将Na2CO3和NaCl固体混合物32.9 g放入烧杯中，此时总质量为202.9 g，加入326.9 g盐酸，恰好完全反应，待没有气泡逸出后再次称量，总质量为521.0 g。所得溶液中溶质的质量分数为（ ）（CO2的溶解忽略不计）

A.0.1% B. 1% C.10% D. 20%

解析：

反应生成的CO2质量＝202.9g＋326.9g－521.0g＝8.8g

设Na2CO3的质量为x，生成的NaCl的质量为y。

Na2CO3＋2HCl＝2NaCl＋H2O＋CO2↑

106 117 44

x y 8.8g

x＝21.2 g y＝23.4 g

所得溶液中溶质的质量分数＝×100%＝10%

答：所得溶液中溶质的质量分数为10%。

答案：C