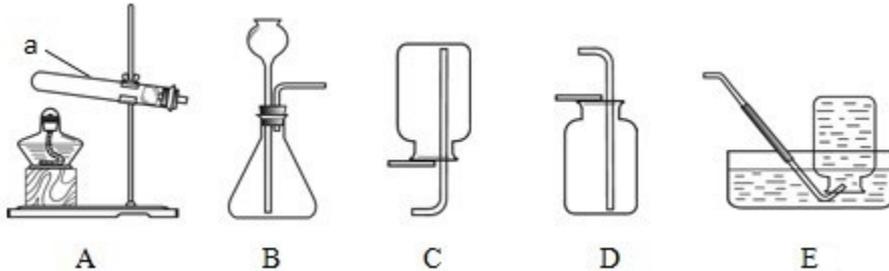


目录：初三化学 (全一册) > 第四单元 > 常见气体制备

几种常见气体的制备 (1) (讲义)

【例 1】请根据下图回答问题。



实验仪器 a 的名称是：_____。

实验室用高锰酸钾制取氧气的化学方程式为_____。实验室制备氧气并用排水法收集的操作，下列叙述正确的是_____ (填数字序号)。

- ①先检查装置的气密性，再加入药品进行制取
- ②先均匀加热，再对着药品部位集中加热
- ③先等导管口排出的气泡均匀后，再将导管伸入盛水的集气瓶中进行收集
- ④先熄灭酒精灯，再将导管从水槽中取出

(3) 实验室用大理石和稀盐酸制取二氧化碳化学方程式为_____；所选用的发生和收集装置分别为_____ (填字母序号)，证明二氧化碳已经收集满的方法是_____。

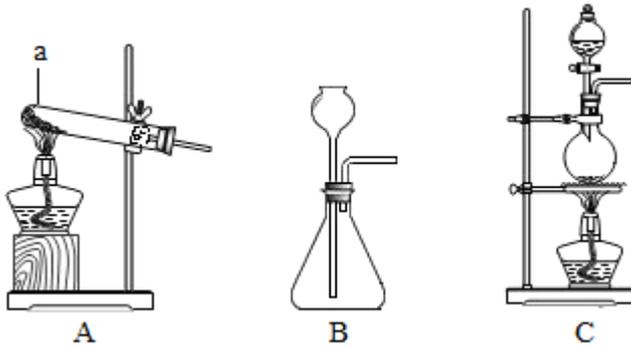


用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

听课笔记

【练习 1-1】下图为实验室制取气体的常用发生装置。回答下列问题：



盐酸是氯化氢的水溶液。实验室用氯化钠和浓硫酸混合加热制取氯化氢气体，反应的化学方程式为

_____。

【练习 1-2】NO 在常温下是一种难溶于水的气体，密度比空气略大，它能跟央企迅速反应生成 NO₂，现在要手机 NO 气体，可采用的方法是

(A)



- A. 只有①
- B. 只有②
- C. ①和②
- D. ①和③