**Задание №1.** Выразить концентрацию заданного раствора всеми возможными способами.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Вещество | Концентрация раствора | Плотность раствора, г/см3 |
| H3PO4 | 3 мол. % | 1,08 |

**Задание №2.** Решить задачи.

1. Сколько миллилитров воды надо прибавить к 300 мл раствора едкого кали, (концетрация 25 %, плотность 1,236 г/см3), чтобы получить 8-процентный раствор?
2. В каком объемном отношении надо смешать растворы гидроксида бария с концентрацией 95,9 г/л и 0,5 н. соляной кислоты для получения раствора с нейтральной средой?
3. Смешали 4 мл серной кислоты (концентрация 40%, плотность 1,303 г/см3) и 200 мл серной кислоты концентрацией 0,001 моль/л. Рассчитать нормальную концентрацию полученного раствора.