现有－20℃时的无色KCl溶液，能证明它已经达到饱和状态的方法是（ ）

A. 温度不变时，向该溶液中加入少量KCl晶体，晶体不再溶解

B. 温度不变时，向该溶液中加入少量水，结果溶液变稀

C. 取少量该溶液，降温到10℃时，有KCl晶体析出

D. 取少量该溶液升温，无KCl晶体析出

解析：

确定某一溶液是否饱和的方法是：① 看在一定温度下溶液底部有无晶体存在，若有，则是该温度下的饱和溶液；② 向溶液中加入同种溶质，若不能继续溶解，则溶液是该温度下的饱和溶液。采用改变温度的方法，不能判断温度变化前的溶液是否为饱和溶液。

答案：A