

Растворы

1. Найдите массу растворенного вещества, если массовая концентрация его в растворе составляет 10%, плотность раствора равна 1,5 г/мл, а объем – 1 л.
2. Рассчитайте объем SO_2 (н.у.), который можно получить при действии 0,05 л 0,425 М ($C_m = 0,425$ моль/л) раствора H_2SO_4 на раствор K_2SO_3 .
3. Каким объемом 4М ($C_m = 4$ моль/л) раствора H_2SO_4 можно полностью разложить 0,65 л раствора карбоната калия, плотность которого 1189 кг/м³, а массовая доля K_2CO_3 в нем 20%? Какой объем займет выделившийся газ (н.у.)?