在某温度下，反应ClF(g) + F2(g)  ClF3(g)（正反应为放热反应）在密闭容器中达到平衡。下列说法正确的是 （ ）

A．温度不变，缩小体积，Cl F的转化率增大

B．温度不变，增大体积，Cl F3的产率提高

C．升高温度，增大体积，有利于平衡向正反应方向移动

D．降低温度，体积不变，F2的转化率降低