* Вычислите понижение температуры кипения 0,488г раствора бензойной кислоты С7Н6О2 в 50г хлороформа. Эбуллиоскопическая постоянная растворителя Кэб.=3,88
* Раствор 0,852г Na2SO4 в 1000мл Н2О замерзает при температуре tзам.= -0,03 Со. Определите кажущуюся степень диссоциации растворенного вещества Na2SO4 в растворе (Ккр.=1,86;Кэб.=0,52)
* Вычислите осмотическое давление раствора содержащего 267г глицерина С3Н5(ОН)3 в 1,5л раствора при t=-8Со, R=8,3 Дж/моль\*К
* Сколько молей водородных ионов [H+] содержится в 100мл раствора, рН которого 5.