Тест - контроль по физической химии Фармация 1 курс

Растворы и их коллигативные свойства

1. Рассчитать массу (г) растворенного вещества, содержащегося в 150 мл раствора CH3COOH с концентрацией 0,5 М
2. Рассчитать осмотическое давление 0,5 М раствора сахара при 38 0С (брутто-формула сахара С12Н 22О11)
3. Криоскопическая константа Ккр одномоляльного идеального раствора равна 1,6 град∙кг/ моль. На сколько понизилась температура замерзания этого раствора?
4. Физический смысл изотонического коэффициента
5. В воде массой 280 г растворено 36,5 г соляной кислоты. Рассчитать моляльную концентрацию соляной кислоты.