**实验9 探究二氧化碳与水反应——学习任务单**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 【实验目的】 探究二氧化碳溶于水的过程中，有没有发生化学变化。   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | 【操作步骤】 | 取四朵用石蕊溶液染成紫色的干燥的纸花。第一朵纸花喷上稀醋酸，第二朵纸花喷上水,第三朵纸花直接放入盛满干燥二氧化碳的集气瓶中，第四朵纸花喷上水后,再放入盛满二氧化碳的集气瓶中,观察四朵纸花的颜色变化。然后将第四朵纸花取出，小心地用吹风机烘干，观察现象。 | | | | | | (I)喷稀醋酸 | (Ⅱ)喷水 | (Ⅲ)直接放入CO2中 | (Ⅳ)喷水后放入CO2中 | C:\Users\user\Desktop\未命名-3.fw.png  (Ⅴ)用吹风机烘干 | | 【实验现象】 | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | | 【解释分析】 | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_ |   【实验结论】 二氧化碳与水反应生成碳酸，碳酸能使紫色石蕊溶液变成红色。  【反思拓展】 步骤Ⅱ、Ⅲ、Ⅳ共用了3朵干燥的纸花，通过调整操作顺序，只用1朵干燥的纸花即可完成步骤Ⅱ、Ⅲ、Ⅳ的实验内容，如何调整？\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。  【拓展提升】本实验的功能地位：经典的对比实验；培养实证意识。 |

可以参考教材：九上 第六单元课题3 实验6-5 P118