一定条件下将2mol SO2和2mol SO3气体混合于一固定容积的密闭容器中，发生反应

2SO2＋O2  2SO3 平衡时SO3为n mol，在相同温度下，分别按下列配比在上述容器

中放入起始物质，平衡时SO3的物质的量可能大于n的是 （ ）

A．1 mol SO2＋1 mol O2 ＋1 mol SO3 B．4 mol SO2 ＋ 1 mol O2

C．2 mol SO2＋1 mol O2 ＋2 mol SO3 D．2 mol SO2 ＋ 1 mol O2