在一固定容积的密闭容器中充入2mol NO2，一定温度下建立如下平衡：2NO2(g) N2O4

此时平衡混合气体中NO2的体积分数为*x*%；若再充入1mol N2O4，在温度不变的情况下，达到新平衡时，测得NO2的体积分数为*y*%，则x和y的大小关系正确的是 （ ）

A．*x*＞*y* B．*x*＝*y* C．*x*＜*y* D．不能确定