解 ：（1）设平衡时PCl3的分压为*xPa*, K=*x*2/2.533×104×(1.013×105)2.25

*x*=7.67.60×104*Pa*

（2）解离前PPCl5=(2.533+7.6)×104=1.013×105*Pa*

（3）平衡时PCl5的离解百分数是*α*=7.6×104/1.013×104×100% = 75.25%