平衡不移动，由理想气体方程式得，某组分气体的分压只与该组分的浓度和温度有关，只要保持体积和温度不变，PN2 PH2 PNH3 的分压数值不会因充入稀有气体而改变，此时，分压商QP=KP 所以平衡不移动。