下列有关固态物质饱和溶液的说法正确的是（ ）

A. 饱和溶液就是不能继续溶解溶质的溶液

B. 同一溶质的饱和溶液一定比不饱和溶液浓

C. 将热饱和溶液降温时，一定会析出晶体

D. 饱和溶液在一定条件下可转化为不饱和溶液

解析：

饱和和不饱和是相对的，强调一定是：一定温度下，一定量的溶剂里两个条件，才有意义，以上两个条件任意改变一个，溶液就可能继续溶解溶质。同一种溶质的饱和溶液和不饱和溶液的浓度没有可比性，因为他们的温度可能不同。降温是否有晶体析出，要看溶质的溶解度随温度的变化情况，若溶解度随温度的降低而增大，降温就不会析出晶体。

答案：D