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

Растворы и их коллигативные свойства

*№11*

1. В воде массой 180 г растворено 9,8 г серной кислоты. Рассчитать моляльную концентрацию серной кислоты.
2. Осмотическое давление некоторого раствора при t = – 3 0С составляет 2735 кПа. Рассчитать , при какой температуре оно будет равным 3040 кПа
3. Объяснить механизм гемолиза. Что при этом происходит с эритроцитами?