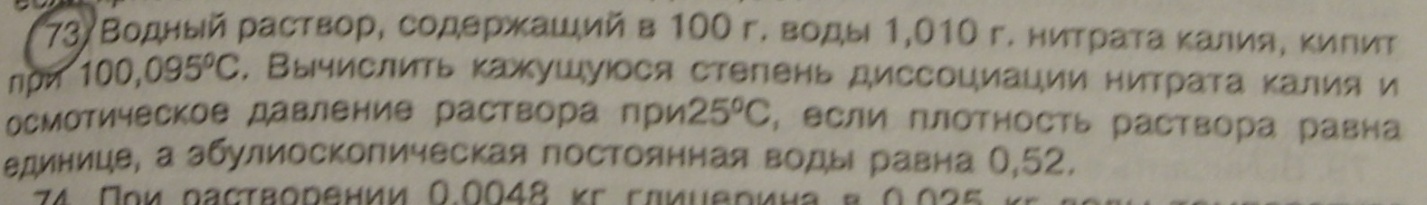


**Решение:**

**51.** Молярную теплоту испарения вычисляем из уравнения:

Температуру кипения вычисляем из этого же уравнения при условии, что р2=101,325 кПа, а температура кипения будет Т2. После некоторых математических превращений получим уравнение для вычисления температуры:



**Решение:**

**73.** Для вычисления кажущейся степени диссоциации воспользуемся уравнением: . Отсюда вычисляем изотонический коэфициент:

Теперь найдём кажущуюся степень диссоциации: (для нитрата калия k=2); .

Осмотическое давление вычисляется по уравнению: .