将稀盐酸、Na2CO3溶液、Ca（OH）2溶液倒入同一烧杯中，充分反应后过滤，得到固体A和滤液B。

（1）得到的固体A是（ ）

A.Na2CO3 B. CaCO3 C.NaCl D. Ca（OH）2

（2）探究滤液B中是否含有Na2CO3：取少量滤液B滴加足量稀盐酸，始终没有气泡冒出。由此得出的结论是（ ）

A.滤液B中含Na2CO3 B. 滤液B中不含Na2CO3

探究滤液B中是否含有CaCl2：取少量滤液B滴加足量Na2CO3溶液，没有沉淀出现。由此得出结论：不含有CaCl2。这一探究同时说明滤液B中也不含有Ca（OH）2；

（3）综合分析可知：滤液B中一定含有的溶质是（ ）

A.Na2CO3 B. CaCO3 C.NaCl D. Ca（OH）2

（4）滤液B中可能含有的溶质是（ ）

A.Na2CO3或NaOH B. HCl或NaOH C.NaOH D. Ca（OH）2

解析：

此题的综合性较强，既考查了酸碱盐之间的反应，又考查了了物质的鉴别和共存问题，思维度综合性较大。将三种物质混合后，生成的不溶性物质是碳酸钙；生成的可溶性溶质是氯化钠、氯化钙和氢氧化钠，且这三种物质彼此间不发生化学反应，能共存于同一溶液。反应后若盐酸过量，则不可能得到不溶性物质碳酸钙，因此，滤液中不可能有盐酸。根据题目的叙述，溶液中没有氢氧化钙和氯化钙。盐酸无论是和碳酸钠反应，还是和氢氧化钠反应，都能生成氯化钠，氯化钠也不与其他物质反应，因此，溶液中一定有氯化钠，而氢氧化钠有可能都被盐酸反应掉，则无法判断是否一定存在。

答案：（1）B；（2）B；（3）C；（4）C