在273℃时，向真空容器中引人五氯化磷，此时容器中压力为1atm 测得气体的密度为2.48g/L,试从这些数据计算 PCl5(g) ←→ PCl3(g) + Cl2(g) 的*Kp*和*Kc*及各平衡物质的分压.