下列关于溶液的说法错误的是（ ）

A. 饱和溶液析出晶体后，其溶质的质量分数可能不变

B. 在溶液里进行的化学反应，通常比较快

C. 同种溶质的饱和溶液，一定比它的不饱和溶液的溶质质量分数大

D. 不饱和溶液转化为饱和溶液，溶质质量分数可能不变

解析：

同种溶质的饱和溶液并不一定比它的不饱和溶液浓，例如20℃的硝酸钾饱和溶液与80℃接近饱和的硝酸钾不饱和溶液。因此正确的说法应是在同一温度下，同一种溶质的饱和溶液一定要比它的不饱和溶液浓。

答案：C