反应NH3(g)+HCl(g) ⇌NH4Cl(s)在340℃的平衡常数*K* p = 3.9×10-4*kPa*-2。

（a）在340℃，有固体NH4Cl存在时，体系中氨的分压为*p*(NH3) = 80kPa，计算氯化氢的平衡分压。

（b）340℃时，在充有150 kPa氨气的容器内加入过量固体氯化铵，计算达平衡时NH3(g)和HCl(g)的分压。