Способы выражения концентрации растворов

1. Массовая доля (процентная концентрация)

Вычисления, связанные со смешиванием растворов разных концентраций, приготовлением разбавленных растворов из концентрированных:

Какой объем 50%-ного раствора гидроксида калия (ρ=1,54 г/мл) требует для приготовления 3 л 6%-ного раствора (ρ=1,05 г/мл)?

1. Молярная концентрация. Молярная эквивалента (нормальная концентрация). Взаимный переход от одних видов выражения концентрации к другим

Вычислите массовую долю растворенного вещества в следующих растворах:

0,2 М раствора фосфата калия (ρ=1,02 г/мл)