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

Растворы и их коллигативные свойства

*№5*

1. В воде массой 180 г растворено 9,8 г серной кислоты. Рассчитать моляльную концентрацию серной кислоты.
2. Объяснить механизм гемолиза. Что при этом происходит с эритроцитами?

1. Для предотвращения замерзания в зимнее время к водным растворам добавляют глицерин (С3Н5(ОН)3). Допустив, что закон Рауля применим к подобным растворам, вычислите, сколько граммов глицерина нужно добавить к 100 г воды, чтобы раствор не замерзал до -5 0С