PCl5离解的反应式为:PCl5(g)≒PCl(g)+Cl2(g)

(1)当压力恒定时,升高温度PCl5的离解度增加,则此反就一定是 反应.

(2)当体积增大压力减小时,平衡向 移动,PCl5的离解度 .

(3)当保持体积不变,加N2使压力增加1倍,化学平衡向 移动,离解度 .

(4)当保持体积不变,加入Cl2使压力增加1倍,化学平衡向 移动,PCl5的离解度