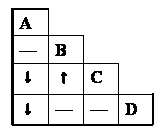
有四种化合物的溶液：Na2CO3、K2SO4、HCl、BaCl2， 它们两两反应，其现象如图所示。图中生成的沉淀用“↓ ”表示，生成的气体用“↑”表示。请确定各物质的化学式：



友情提示：部分酸碱盐的溶解性表

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 阴离子 | Ba2+ | Ca2+ | Mg2+ | Zn2+ | Fe2+ | Cu2+ |
| Cl– | 溶 | 溶 | 溶 | 溶 | 溶 | 溶 |
| SO42− | 不 | 微 | 溶 | 溶 | 溶 | 溶 |
| CO32− | 不 | 不 | 微 | 不 | 不 | 不 |

（1）物质A的化学式是（ ）

A.Na2CO3 B. K2SO4 C.HCl D. BaCl2

（2）物质B的化学式是（ ）

A.Na2CO3 B. K2SO4 C.HCl D. BaCl2

（3）物质C的化学式是（ ）

A.Na2CO3 B. K2SO4 C.HCl D. BaCl2

（4）物质D的化学式是（ ）

A.Na2CO3 B. K2SO4 C.HCl D. BaCl2

解析：

观察图中所给信息。物质A与物质C、D反应都能产生沉淀，与物质B不反应，结合溶解性表可以确定物质A是BaC12，不与BaC12反应的物质是H C l，能与HC l反应产生气体的物质是Na2CO3，则物质C是Na2CO3，物质D是K2SO4。

答案：（1）D；（2）C；（3）A；（4）B