



扫码查看解析

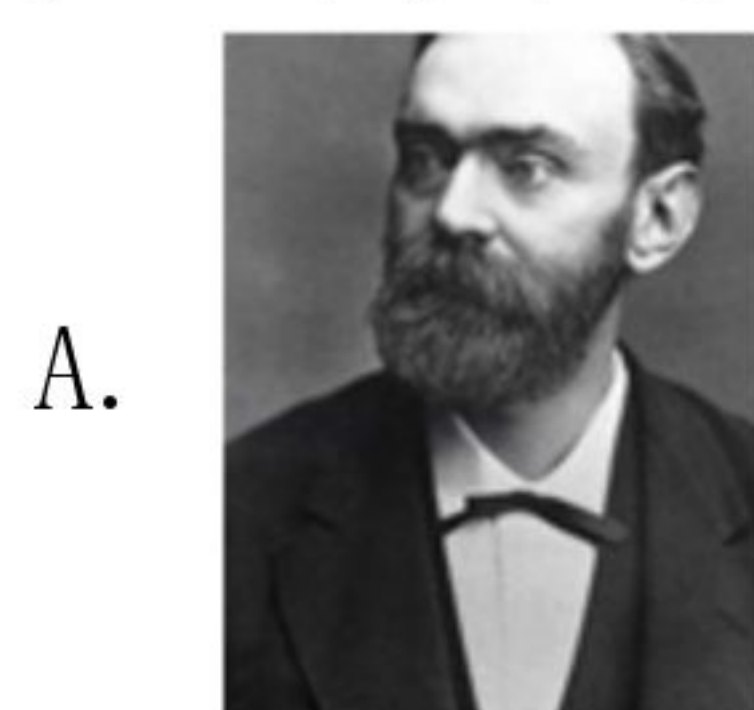
2018年山东省枣庄市中考试卷

化 学

注：满分为50分。

一、选择题（共8小题，每小题2分，满分16分）

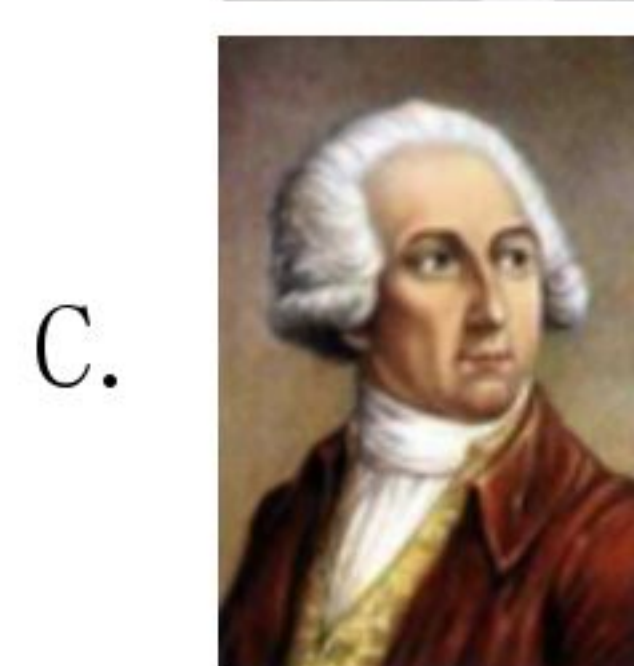
1. 科学发展，薪火相传。在前人研究的基础上，发现元素周期律并编制出第一张元素周期表的科学家是（ ）



诺贝尔



门捷列夫



拉瓦锡



徐寿

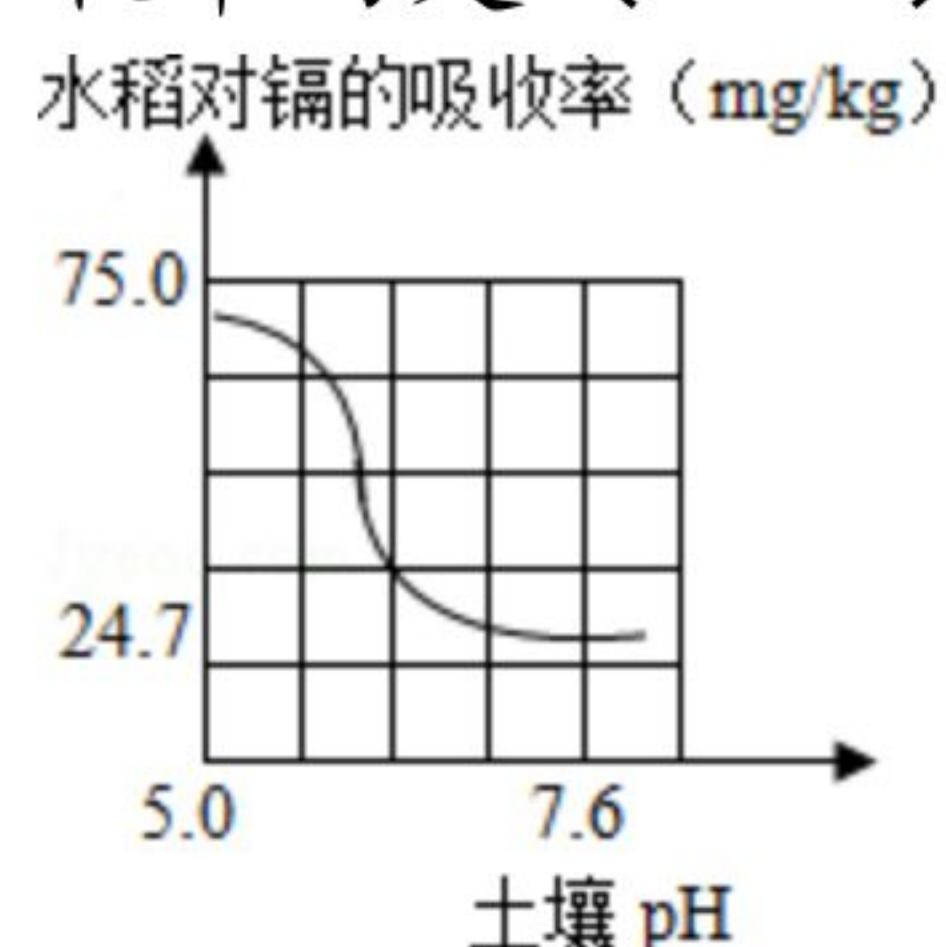
2. 饺子是中国北方人喜爱的食品，所用食材中富含糖类物质的是（ ）

A. 小麦粉 B. 食盐 C. 芹菜 D. 猪肉

3. 氧气与世间万物如影随形。下列关于氧气说法错误的是（ ）

A. 空气中的氧气与水中溶解的氧气化学性质同样活泼
B. 工业上可以利用分离液态空气法制取氧气
C. 氧气可以支持燃烧，说明氧气具有可燃性
D. 氧气能供给呼吸，它和体内物质反应，释放能量，维持生命活动

4. 人若长期食用“镉大米”（镉含量超标）会引起痛痛病。研究表明水稻对镉的吸收率与土壤的 pH 有紧密关系（如图所示），下列物质中可用于改良土壤结构，降低水稻对镉吸收率的是（ ）



A. 氯化钾 B. 烧碱
C. 熟石灰 D. 硫酸亚铁（水溶液显酸性）

5. 化学学习要建构若干基本观念，以下四类化学基本观念中认识不正确的是（ ）

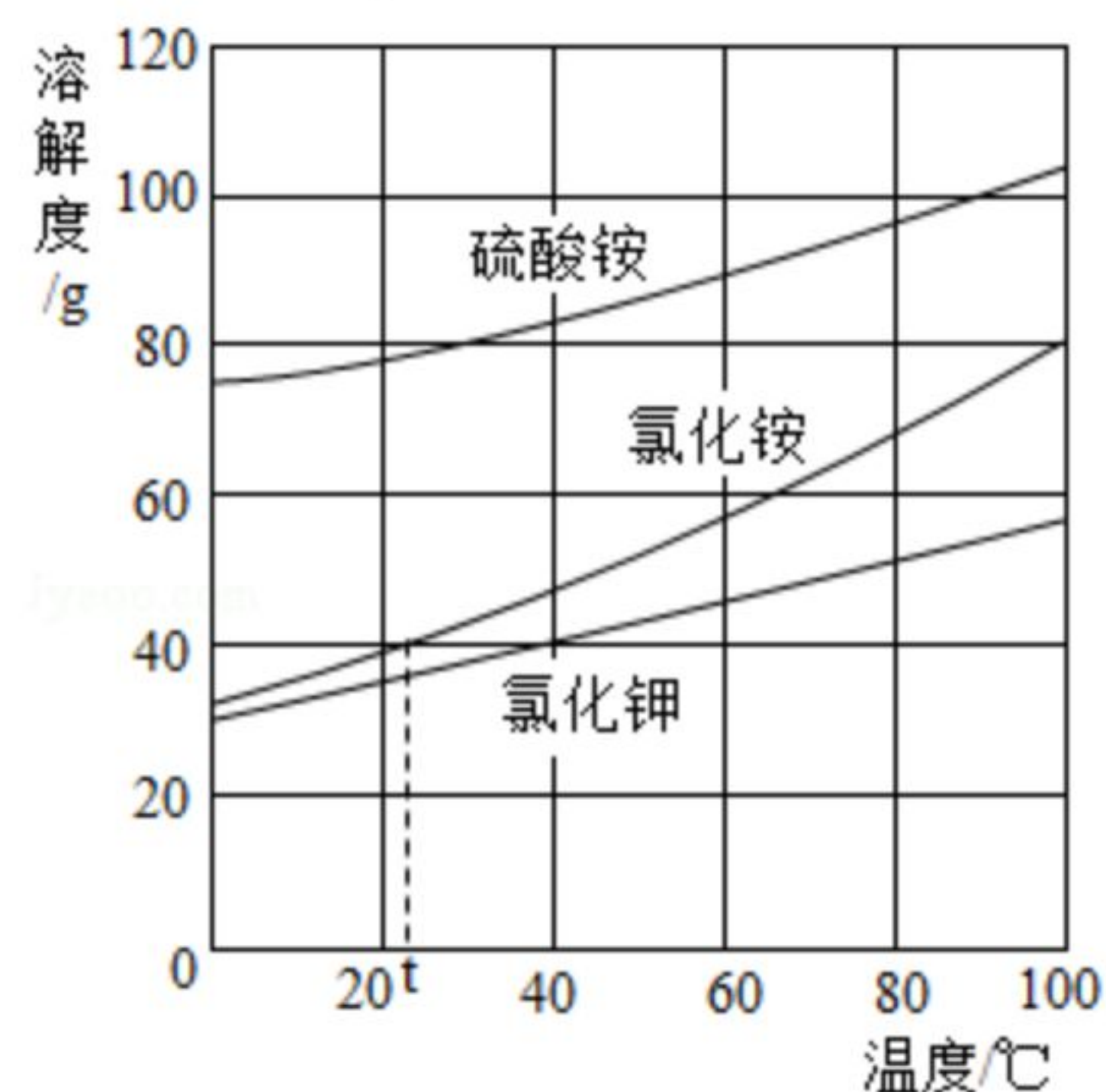
A. 元素观：金刚石和石墨均由碳元素组成
B. 分类观：从组成上看干冰和酒精都属于氧化物



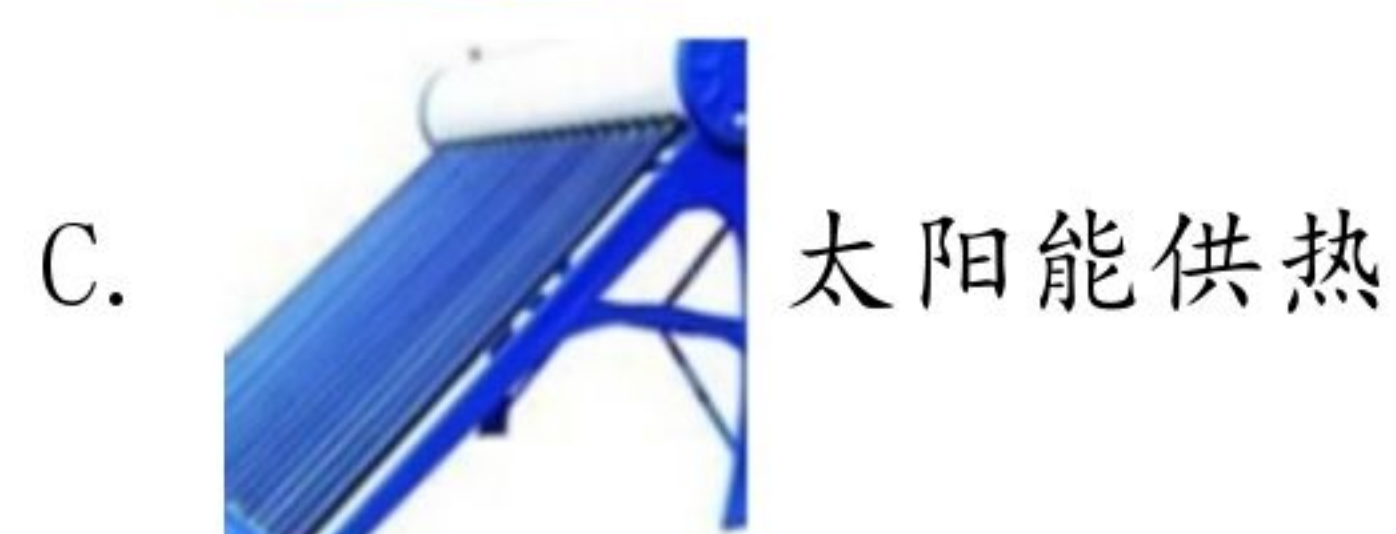
扫码查看解析

- C. 变化观：氢气和水可以相互转化
D. 微粒观：一个一氧化碳分子由一个碳原子和一个氧原子构成

6. 溶解度是定量表示物质溶解性的一种方法，图中给出了三种物质的溶解度曲线，下列说法不正确的是（ ）



- A. 60℃时，三种物质中溶解度最大的是硫酸铵
B. 三种物质的溶解度均随温度升高而增大
C. $t^{\circ}\text{C}$ 时，将30g氯化铵加入50g水中，最终所得溶液溶质质量分数为37.5%
D. 80℃时氯化钾和氯化铵的饱和溶液分别降温至20℃，析出晶体的质量后者大
7. 某兴趣小组进行实验探究，向盛有硝酸亚铁和硝酸银混合液的烧杯中加入一定量的锌粉，反应停止后过滤，向滤渣中加入稀盐酸，有气泡产生下列说法正确的是（ ）
- A. 滤液中一定含有 Zn^{2+} 和 Fe^{2+} ，一定没有 Ag^{+}
B. 滤液中一定含有 Zn^{2+} ，一定没有 Fe^{2+} 和 Ag^{+}
C. 滤渣中一定含有银，可能含有锌和铁
D. 滤渣中一定含有银和铁，可能含有锌
8. 化学反应不仅生成了新物质，还伴随着能量变化。下列事例中通过化学反应提供能量的是（ ）



二、解答题（共5小题，满分29分）

9. 海洋是个巨大的宝藏。人类利用海洋化学资源大体上经历了如图1所示几个阶段。

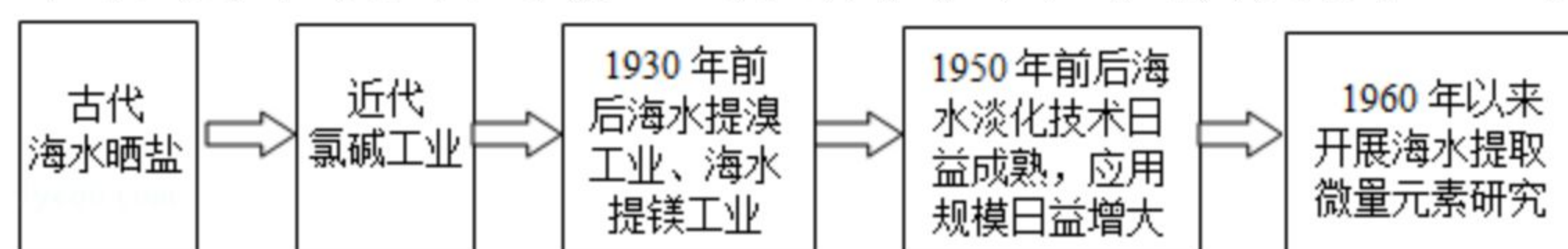


图1

(1) 海水经日晒蒸发水分，变为饱和溶液，再晒析出食盐，这一过程叫_____

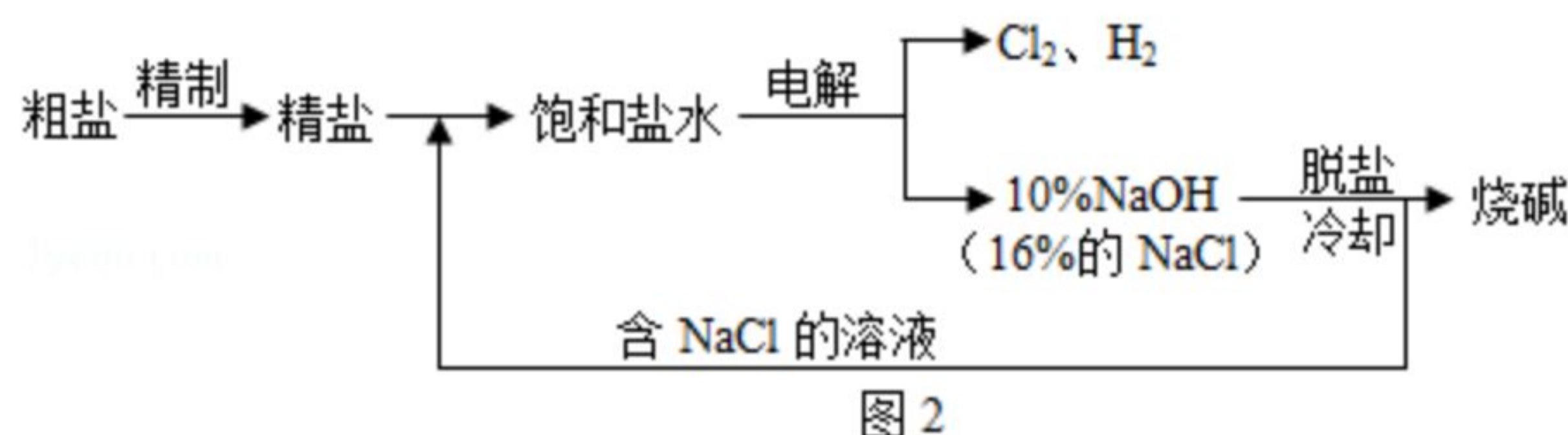


扫码查看解析

_____, 这样得到的是“粗盐”, 不仅含有泥沙, 还含有 Ca^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 Mg^{2+} 等为去除三种杂质离子, 可向粗盐水中依次加入过量的_____

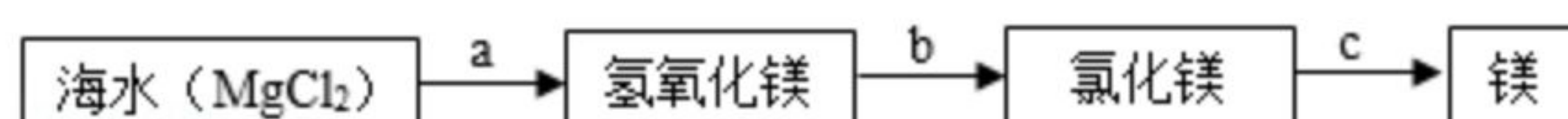
_____(填化学式), 过滤去除沉淀后再加入适量盐酸, 将溶液调至中性。

(2) 氯碱工业基本流程(图2):



由图示可知工艺中可循环利用的物质是_____。

(3) 海水提镁流程:



, 写出其中任一个反应的化学方程式_____

_____, 提取氯化镁历经 a、b 两步转换的目的是_____。

(4) 下列方法中能淡化海水的是_____ (填字母)。

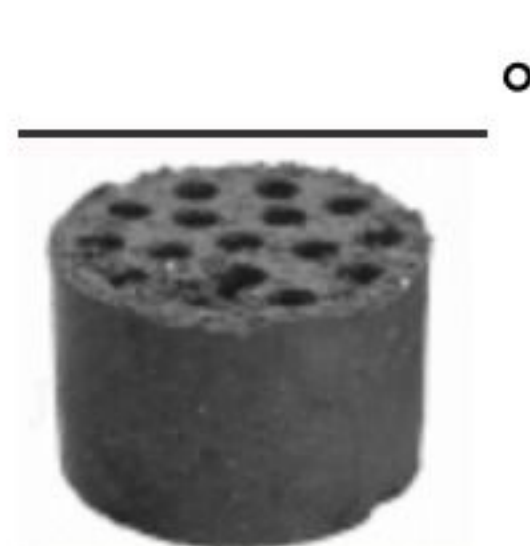
A. 过滤法 B. 沉淀法 C. 多级闪急蒸馏法 D. 分解法

10. “环境就是民生”。煤的大量使用导致空气质量下降, 影响了生态环境。我市正逐步用天然气代替蜂窝煤作燃料, 请回答:

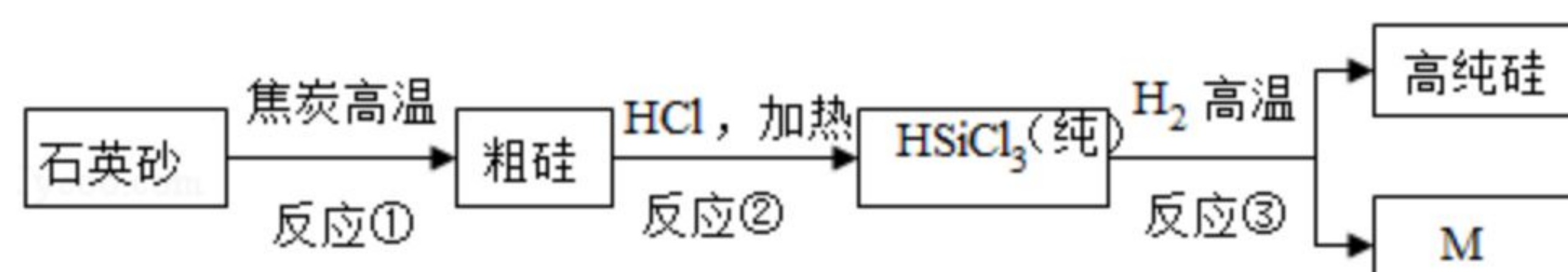
(1) 把煤做成蜂窝状的目的是_____

(2) 用天然气代替蜂窝煤后, 空气中污染物明显减少的有_____ (填一种)。

(3) 天然气在第一次通过管道送到用户时, 必须先将管道内注满氮气, 其目的是_____



11. 2018年4月16日, 美国商务部宣布, 禁止美国公司向中兴公司销售电子技术和通讯元件。其中一个聚焦点就是芯片技术, 生产芯片的半导体材料有硅、锗、砷化镓等, 应用比较广泛的是硅, 硅可由石英砂(主要成分是二氧化硅)制得, 其生产流程如图所示:



(1) 上述三种半导体材料中属于金属材料的是_____, 硅和锗的组成元素在周期

表中的位置如图所示

Al	Si
	Ge

, 则两种元素属于同一_____ (填“周期”或“族”)

(2) 硅原子结构示意图为 , 则 x 为_____, “14”表示_____。



扫码查看解析

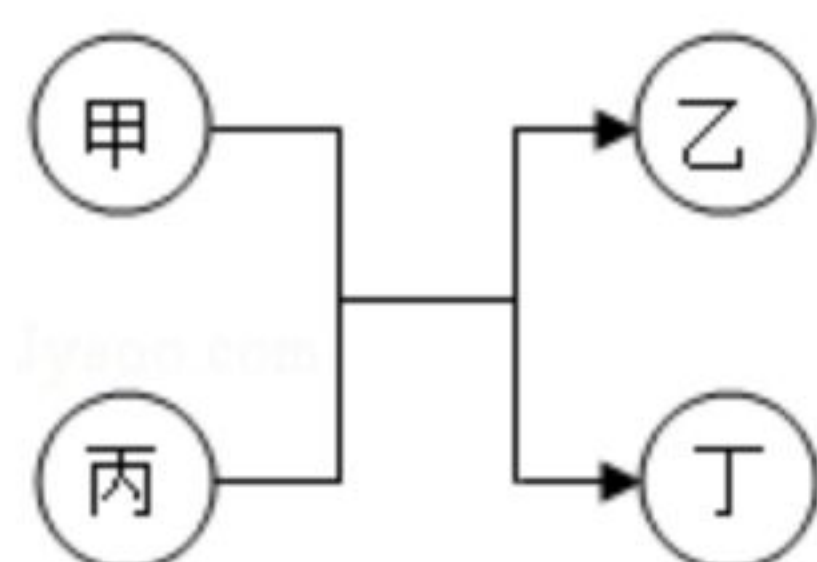
(3) 根据上述流程图推断, 反应①中化合价发生变化的元素有 _____;
反应③中M的化学式为 _____。

12. 甲乙丙丁四种物质的转化关系如图所示, 回答下列问题。

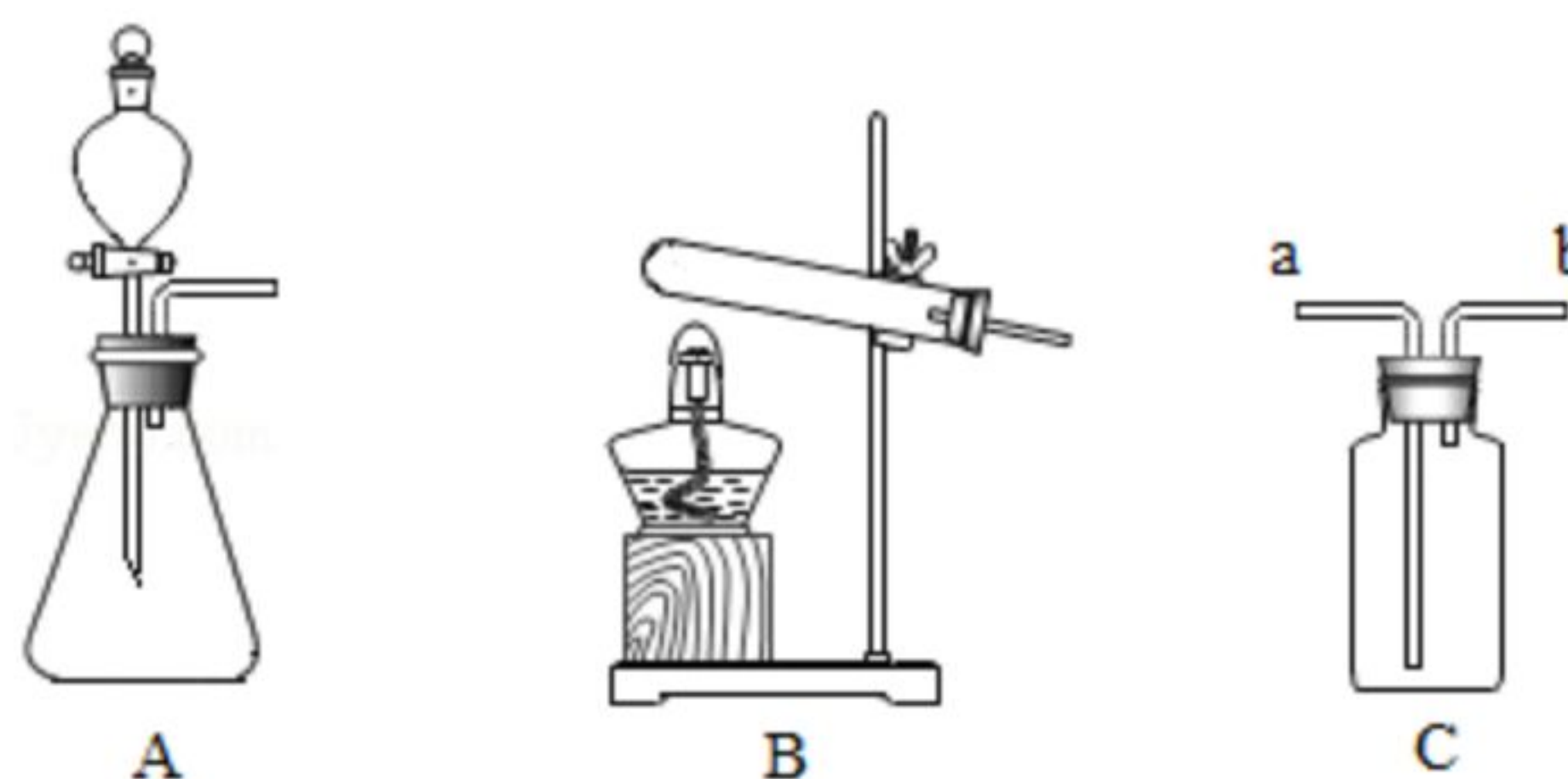
(1) 若甲、丁为单质, 则此类反应一定属于 _____ (填一种基本反应类型)。

(2) 若丁为水, 写出一个符合条件的化学方程式: _____。

(3) 若丁为蓝色沉淀, 则甲可能为 _____ (填一种物质的化学式)



13. 请分析下列实验装置, 阅读所给材料, 回答问题:



材料: 氨气(NH_3) 常温下是一种具有刺激性气味的无色气体, 对人体有较大毒性, 密度比空气小, 极易溶于水, 其水溶液显碱性。实验室可用加热氯化铵(NH_4Cl) 和熟石灰两种固体的方法制取氨气, 同时生成氯化钙和水。铵盐易溶于水, $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 微溶于水, CaCl_2 溶液显中性, NH_4Cl 溶液显酸性。

(1) 实验室制取氨气的化学方程式为 _____,
应选取的发生装置是 _____ (填装置编号)。

(2) 用C装置收集氨气时, 气体应从 _____ 口通入(填“a”或“b”); 检验氨气可用湿润的 _____ 石蕊试纸(填“红色”或“蓝色”)。

(3) 某同学对充分反应后反应器内的固体物质做进一步研究:

【提出问题】固体物质的成分是什么?

【作出猜想】猜想I: $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 NH_4Cl 和 CaCl_2

猜想II: $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 和 CaCl_2

猜想III: NH_4Cl 和 CaCl_2

猜想IV: 只有 CaCl_2

有同学对上述猜想提出质疑: 有一种猜想不合理。你认为是 _____。

【实验探究】①取反应器内少量固体于试管中, 加水溶解、过滤, 得到滤液。

②取少量溶液于试管中, 滴加无色酚酞试液溶液, 颜色无变化, 说明 _____
(填一种猜想) 不正确。

③再取少量滤液于另一试管中, 滴加 AgNO_3 溶液, 产生白色沉淀, 该同学认为固体中含



扫码查看解析

有 NH_4Cl ，于是得出结论猜想III正确。你认为该同学的结论_____

_____（填“合理”或“不合理”），理由是_____。

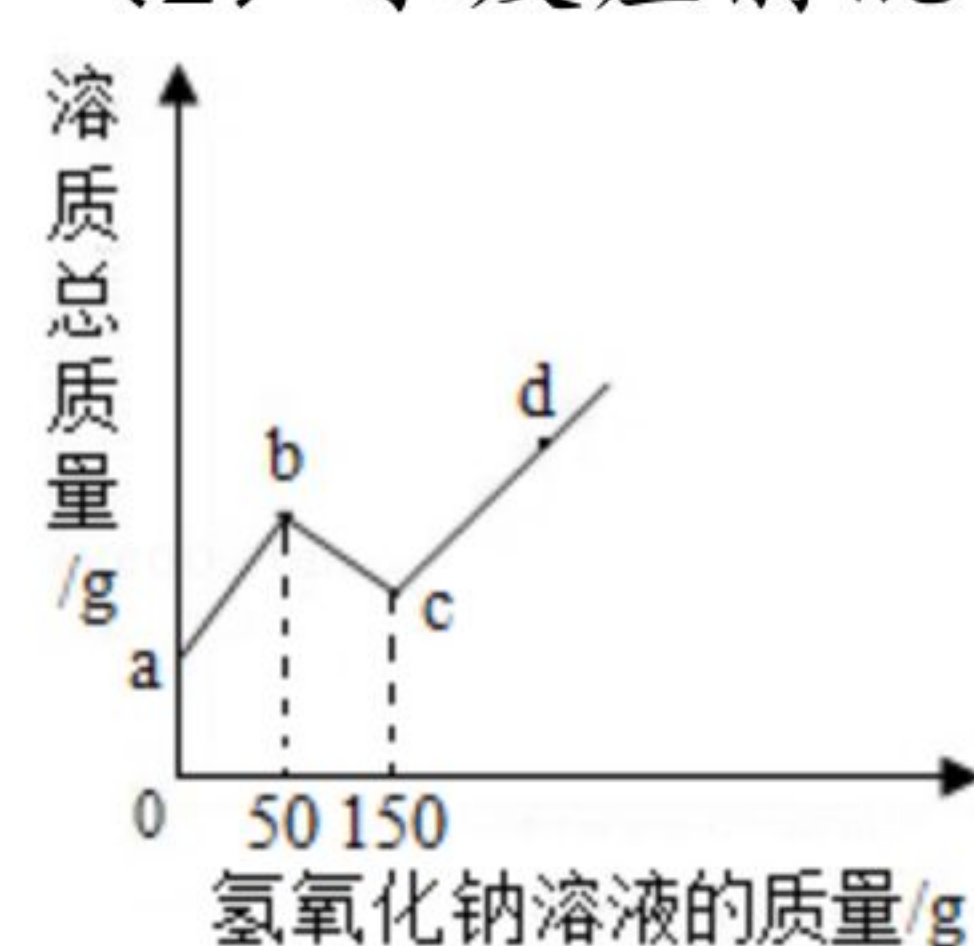
【评价反思】该同学认为实验装置仍有不足之处，请你提出改进措施：_____。

二. 计算题

14. 往100g硫酸和硫酸铜的混合液中，逐滴加入8%的氢氧化钠溶液直至过量，根据实验事实绘制了如图所示曲线，分析并计算：

(1) $a \rightarrow b$ 段表示氢氧化钠与混合物中的_____发生反应。

(2) 求反应前混合液中硫酸铜的质量分数。（写出计算过程）





扫码查看解析



扫码查看解析