.) через раствор серной кислоты с массовой долей 8% образовался сульфат аммония. Определите массу исходного раствора серной кислоты. (61,25 г)
3. При пропускании углекислого газа через раствор гидроксида бария с массовой долей растворённого вещества 16% образовался осадок массой 59,1%. Вычислите массу исходного раствора гидроксида бария. (320,6 г)
4. После пропускания 5,6 л сернистого газа через раствор гидроксида натрия получили раствор массой 521 г. Вычислите массовую долю соли в образовавшемся растворе. (6,04%)
5. Вычислите массовую долю серной кислоты, содержащейся в 78,4 г раствора, необходимого для взаимодействия с цинком, если в результате реакции выделилось 2,24 л газа (н.у.). (12,5%)