在523K时，将0.11mol的PCl5(g)引入1dm3容器中，建立下列平衡：PCl5(g) = PCl3(g) + Cl2(g)

平衡时PCl3(g)的浓度是0.05mol·dm3。问：(1) 平衡时PCl5和Cl2的浓度各是多少？(2)在523K时的*Kc*和*K*各是多少？