已知NH3(g)的标准摩尔吉布斯生成自由能是-16.5 kJ·mol-1，试求

(1) 25℃时，下列反应的平衡常数：

N2(g)+3H2(g) 2NH3(g)

(2) 若以上反应的标准摩尔焓变Δr*Hθ*= -92.2 kJ·mol-1，试计算500℃时反应的平衡常数，并说明温度对合成氨的影响。