NaCl是易溶于水的强电解质，但将浓盐酸加到它的饱和溶液中时，也会析出沉淀，对此现象的正确解释应是 ( )

A 由于Cl－离子浓度增加，使溶液中*c*(Na+)×*c*(Cl－)>*K*sp，故NaCl沉淀出来

B 盐酸是强酸，故能使NaCl沉淀析出

C 由于*c*(Cl－)增加，使NaCl的溶解平衡向析出NaCl方向移动，故有NaCl沉淀析出

D 酸的存在降低了盐的溶度积常数