有可逆反应:C(s)+H2O(g)≒CO(g)+H2(g), △rHθ=134KJ.mol-1,下列说法是否正确?

达到平衡时各反应物和生成物浓度相等.

反应前后分子数相等,所以增加压力对平衡没有影响.

加入催化剂可以加快反应到到达平衡的时间.

升高温度使V正增大,V逆减小,结果平衡向右移动.