某温度下，反应PCl5(g) = PCl3(g) + Cl2(g)的平衡常数K=2.25。把一定量的PCl5引入一真空瓶内，当达到平衡后PCl5的分压是2.533×104 Pa，问：

（1）平衡时PCl3和Cl2的分压各是多少？（2）离解前PCl5的压强是多少？（3）平衡时PCl5的离解百分率是多少？