*1)К 25 мл 96%-ного раствора H2SO4 c p=1.84 г/см3 прилили 100 мл воды. Рассчитайте*

*массовую долю H2SO4 и нормальную концентрацию полученного раствора*

*(р=1.23 г/см3)*

*m(раствора)=25мл\*1,84г/см3=46г*

*m(H2SO4)=46г\*0.96=44,16г*

*V2(раствора)=(25+100)см3=125см3*

*m2(раствора)=125см3\*1,23г/см3=153,75г*

*w(H2SO4)=44.16г/153,75г=0,29*

*Э(H2SO4)=44.16/49=0,9*

*Сн=0,9/0,125=7,2н*

*2) В 100гр воды содержится 4.57 сахарозы C12H22O11. Найдите температуру*

*замерзания и температуру кипения раствора.*

*∆t кип=4,57\*0,52\*1000/342\*100=0,0695*

*t кип=100+0,0695=100,0695\*С*

*∆t кр=4,57\*1,86\*1000/342\*100=0,249*

*t кр=0-0,249=-0,249\*С*