向（CaOH）2饱和溶液中加入少量CaO，若温度保持不变，下列叙述正确的是（ ）

A. 溶液质量不变

B. 溶液中溶质质量增多

C. 溶液中溶剂质量增加

D. 溶液中溶质质量分数不变

解析：

将少量CaO投入到（CaOH）2的饱和溶液中，就会与溶液中的水反应生成（CaOH）2，溶液中溶剂质量减少，溶解在溶剂中的溶质质量也减少，整个溶液的质量势必也减少。但因为温度保持不变，在同一温度下的同种物质的饱和溶液，其溶质质量分数不变。

答案：D