下列关于饱和溶液的叙述正确的是（ ）

A. 饱和溶液在任何时候都不可能再溶解物质

B. 在一定温度下，某物质的饱和溶液是该温度下该物质浓度最大的溶液

C. 在一定温度下，向硝酸钾的饱和溶液中加入少量硝酸钾晶体后，溶液质量变大

D. 在一定温度下，向食盐的饱和溶液中加入少量硝酸钾，则晶体不再溶解

解析：

此题考查的是饱和溶液的概念。饱和溶液是指在一定温度下，在一定量的溶剂里，不能继续溶解某种溶质的溶液。所以温度不变，某物质的饱和溶液就是该温度下该物质浓度最大的溶液， B选项正确。给某些物质的饱和溶液升温或增加溶剂可以使其向不饱和溶液转化，继续溶解物质，所以A选项的叙述不正确。根据饱和溶液的概念C选项中再加入少量KNO3已经不能继续溶解，所以溶液质量不变。D选项中在一定温度下，一定量溶液中对某种物质已成为饱和溶液，但对其他溶质仍为不饱和溶液，所以食盐的饱和溶液中加入硝酸钾仍可继续溶解。

答案：B