



扫码查看解析

2019年四川资阳市中考试卷

化学

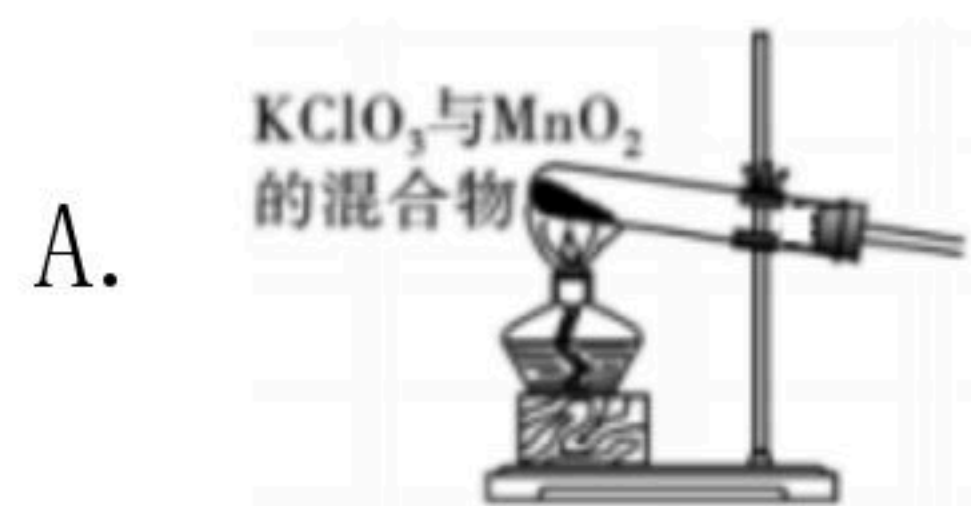
注：满分为0分。

一、选择题（本大题包括7小题，共21分；每小题只有一个选项符合题意）

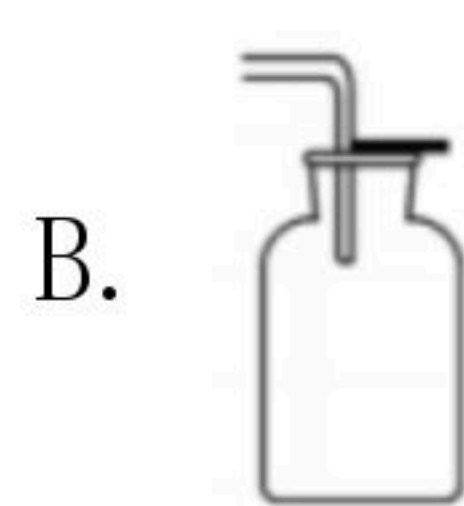
1. 下列做法不符合“建设美丽怡然资阳”理念的是（ ）

- A. 推广新能源汽车，逐渐减少传统燃油汽车
- B. 垃圾分类处理，回收可再生资源
- C. 大量施用化肥和农药，提高农作物产量
- D. 购物时尽量少用或循环施用塑料袋

2. 下列实验操作正确的是（ ）



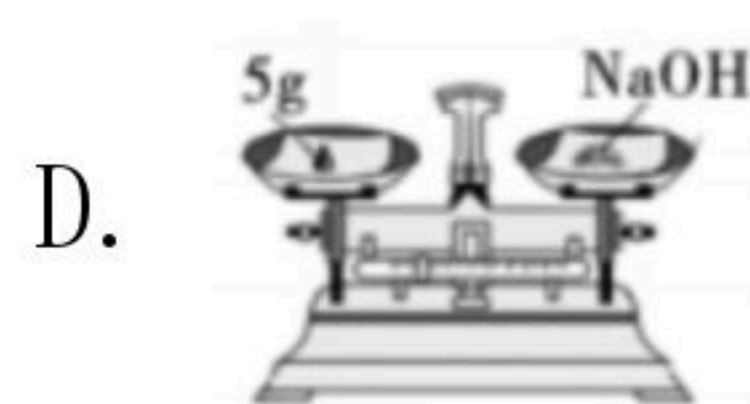
实验室制取 O_2



收集 O_2



制备 O_2 后回收 MnO_2

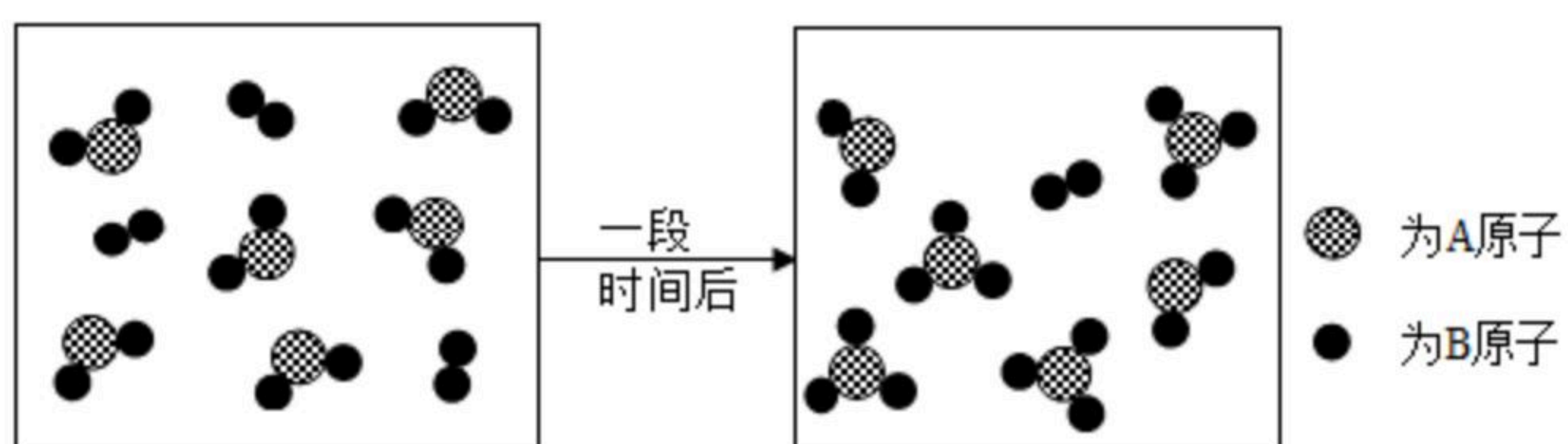


称取5.2g $NaOH$ 固体

3. 下列说法正确的是（ ）

- A. 电解水时，氧气在负极端生成
- B. 钢和生铁都是铁碳合金
- C. 物质的溶解度均随温度升高而增大
- D. 浓硫酸与浓盐酸长期露置在空气中，溶质质量分数均减小的原因相同

4. 某化学反应的微观过程如图所示，下列说法错误的是（ ）



- A. 该反应属于化合反应
- B. 该反应的化学方程式为： $2AB_2+B_2=2AB_3$
- C. 该反应尚未完全进行
- D. 该反应属于还原反应

5. 资阳地区盛产柠檬，其富含的柠檬酸（化学式为 $C_6H_8O_7$ ，酸性强于碳酸）被广泛应用于



扫码查看解析

食品、医疗、日化等行业。下列关于柠檬酸的说法错误的是 ()

- A. 柠檬酸由三种元素组成, 属于有机物
- B. 一分子柠檬酸中碳元素的质量为72克
- C. 柠檬酸中氢、氧两元素的质量分数之比为1: 14
- D. 柠檬酸可使紫罗兰花瓣的浸出液变红

6. 下列关于物质结构的说法错误的是 ()

- A. 金属原子的最外层电子一般少于4个, 因而在化学反应中易失去电子
- B. 金刚石与石墨烯的性质存在明显差异是因为碳原子排列方式不同
- C. 金属很难被压缩, 说明物质的微粒间不存在间隙
- D. 不同的碱却存在一些相似的化学性质, 是因为他们在水溶液中都能解离出 OH^-

7. 下列实验操作不能达到实验目的的是 ()

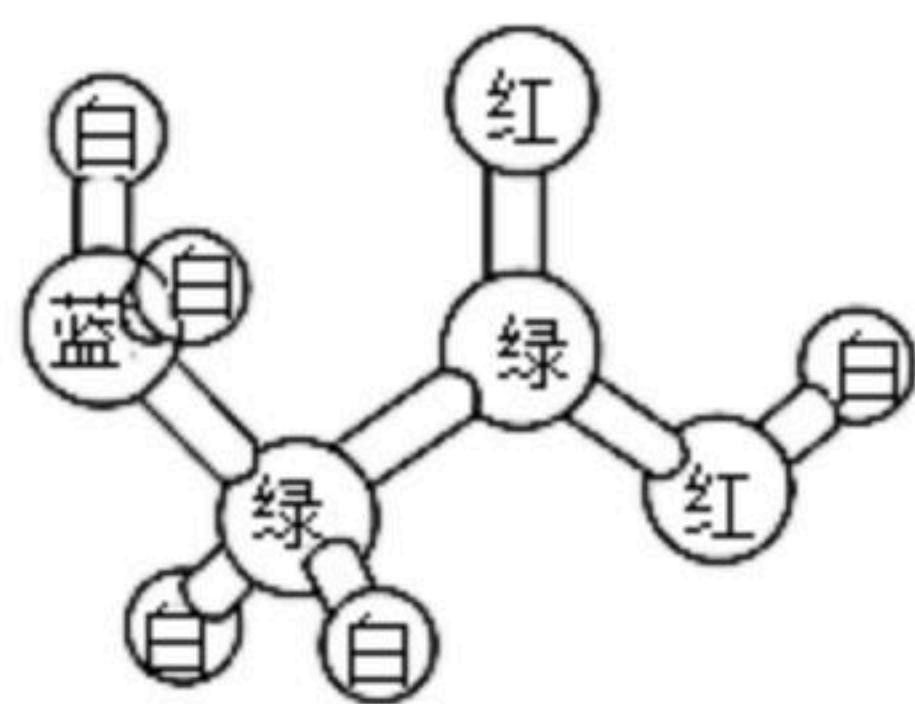
	实验目的	实验方案
A	验证铁与铜的金属活泼性	将洁净的铁丝插入 $CuSO_4$ 溶液中, 观察现象
B	鉴别铵态氮肥与钾肥	分别取样, 与熟石灰粉末混合后研磨, 扇闻气味
C	除去氮气中少量的氧气	将混合气体缓慢通过灼热的铜网
D	检验固体物质中是否含有碳酸盐	取样, 加入足量稀盐酸, 将生成的气体导入足量澄清石灰水, 观察现象

- A. A B. B C. C D. D

二、填空题 (本大题包括6小题, 共24分)

8. 使用恰当的化学用语填空:

- (1) 2个氢原子: _____。
- (2) 贝壳主要成分的化学式: _____。
- (3) 地壳中含量最大的元素的原子结构示意图: _____。
- (4) 某期刊封面上有一个如图所示的分子模型, 已知红、绿、蓝、白色小球分别代表氧、碳、氮、氢原子, 该分子的化学式为 _____。



- (5) 某锂电池的正极活性物质是 $Li_{1-x}CoO_2$, 其中Li、O元素化合价分别为+1、-2, 则Co元素化合价为 _____。

9. 根据所学知识回答下列问题:

- (1) 红葡萄酒在储存过程中会生成一种有香味的酯, 该转化属于 _____ (选填“物理”或“化学”) 变化。

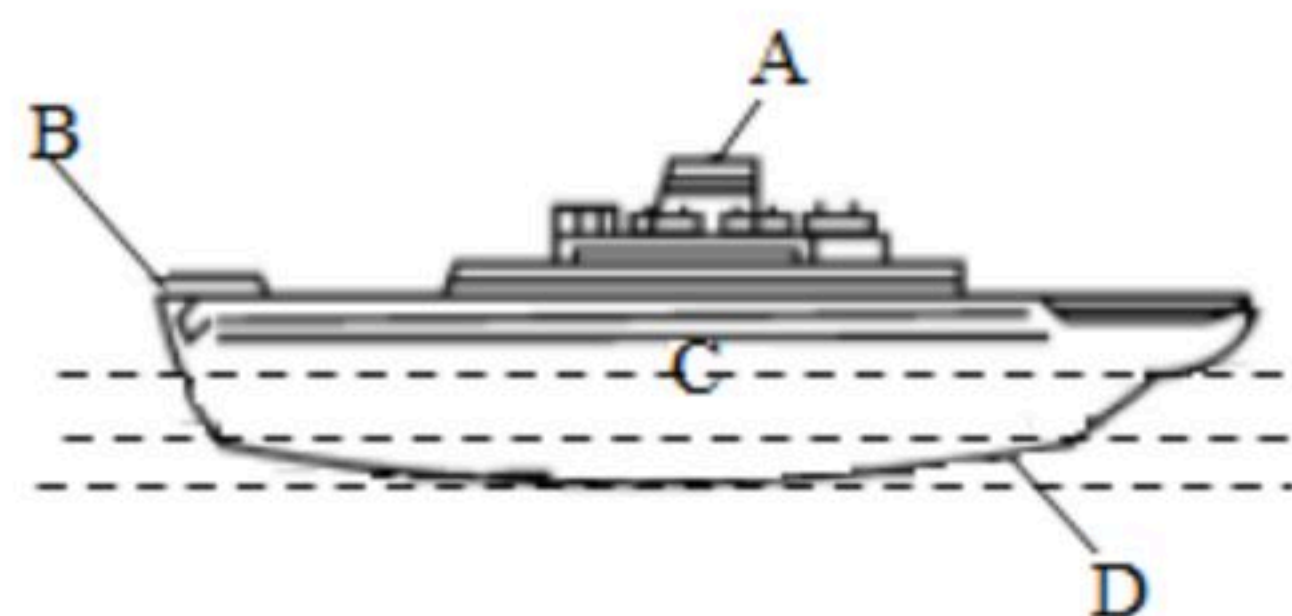


扫码查看解析

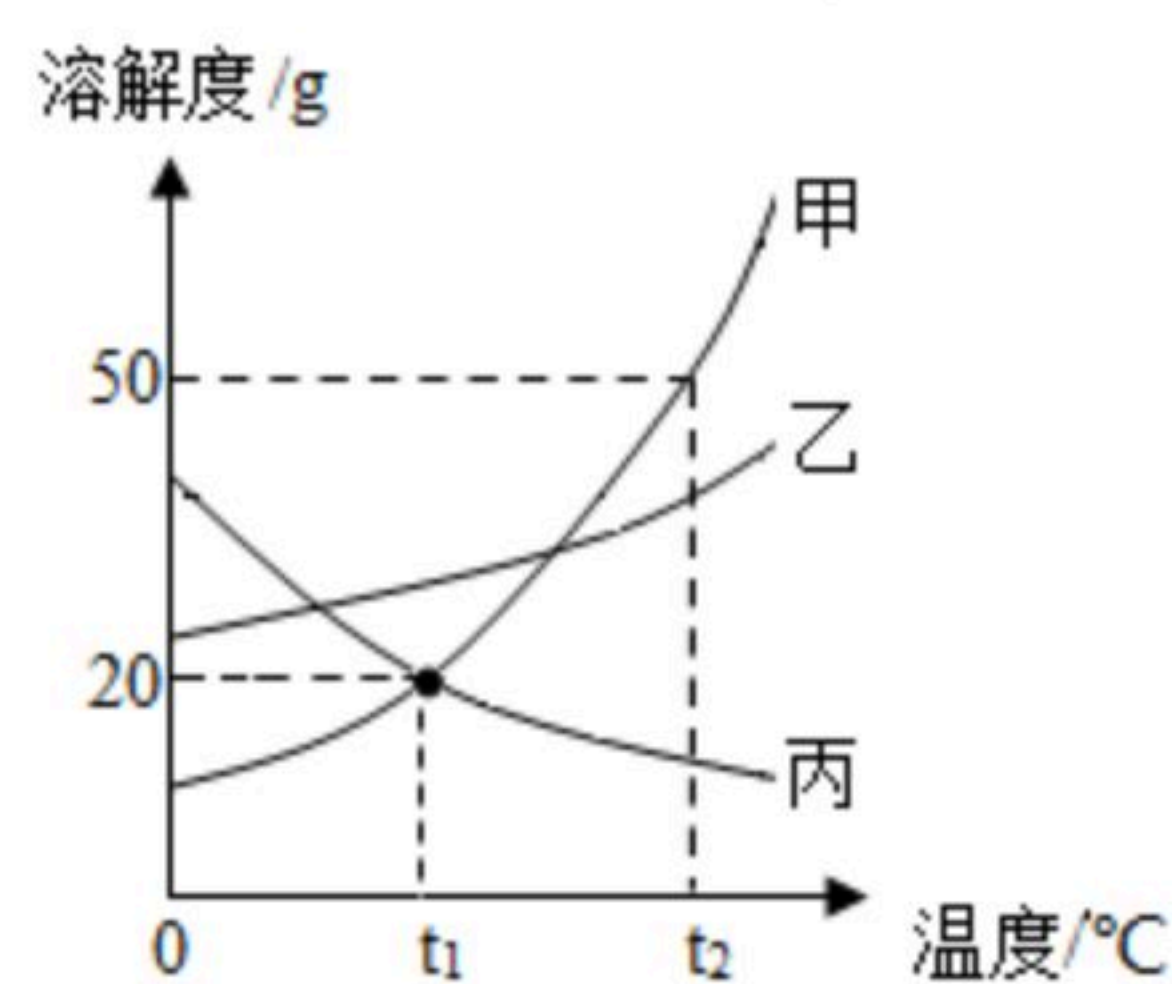
- (2) 大豆、牛奶、瘦肉等食物为人体提供的主要营养素是_____。
- (3) 人体缺硒可能引起癌症，硒元素对人体而言属于_____元素（选填“常量”或“微量”）。
- (4) 日常生活中，人们常利用洗涤剂对油污的_____功能来除去餐具上的油污。
- (5) 电解水时为增强导电性可加入少量 $NaOH$ ，已知 $NaOH$ 不参与反应，则电解后溶液的 pH _____（选填“增大”或“变小”或“不变”）。

10. 2019年4月，在我国青岛海域进行的海上阅兵仪式吸引了世人的目光。

- (1) 舰船的船体常选用合金铸造是因为合金的强度和硬度_____（选填“大于”或“小于”）纯金属。
- (2) 如图所示的几个位置中，最容易发生锈蚀的是_____（填入对应字母）。



11. 甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示，回答下列问题：



- (1) t_1 °C时，三种物质的溶解度由大到小的顺序是_____。
- (2) t_2 °C时，将40g甲加入到50g水中，充分溶解并恢复到原温度后，得到的溶液的质量为_____g，此溶液溶质的质量分数为_____。
- (3) 将丙的饱和溶液从 t_2 °C降温到 t_1 °C，该溶液溶质的质量分数会_____（选填“变大”或“变小”或“不变”）。

12. 已知泡沫灭火器的原理是： $Al_2(SO_4)_3 + 6X = 3Na_2SO_4 + 2Al(OH)_3 \downarrow + 6CO_2 \uparrow$ 。

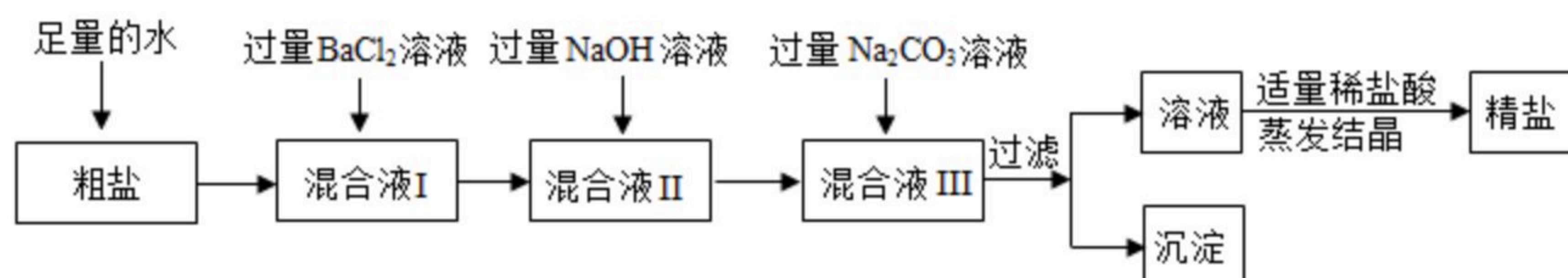
- (1) X的化学式是_____。
- (2) 其灭火原理是_____（答一条即可）。
- (3) 以X为主要成分的干粉灭火器，其灭火原理是X受热分解生成纯碱及两种常见灭火物质，试写出该反应的化学方程式_____。

13. 海洋是一座天然的大宝藏。

- (1) 通过晾晒海水得到的粗盐中含有少量 $CaCl_2$ 、 $MgCl_2$ 、 Na_2SO_4 和泥沙，甲同学将该粗盐样品进行精制，流程如图：



扫码查看解析



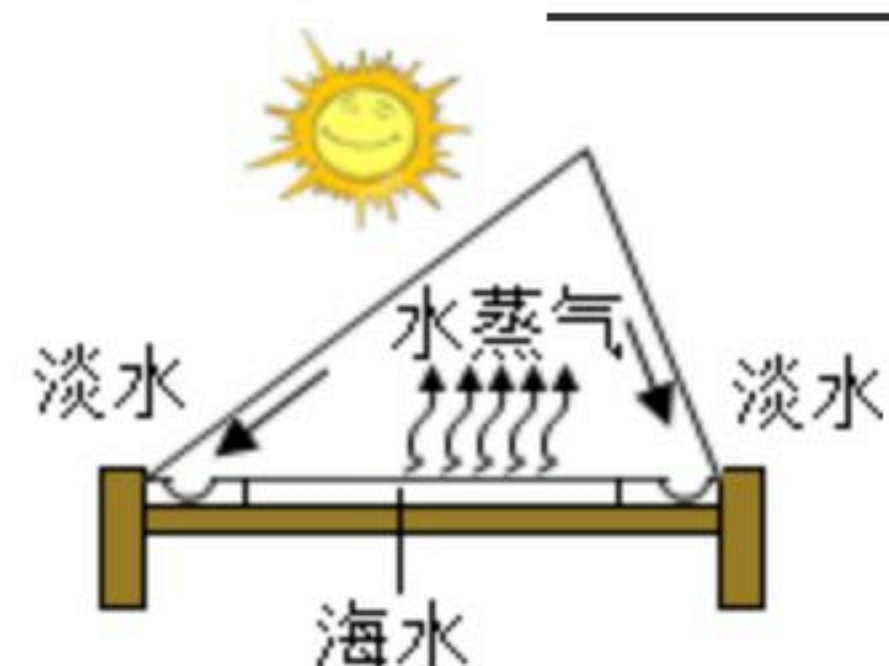
①分别写出加入过量 $BaCl_2$ 溶液和 $NaOH$ 溶液时发生的化学方程式

_____、_____。

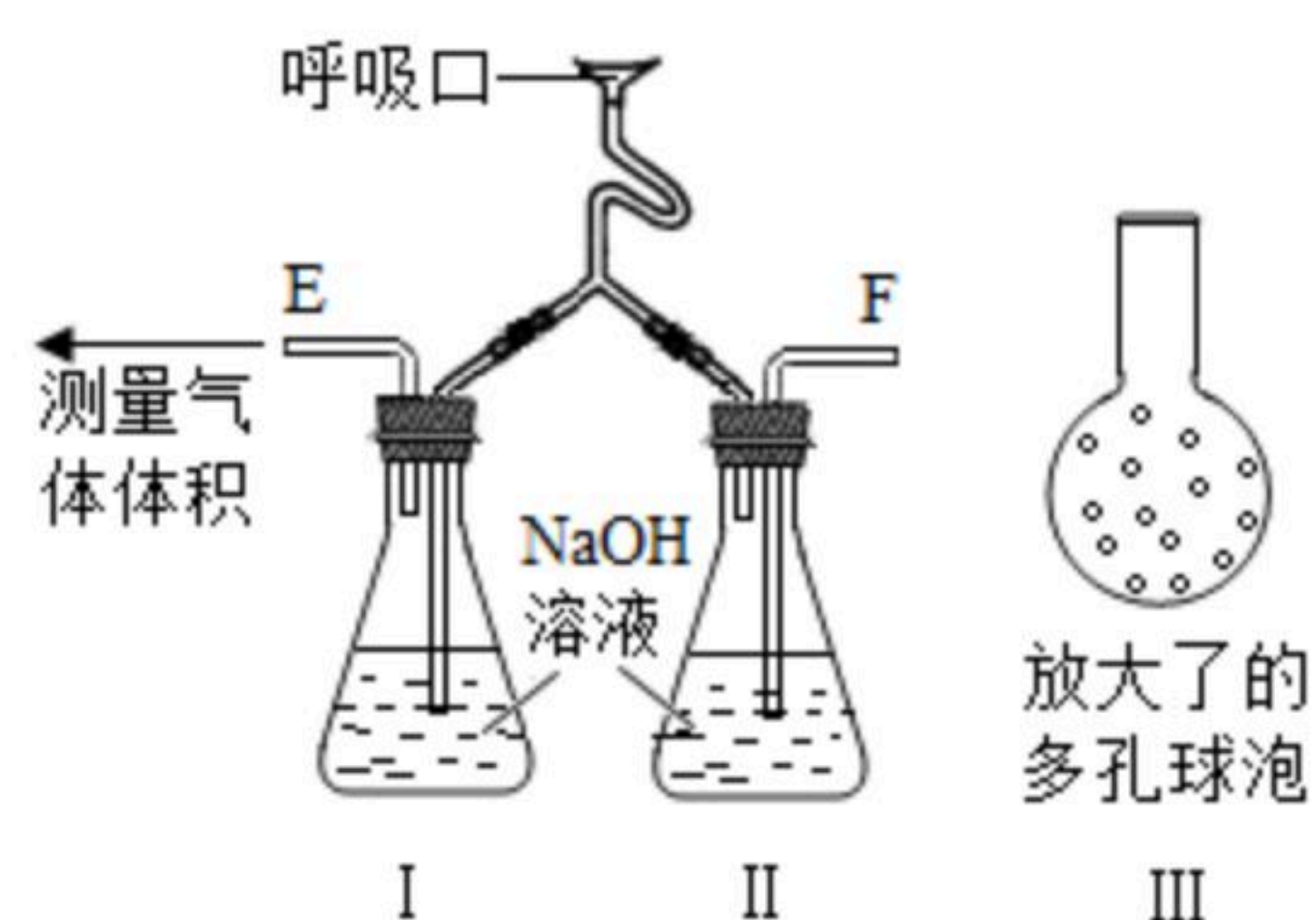
②蒸发溶液时，_____，须停止加热。

(2) 乙同学用制得的氯化钠和蒸馏水配制生理盐水。配制步骤：①称量和量取②溶解③计算④装入试剂瓶贴好标签。正确的顺序是_____ (填序号)。

(3) 海水淡化可缓解淡水资源匮乏的问题。如图为太阳能海水淡化装置，该装置利用的是原理_____ (填一分离操作名称)。



14. 甲同学为测定呼出气体中 CO_2 的含量，设计了如图实验装置。请填写：



(1) 仪器组装完成后，应先_____再加入相应试剂。

(2) 盛装 $NaOH$ 溶液的仪器名称是_____。

(3) 乙同学认为将瓶 I 中插入溶液的导管下端改成多孔球泡 (图 III)，会有利于提高实验的准确度，其理由是_____。

(4) 实验过程中若猛烈呼气，瓶 II 中可能出现的现象是_____。

15. 某学习小组从课外资料上了解到：当 H_2 还原 CuO 时可能会有砖红色的氧化亚铜 (Cu_2O) 粉末生成，现设计实验欲探究氢气还原氧化铜的固体产物成分。(Cu的相对原子质量为64)

【资料信息】

① Cu_2O 可与稀硫酸反应，反应方程式为 $Cu_2O+H_2SO_4=CuSO_4+Cu+H_2O$ 。

② Cu_2O 受热时可被 H_2 还原为 Cu 。

(1) 写出 H_2 还原 Cu_2O 的化学反应方程式：_____。

【还原实验】

将 H_2 通入装有 CuO 的硬质玻璃管，验纯后加热，当黑色固体完全变红后移去酒精灯待固



扫码查看解析

体冷却后，停止通入氢气。

(2) H_2 通入硬质玻璃管前，须先通过浓 H_2SO_4 ，浓 H_2SO_4 的作用是_____。

(3) H_2 验纯的目的是_____。

(4) 【成分猜想】

猜想一：固体产物全是 Cu ；

猜想二：_____；

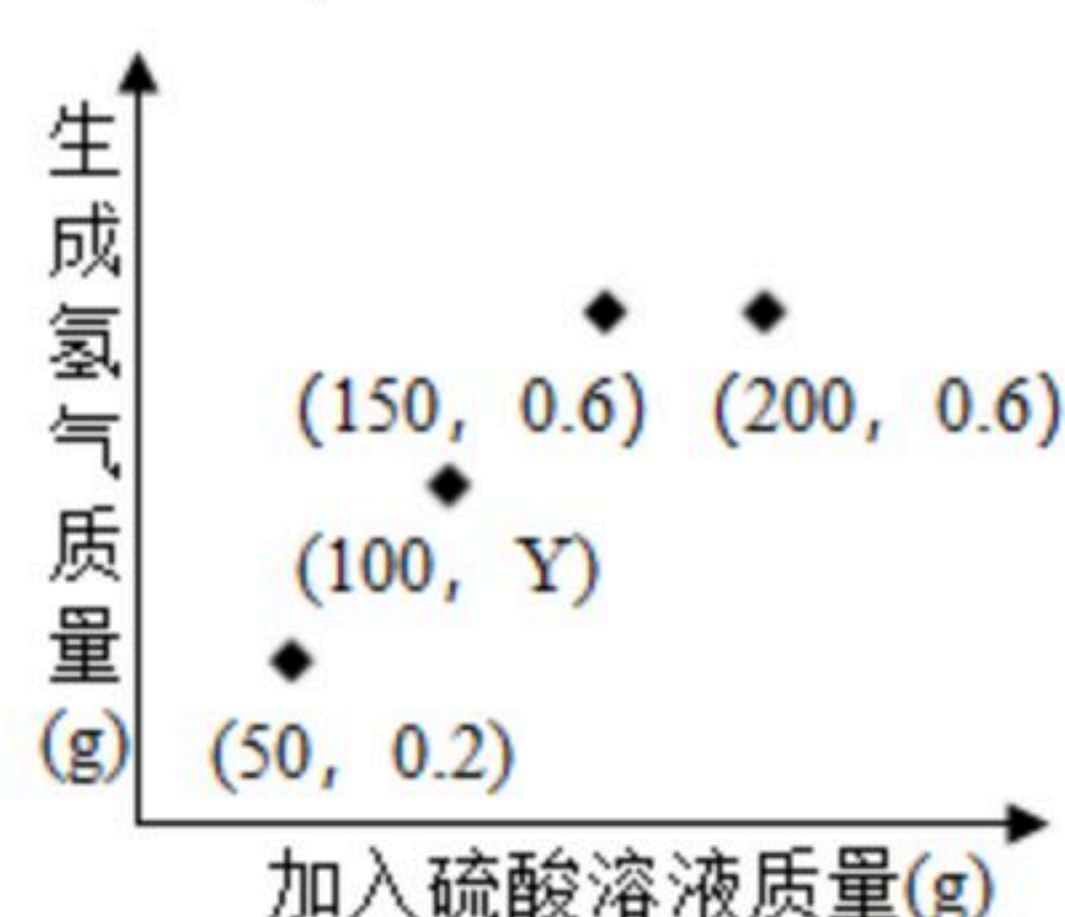
猜想三：固体产物中既有 Cu 也有 Cu_2O 。

(5) 【探究实验】

探究过程	现象	结论
取少量红色固体于小试管中，加入过量稀硫酸	_____	猜想一不成立。
另取 mg 红色固体于试管中，在氢气流中加热至固体质量不再变化，称得固体质量为 $m'g$	_____	当 $m' =$ _____ (用含 m 的代数式表示)时，猜想二成立，否则猜想三成立。

三、计算题 (本大题共1小题，共8分)

16. 为测定某镁银合金中金属镁的含量，称取 $10g$ 合金粉末放入一洁净烧杯中，量取 $200g$ 稀硫酸平均分四次加入，充分反应后，测得实验数据记录如图：



(1) $Y =$ _____。

(2) 计算所用硫酸溶质的质量分数。

(3) 计算合金中金属镁的百分含量。



扫码查看解析