全国2022年高一化学上册课时练习在线答题

1. 选择题

下列叙述正确的是( )

A. Na2O与Na2O2都能和水反应生成碱，它们都是碱性氧化物

B. Na2CO3溶液和NaHCO3溶液都能跟CaCl2溶液反应得到白色沉淀

C. 钠在常温下不容易被氧化

D. Na2O2可作供氧剂，而Na2O不行

2. 选择题

有两个无标签的试剂瓶，分别装有Na2CO3和NaHCO3固体，有4位同学为鉴别它们采用了以下不同的方法，其中不可行的是（ ）

A. 分别配成溶液，再加入澄清石灰水

B. 分别配成溶液，再加入CaCl2溶液

C. 分别加热，再检验是否有使澄清石灰水变浑浊的气体产生

D. 分别取固体样品，滴加同浓度盐酸，观察产生气泡的快慢

3. 选择题

对于反应：2Na2O2＋2H2O===4NaOH＋O2↑，下列说法中正确的是 (　　)。

A. Na2O2是氧化剂，H2O是还原剂

B. Na2O2既是氧化剂，又是还原剂

C. 该反应中电子转移的数目为4e－

D. 氧气是还原产物

4. 综合题

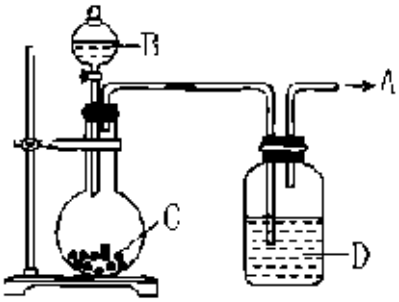
(1)Na2CO3固体中混有少量NaHCO3固体，除去杂质的方法是_____，化学方程式是_____。

(2)NaHCO3固体中混有少量Na2CO3固体，除杂方法是_____，化学方程式是_____。

(3)NaOH固体中混有少量Na2CO3固体，除杂方法是_____，反应的离子方程式是_____。

5. 填空题

为了制取纯净干燥的气体A，可用如图所示装置，生成A的速度可通过滴入液体B的速度控制，已知A是一种无色、无味、不能使酸碱指示剂变色、也不会在空气中燃烧的气体，但能使带火星的木条复燃。



(1)A是_____。

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家族