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

Растворы и их коллигативные свойства

№9

1. Рассчитать осмотическое давление при 27 0С раствора сахара, один литр которого содержит 182 г растворенного вещества (М (сахара)= 342 г/моль)
2. Объяснить механизм плазмолиза. Что при этом происходит с эритроцитами?
3. Определить рН ацетатного буферного раствора, полученного из 40 мл 0,1 Н раствора уксусной кислоты и 10 мл 0,1 Н раствора ацетата натрия CH3COONa. КД(CH3COOH)=1,74∙ 10-5