解：先求出血液的质量摩尔浓度b，由公式ΔTf=Kf..b 得

b=ΔTf/ Kf又已知Kf=1.86 K.kg.mol-1，故



对于稀溶液质量摩尔浓度b在数值上等于物质的量浓度c，故知血液的物质的量浓度c=0.3011mol.L-1,相当于301.1mol.m-3, 由题设知温度为37℃，相当于310K，再由公式 ∏=cRT,求得渗透压∏=301.1 mol.m-3×8.314J.mol.K-1×310K=776 kPa