

粗盐提纯

实验操作步骤：_____、_____、_____

(1) 溶解：玻璃棒的作用_____。

(2) 过滤：玻璃棒的作用_____。

①一贴_____。

②二低_____；_____。

③三靠_____；_____。

滤液浑浊原因：_____

过滤速度慢的原因：_____

(3) 蒸发。玻璃棒的作用_____。

①加热时，要用_____不断搅拌，防止_____。

②当出现_____时，即停止加热，然后_____。

③热的蒸发皿可用_____夹取，放在_____。

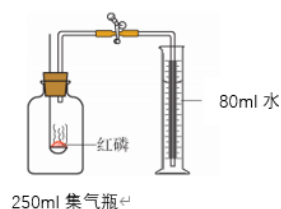
空气成分的探索实验

1、实验

实验目的：探究空气中氧气的_____

实验现象：红磷燃烧时_____

文字表达式：_____



冷却后打开弹簧夹观察到_____，量筒内减少的水的体积大约是_____ml。

实验结论：空气中氧气的体积分数约占_____

2、氮气的性质和用途

性质	用途
化 学 性 质 _____	(1) _____ (2) _____ (3) _____

3、稀有气体（_____、_____、_____）的性质和用途

稀有气体性质	对应用途
(1) 一般条件下_____其他物质发生化学反应。	(1) _____
(2) 通电时能_____。	(2) _____

4、大气污染物：_____、_____、_____、_____、_____、_____。

其中，_____是引起酸雨的主要气体，**过量**_____导致温室效应。

5、氧气

(1) **物理性质**：无色无味的气体，_____溶于水，密度比空气_____。

(2) **化学性质**

物质	现象	文字表达式
镁带	_____	_____
木炭（主要成分：碳）	空气 ：_____ 氧气 ：_____。	_____
简答：检验生成物的方法：_____		
铁丝 （细、光亮）	空气 ：_____ 氧气 ：_____。	_____
简答：1、预先在集气瓶放_____，目的是_____		
2、铁丝上系一根火柴，目的是_____。		
3、待火柴_____时候，再将铁丝伸入集气瓶中，以免_____。		
氧气的用途	氧气具有_____性，对应用途_____ 具有_____性，对应用途_____	
氧化反应：物质与_____发生的反应。		

6、二氧化碳的性质和用途

(1) **二氧化碳的物理性质**：通常情况下，二氧化碳是一种无色无味气体，_____溶于水。
密度比空气_____，固态二氧化碳外形与冰相似，称其_____。

(2) **二氧化碳的化学性质**

①二氧化碳_____

二氧化碳灭燃烧的高低蜡烛，实验现象：_____

②二氧化碳与水反应

a 向紫色石蕊试液中通入二氧化碳，实验现象：_____；

文字表达式：_____

b 取少量上述液体，然后加热，实验现象：_____；


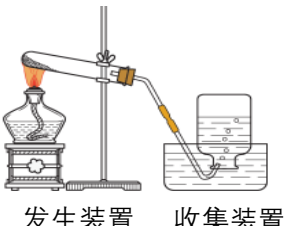
文字表达式：_____

c 二氧化碳与澄清石灰水反应，实验现象：_____

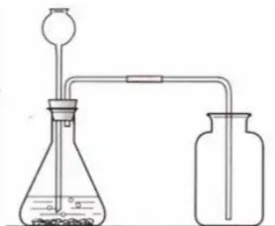
文字表达式：_____

(3) 二氧化碳的用途：①_____②_____③_____

7、氧气的制备

	过氧化氢	高锰酸钾
原理		
发生装置		
收集装置		
选择原因		
验满方法		
注意事项	分液漏斗作用_____ 收集装置中的导管_____, 目的_____	观察到_____开始收集。实 验结束后，先_____后_____, 原因 是_____

8、二氧化碳的制备

反应原料	_____和_____
反应原理	
发生装置	
收集装置	
选择原因	
验满方法	
注意事项	长颈漏斗作用_____ 使用时，要注意_____

附件：文字表达式汇总。

	实验现象	文字表达式
镁带燃烧		
磷燃烧		
木炭燃烧	空气中：	
	氧气中：	
铁丝燃烧	空气中：	
	氧气中：	
二氧化碳与水反应	滴加紫色石蕊，观察到 _____	
二氧化碳与澄清石灰水反应		
双氧水制氧气		
高锰酸钾制氧气		
氯酸钾制氧气		
大理石稀盐酸制二氧化碳		