****《实验9 探究二氧化碳与水反应》拓展提升任务****

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1．如下图1所示，同学们做了有关CO2性质的实验，可观察到的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，  反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 2．利用如下图2所示装置进行二氧化碳性质的实验。实验前止水夹处于关闭状态。将A试管充满CO2，  B试管加入紫色石蕊溶液，密闭下，用针筒将A中部分CO2抽出一部分，打开K。可观察到的现象是\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 3．如下图3所示，甲瓶中盛放具有吸水性的浓硫酸，乙瓶中盛放的是用石蕊溶液染成紫色的干燥小花。若证明使石蕊变色的是碳酸而不是二氧化碳的实验操作是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 4．化学兴趣小组用下图4所示装置研究研究二氧化碳与氢氧化钠的反应。A中盛有稀硫酸，B中盛有碳酸钠固体，C中盛有氢氧化钠固体。打开K2，关闭K1，将A中溶液滴入B中，用燃着的木条放在K2上方的导管口处，木条熄灭。上述实验操作的目的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。然后进行后续实验，证明二氧化碳与氢氧化钠发生了反应，后续实验的操作及现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 图1 | C:\Users\ThinKPad\Desktop\2017\图\原理分析.jpg  图2 | 图3 | HX32  图4 |