对于平衡体系：aA(g)+bB(g) cC(s)+dD(g)+Q；有下列判断，其中不正确的是（ ）

A．若容器容积不变，升高温度。各气体的相对分子质量一定增大

B．若从正反应开始，平衡时A、B的转化率相等，则A、B的物质的量之比为a∶b C．达到平衡时，有amol A消耗的同时有b mol B生成

D．若容器为体积不变的密闭容器且a+b=c+d，则当升高容器内温度时。平衡向左移动，容器中气体的压强增大