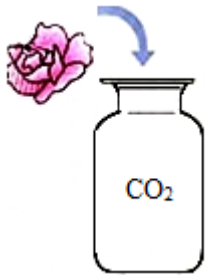


目录：初三化学 (全一册) > 第四单元 > 教材原型实验

常考的 7 个原型实验 (3) (讲义)

【例 1】取一朵用石蕊溶液染成的紫色的干燥小花，将小花的一半用水喷湿，放入装置 C 中，可观察到的是_____；

此现象说明 CO_2 具有的化学性质是_____。



【例 2】下图装置可以完成多个简单实验，具有药品用量少、实验现象明显、尾气不外逸等优点。



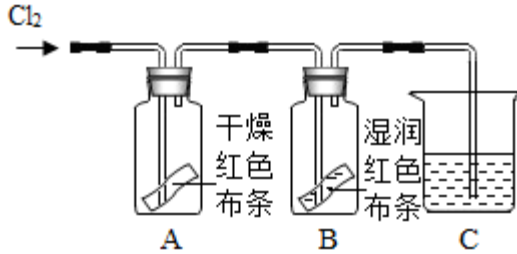
若甲中吸有水，乙中吸有稀硫酸，烧杯①中盛有用石蕊溶液染成紫色的干燥纸花，烧杯②看盛有碳酸钠粉末。为了验证使石蕊变色的物质是碳酸而不是二氧化碳，应采取的实验操作是_____。



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

【例 3】氯气 (Cl_2) 是具有刺激性气味的有毒气体。氯气可与水反应： $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{HClO}$ (次氯酸)，如图是探究物质漂白性 (使有色物质褪色) 的实验。



图中实验的现象为 B 中布条褪色而 A 中布条不褪色，由此可推测具有漂白性的物质可能有_____；

若要证明只有次氯酸有漂白性，还需补做相关的实验，请简要写出实验的步骤和现象：_____；

从环保的角度考虑 C 烧杯中装有_____溶液。