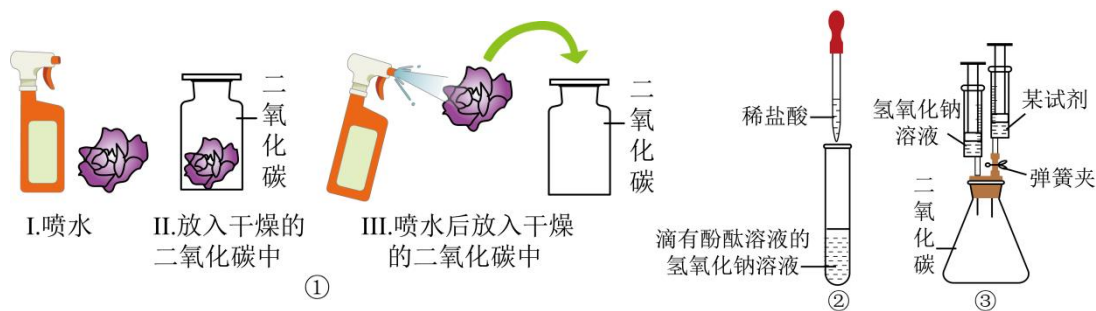


16. 某班同学进行“有反应无明显现象的实验”主题复习。



- (1) 实验①：用三朵干燥的紫色石蕊纸花探究二氧化碳能否与水反应，其中纸花变红的是\_\_\_\_\_（填“Ⅰ”、“Ⅱ”或“Ⅲ”），实验①的结论为\_\_\_\_\_。
- (2) 实验②：证明氢氧化钠与盐酸发生了化学反应的现象是\_\_\_\_\_。
- (3) 实验③：向充满二氧化碳的锥形瓶中先注入氢氧化钠溶液，振荡，未观察到明显现象，再打开弹簧夹并注入\_\_\_\_\_（填一种试剂），产生气泡，证明氢氧化钠与二氧化碳已发生反应。
- (4) 验证无明显现象反应已发生的思路一般有两种：a. 反应物之一消失；b. 有新物质生成。实验①②③中采用相同思路设计的是实验\_\_\_\_\_。