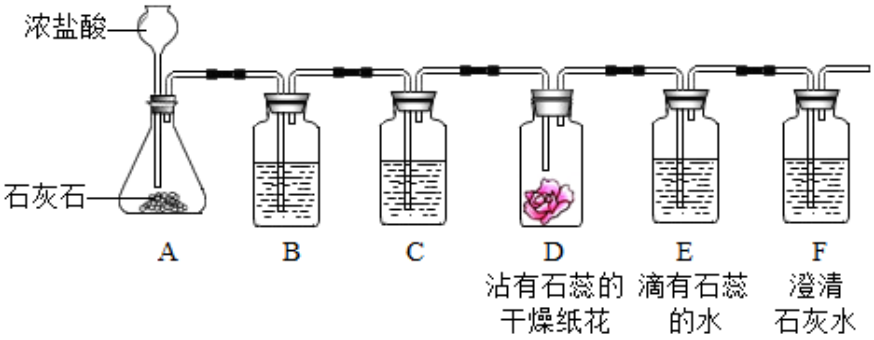
“多米诺”装置 （讲义）

用手机扫码　看完整视频解答

听课笔记

【例 1】课外小组的同学利用下图所示装置对二氧化碳的性质进行研究。回答相关问题：



A 中发生反应的化学方程式为

_____。

装置 B 的作用是_____。

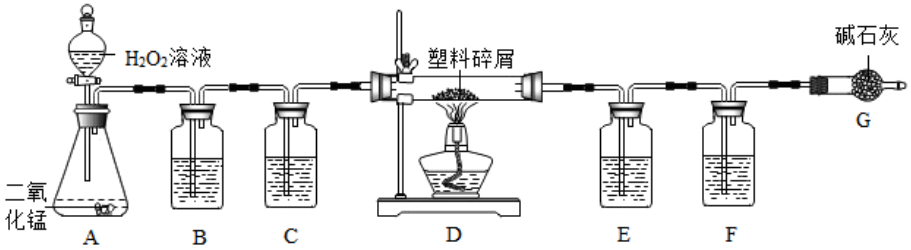
C 中盛放的试剂是_____。

（4）F 中发生反应的化学方程式为_____。

能说明二氧化碳与水发生反应的现象是

_____。

【例 2】某化学小组的同学欲对某种塑料的组成进行分析研究（资料显示该塑料只含 C、H 两种元素），他们设计了如下图所示的实验装置。目的是通过测量有关数据，吐酸塑料组成元素的含量（图中字母 A 至 G 均表示装置序号）



（1）A 装置制取的氧气中混有少量 CO_2 和水蒸气，为使 D 装置中塑料试样在纯氧中燃烧，用于除去 CO_2 的装置为_____（填装置序号）；反应的化学方程式为

_____；

（2）气体的吸收装置 E 中的试剂为_____；

（3）碱石灰的成分是氢氧化钠和氧化钙，G 装置的作用是

_____。

听课笔记

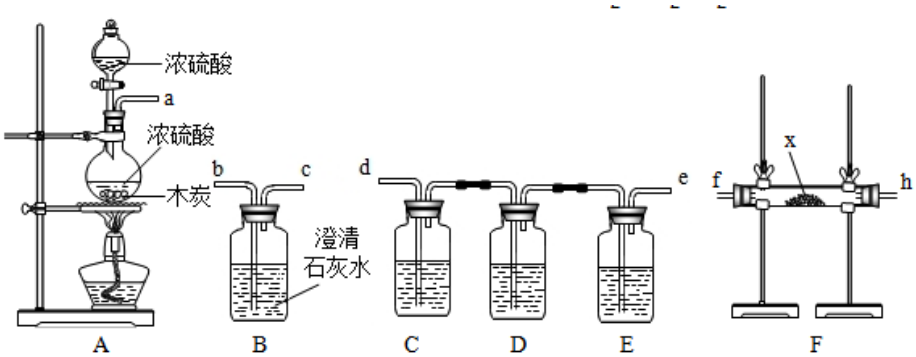
【例 3】已知浓硫酸与木炭仪器加热能生成 CO_2、SO_2 和 H_2O，用下图所示各种装置涉及实验验证浓硫酸与碳反应得到的各种产物。

已知：

①白色的硫酸铜粉末遇水能变为蓝色.

②CO_2 不能使红色的品红溶液褪色，也不被酸性高锰酸钾溶液吸收.

③SO_2 能使红色的品红溶液褪色，能使澄清石灰水变浑浊，也能被酸性高锰酸钾溶液吸收.



（1）装置 F 中所加固体药品是_____；可验证的产物是_____。

（2）这些装置接口的连接顺序是_____（填小写字母序号）。

（3）C、D、E 瓶中药品的作用分别是

_____。