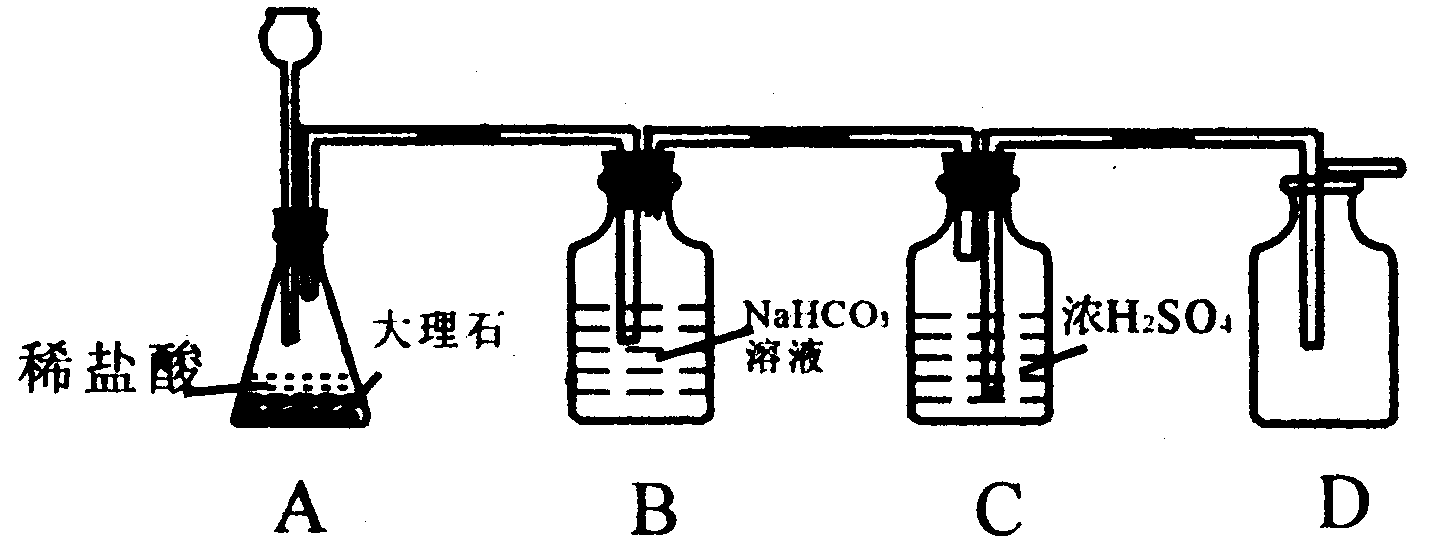
如图是某同学设计的制取纯净、干燥二氧化碳气体的装置. 回答：



（1）指出图中的错误，可能造成的不良后果，下列正确的是（ ）

A. A中长颈漏斗下端应伸入液面下，气密性不好

B. C中导管没按“长进短出”装配，气体无法流动

C.Ｄ中导管未插至集气瓶底部，不便空气排出，难以收集满纯净的CO2

D. 以上说法全都正确

（2）Ａ中发生反应的化学方程式为（ ）

A. CaCO3＋HCl＝CaCl＋CO2＋ H2O

B. CaCO3＋HCl＝CaCl2＋CO2↑＋ H2O

C. CaCO3＋2HCl＝CaCl＋CO2↑＋ H2O

D. CaCO3＋2HCl＝CaCl2＋CO2↑＋ H2O

（3）B中NaHCO3溶液的作用是（ ），（ ）换成NaOH溶液，C中浓H2SO4的作

用是（ ）

A. 除去少量HCl气体；不能；除去水蒸气

B. 除去少量HCl气体；能；除去水蒸气

C. 除去少量CO气体；能；除去水蒸气

D. 除去少量HCl气体；能；除去CO

（4）对于B、C的顺序（ ）

A. 能交换 B. 不能交换

解析：

装置A为制取CO2装置，要有良好的气密性，显然A选项有错误，装置B、C均为洗气装置，气体顺利流动，导管要“长进短出”，显然Ｃ选项有错误. 排空气法收集气体，其导管均应插入集气瓶底部，这样有利于空气的排出，Ｄ选项有错误。除杂质时，主要物质不能与洗气瓶中的物质发生反应，故不能用NaOH（2NaOH＋CO2＝Na2CO3＋H2O）。装置B、C顺序不能变，否则除去水蒸气的气体通过装置B时又会带来水蒸气。

答案：（1）D；（2）D；（3）A；（4）B