Тест - контроль по физической химии 30.05.03 Медицинская кибернетика, 1 курс

Растворы и их коллигативные свойства

*№6*

1. Рассчитайте осмотическое давление водного раствора хлорида кальция с концентрацией 0,05 моль/л при температуре 370С. Степень диссоциации (ионизации) CaCl2 равна 97%. Каким этот раствор является по отношению к плазме крови: гипо-, гипер- или изотоническим ?
2. В воде массой 280 г растворено 36,5 г соляной кислоты. Рассчитать моляльную концентрацию соляной кислоты.
3. При растворении 2,76 г неэлектролита в 200 г воды температура замерзания раствора понизилась на 0,279 оС. Вычислите молярную массу неэлектролита. Криоскопическая константа К (Н2О) 1,86 град∙кг/ моль.