Практическая работа №7 «Решение расчётных задач»

1.Рассчитайте массы воды и соли, необходимые для приготовления 340г раствора 20%-ной концентрации.

2.5г оксида магния обработали раствором, содержащим 31,5г азотной кислоты. Рассчитайте массу образовавшейся соли.

3.При разложении 107г хлорида аммония получен аммиак объёмом 38л(н.у.). Вычислите объёмную долю выхода аммиака.

4.Рассчитайте массу аммиака, который можно получить, нагревая смесь 20л хлорида аммония и 20г гидроксида кальция, приняв, что массовая доля выхода аммиака составляет 98%.