氯化钠溶液中溶有少量碳酸钠，下列物质中可用来除去Na2CO3 的是（ ）

A. Zn粉 B. Ca（OH）2溶液 C. 盐酸 D. 硫酸

解析：

除杂质采用化学方法时，可将杂质转化为气体或沉淀而除去，也可将之转化为所要保留的那种物质，转化时应注意不能引入新的杂质，A选项中锌粉与碳酸钠不反应，故不选用。B选项中NaCO3＋Ca（OH）2＝CaCO3↓＋2NaOH，虽除去了Na2CO3 ，但同时又产生新杂质NaOH，故不选用。C选项中2HCl＋NaCO3＝2NaCl＋CO2↑，可以除去Na2CO3。D选项中H2SO4＋Na2CO3＝Na2SO4＋H2O＋CO2↑产生新杂质Na2SO4，不选用。

答案：C