解：(1)平衡时[PCl5]=0.11-0.05=0.06mol·dm3

[Cl2]=[PCl3]=0.05mol·dm3

(2) 523K时*Kc*=[PCl3][Cl2]/[PCl5]=0.05×0.05/0.06=0.042

∆n=1, *Kp*=*Kc*(RT)=0.042×8.314×523=183*kPa*

*K*=*Kp*×(Po)-1=183/101.3=1.81