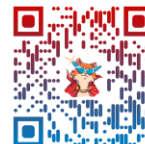


[1] Раствор нитрата натрия массой **212,5 г** содержит **0,2 моль** соли. Вычислите массовую долю растворенного вещества. Ответ запишите в процентах с точностью до целых.

[2] **16%-ный** раствор серной кислоты содержит **0,4 моль** растворенного вещества. Вычислите массу этого раствора. Ответ запишите в граммах с точностью до целых.

[3] К **500 г 5%-ного** раствора этанола прилили **14 мл** этого же спирта (плотность **0,8 г/мл**). Определите количество вещества (моль) спирта в полученном растворе. Ответ округлите до сотых.





Что будет, если пропускать через воду газ?

H_2	N_2	O_2	CO_2	H_2S	Cl_2	SO_2	NH_3	HCl
0,0002	0,002	0,004	0,2	0,4	0,7	11,5	46,2	72

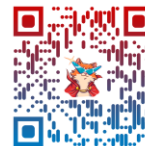
малорастворимы  хорошо растворимы

Растворимость некоторых газов в г/100г воды при 20°C. Источник: «Справочник химика», том II, изд. «Химия», 1971 и «Справочник химика», том III, изд. «Химия», 1964

[4] Бромоводород объемом **17,92 л** (н. у.) поглотили **85,2 мл** воды. Вычислите массовую долю (в %) бромоводорода в полученном растворе. Ответ укажите с точностью до десятых.

[5] В **250 мл** воды растворили аммиак и получили раствор с массовой долей вещества **33,77%**. Вычислите объем газа (н.у.), который был использован для приготовления этого раствора. Ответ дайте в литрах с точностью до целых.





[6] Из **200 г 3,2%-ного** раствора сернистого газа улетучилось **560 мл** (н.у.) оксида серы (IV). Вычислите массовую долю растворенного вещества в образовавшемся растворе. Ответ дайте в процентах с точностью до сотых.

[7] Вычислите объем (н.у.) хлороводорода, который необходимо пропустить через **235,4 г** его **25%-го** раствора, чтобы массовая доля растворенного вещества повысилась до **29,38%**. Ответ запишите в литрах с точностью до сотых.

