（1）*KP*=1/p(NH3)p(HCl)= 1/80*kPa*×p(HCl)=3.9×10-4 *kPa*-2

∴ *p*(HCl)=1/80kPa·3.9×10-4kPa=32.0kPa

(2) NH3(g) + HCl(g) ⇌ NH4Cl(S)

150+χ χ

3.9×10-4=1/χ(150+χ)

150χ+χ2=1/3.9×10-4=2564

χ2+150χ-2564=0

χ= (-150±)/2, χ1(舍去) χ2=15.5kPa，即NH3的平衡分压为15. 5kPa。