反应：PCl5(g)⇌PCl3(g)+Cl2(g) 在250℃进行。（1）反应前，往容积为2.00L的密闭容器中加入0.700mol的PCl5，反应达平衡后，经测定知Cl2的物质的量为0.500mol。计算250℃时的标准平衡数*K*及PCl5的分解率。（2）在上述平衡体系中再加入0.100molCl2,那么平衡时*n*(Cl2)、*n*(PCl5)、*n*(PCl3)及PCl5的分解率又各变为何值? (3)若在反应开始时，将0.700mol的PCl5和0.100molCl2(g)同时加入2.00L的密闭容器中,且仍在250℃下使反应达衡。通过计算并与（2）相比较，试说明平衡组成与达到平衡的途径无关。