反应C(s)+H2O(g) CO(g)+H2(g) ,>0，在一定温度下达平衡时，下列说法正确的是( )

A 因反应前后物质的量相等，故增大体系的压力对平衡无影响

B 升高温度，kp 增大，故平衡向右移动

C 增加H2O(g)浓度，kp 增大，平衡向右移动

D 加入催化剂，提高正反应速率，平衡向右移动