已知NH3(g) 的*Δf GmӨ*是-16.5 kJ·mol-1,试求

(1)下列反应在298K 时的平衡常数*K*Ө

N2(g) +3H2(g) ⇌2NH3(g)

(2)若以上反应的标准摩尔焓变Δr*H*mӨ = -92.2 kJ·mol-1,试计算反应在773 K时的平衡常数*K* Ө。并说明温度对合成氨的影响。