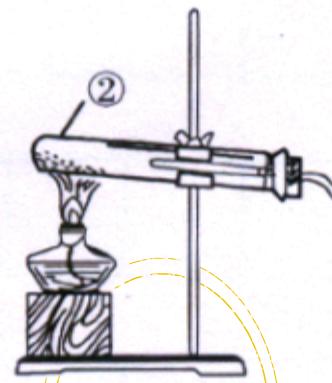
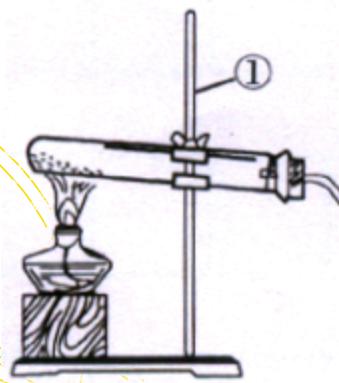


第六单元 碳和碳的氧化物

二氧化碳的实验室 制取与性质

复习回顾

- 1、实验室制取CO₂应该选择什么样的发生装置呢？请从下图中选择实验室制取CO₂的发生装置并说明理由。



A

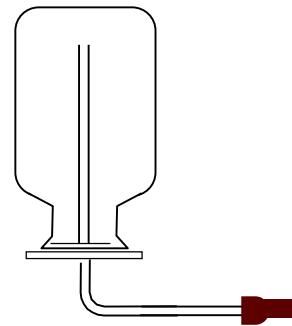
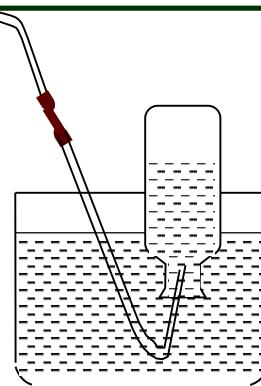
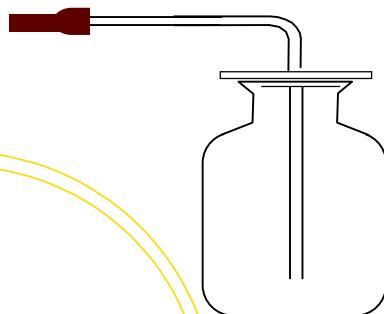
B

C

D

2、实验室收集 CO_2 的装置是什么？
并说明理由。

收集方法是_____，选择该方法的理由是_____。



A

B

C

学习目标:

1、知识与能力:

★学习实验室制取二氧化碳的方法

★知道二氧化碳的性质和用途

2、过程与方法:

★通过二氧化碳制取的学习,能设计和完成一些简单的化学实验

★通过二氧化碳性质的探究过程,学会研究物质性质的基本方法

3、情感态度与价值观:

★提高善于合作、勤于思考、严谨求实、勇于创新和实践的科学精神

学习重点：

二氧化碳的制取和性质

实验活动

【实验目的】

- 1、练习实验室里制取二氧化碳
和用向上排空气法收集气体
- 2、加深对二氧化碳性质的认识

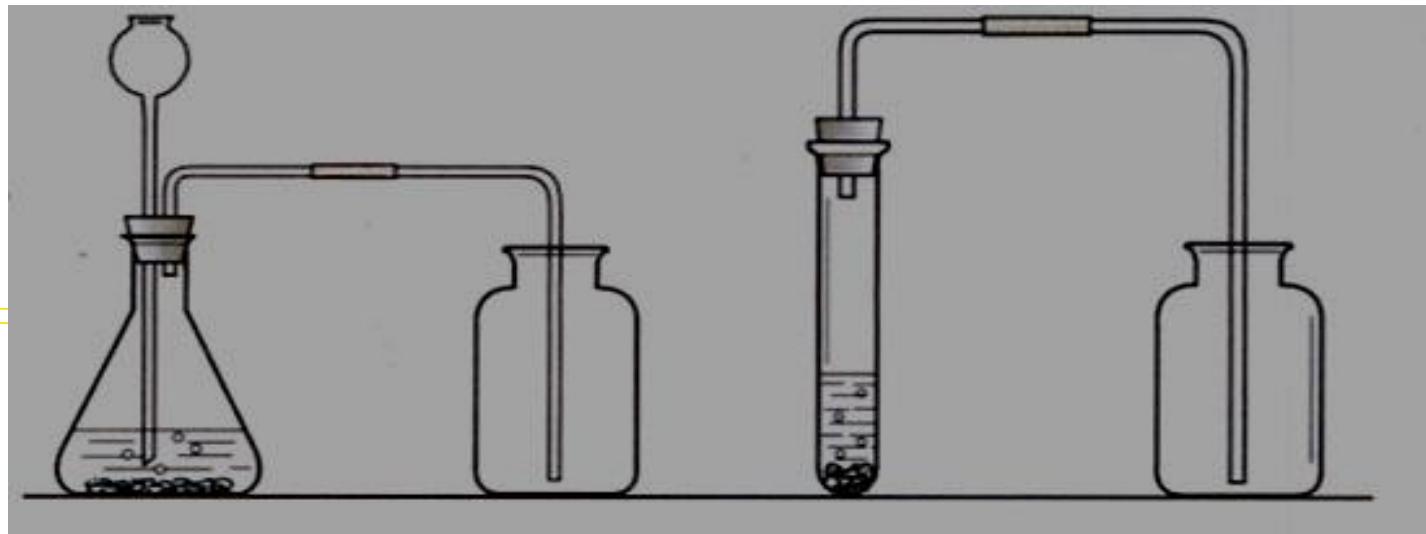
【实验用品】

烧杯、集气瓶、量筒、玻璃导管、胶皮管、单孔橡胶塞、双孔橡胶塞、铁架台（带铁夹）试管、试管夹、玻璃片、酒精灯、大理石、稀盐酸、澄清石灰水、紫色石蕊溶液、蜡烛木条、蒸馏水、火柴、胶头滴管

【实验步骤】

(一) 制取二氧化碳

1、连接装置



2、检查装置气密性方法

是_____。

3、装入药品：先加入_____，
再加入_____，立即用带有导管的橡胶塞塞住试管口，看到的现象有：_____。

4、验满方法是_____。

5、检验方法是_____。

（二）二氧化碳的性质

1、把二氧化碳倒入烧杯中

步骤：把一支短蜡烛固定在烧杯内，点燃。拿起收集满二氧化碳的集气瓶，向烧杯内缓慢倾倒二氧化碳，现象：

。

结论

。

2、二氧化碳与水的反应

(1) 向两支试管中分别加入2 mL蒸馏水, 然后各滴入1-2滴石蕊溶液, 现象是_____。向其中一支试管中通入二氧化碳, 现象是_____。说明_____。化学方程式为_____。

(2) 将通入二氧化碳的试管放在酒精灯上加热，现象是_____。

原因是_____。

化学方程式为_____。

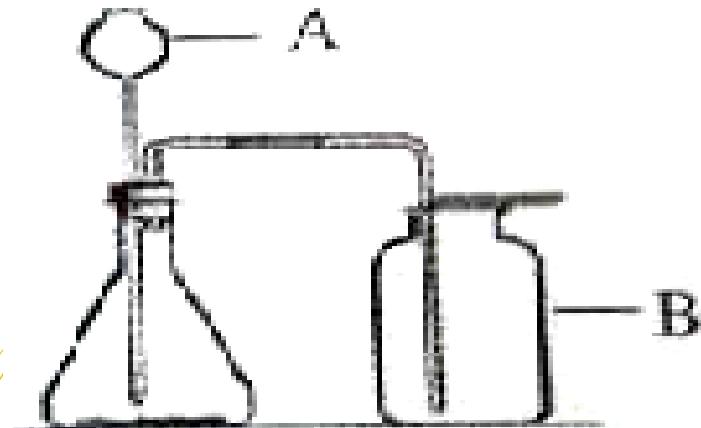
3、二氧化碳与澄清石灰水的反应取一支试管，向其中注入少量澄清石灰水，然后通入二氧化碳，

现象是_____，化学方程式为_____。

4、二氧化碳溶解性的实验？

【问题与交流】怎样用实验证明碳酸型饮料（汽水）中含有二氧化碳

【基础练习】（2012. 广州）用下图装置在实验室收集一瓶 CO_2 进行性质实验，据图回答问题：



(1)写出图中标号仪器的名称： A是_____， B是_____。

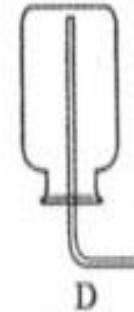
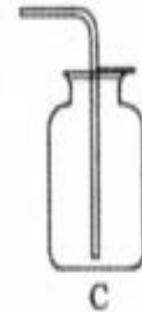
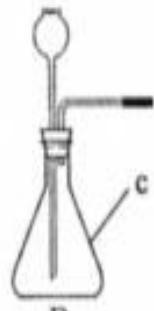
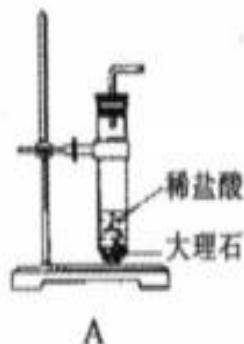
(2)检查装置气密性的操作和现象是：

先用夹子夹住导气管中的橡皮管，再向A中加入水至形成一段水柱，静置，若观察到_____，说明气密性良好。

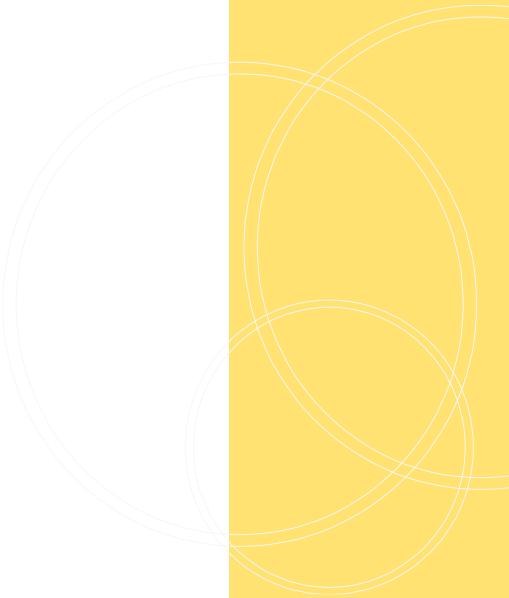
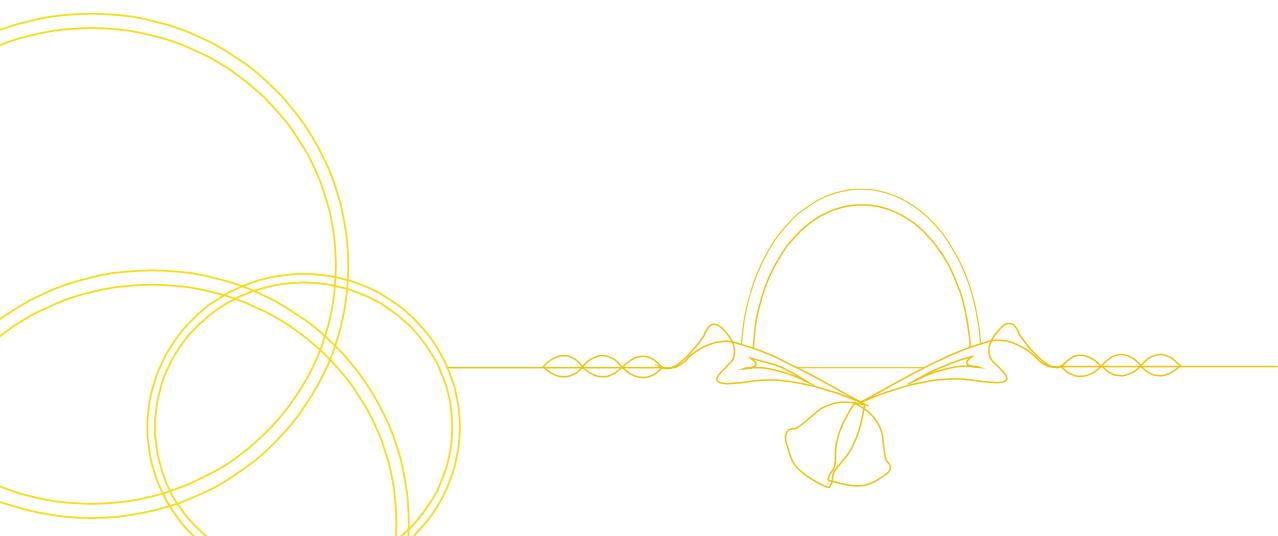
(3)检验CO₂是否收集满的操作和现象是：将燃着的木条放在_____，若火焰熄灭，说明已经收集满。

【能力提升】(2012黄冈市)实验装置的设计和组装是一个改进的过程,请观察下列装置并回答相关问题。

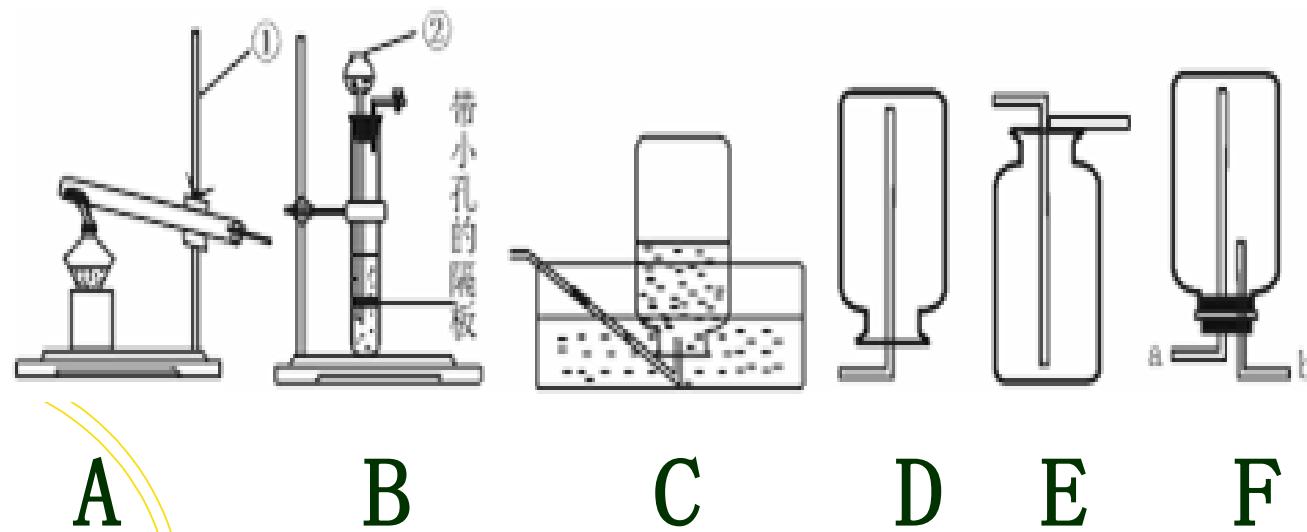
(1) A 装置中发生反应的化学方程式_____。



【学后小结】



【中考链接】(2012兰州)下列装置常用于实验室制取气体。根据给出的装置回答下列问题:



(1) 指出编号仪器名称:

①_____;

②_____。

(2) 实验室利用A装置制取氧气,
反应原理用化学方程式表示
为_____。利用C装
置收集氧气的最佳时刻
是_____。

3) 制取并收集二氧化碳应选择的装置是_____ (从A—E中选择)，使用该套装置制取气体的突出优点是_____，该反应原理用化学方程式表示为_____。若改用F装置收集二氧化碳，则气体应从_____端进入。



可以在下列情况使用

- 不限次数的用于您个人/公司、企业的商业演示。
- 拷贝模板中的内容用于其它幻灯片母版中使用。

不可以以下情况使用

- 用于任何形式的在线付费下载。
- 收集整理我们发布的免费资源后，刻录光碟销售。

PPT模板下载: www.1ppt.com/moban/
节日PPT模板: www.1ppt.com/jieri/
PPT背景图片: www.1ppt.com/beijing/
优秀PPT下载: www.1ppt.com/xiazai/
Word教程: www.1ppt.com/word/
资料下载: www.1ppt.com/ziliao/
范文下载: www.1ppt.com/fanwen/
教案下载: www.1ppt.com/jiaoan/

行业PPT模板: www.1ppt.com/hangye/
PPT素材下载: www.1ppt.com/sucai/
PPT图表下载: www.1ppt.com/tubiao/
PPT教程: www.1ppt.com/powerpoint/
Excel教程: www.1ppt.com/excel/
PPT课件下载: www.1ppt.com/kejian/
试卷下载: www.1ppt.com/shiti/
PPT论坛: www.1ppt.cn