**Индивидуальное задание «Растворы»**

**Вариант №9**

1. Вычислите моляльную концентрацию 20% раствора хлорида лития.
2. Сколько мл 70% раствора NaNO3 (ρ = 1,6 г/см3) нужно взять, чтобы приготовить 0,2н раствор объемом 0,5 л?
3. Рассчитайте, сколько граммов Na2HPO4∙2H2O следует растворить в 400 г воды для получения 4%-ного раствора Na2HPO4.
4. Водно-спиртовый раствор, содержащий 15% спирта (ρ = 0,97 г/мл) кристаллизуется при 10,26°С. Найти молекулярную массу спирта.
5. Вычислить осмотическое давление при 290 К раствора сульфата натрия, в 1,5 л которого содержится 7,1 г растворенной соли. Кажущаяся степень диссоциации соли в растворе составляет 0,69.
6. При некоторой температуре давление пара над раствором, содержащим 31 г анилина C6H5NH2 в 30 моль эфира, равно 72,09 кПа. Вычислить давление эфира.