

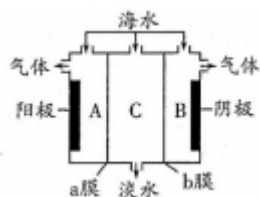
2024-2025 学年四川省资阳市乐至县良安中学高三冲刺 3 月训练卷（四）化学试题

考生请注意：

1. 答题前请将考场、试室号、座位号、考生号、姓名写在试卷密封线内，不得在试卷上作任何标记。
2. 第一部分选择题每小题选出答案后，需将答案写在试卷指定的括号内，第二部分非选择题答案写在试卷题目指定的位置上。
3. 考生必须保证答题卡的整洁。考试结束后，请将本试卷和答题卡一并交回。

一、选择题（每题只有一个选项符合题意）

- 1、海水中含有大量 Na^+ 、 Cl^- 及少量 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} ，用电渗析法对该海水样品进行淡化处理，如右图所示。下列说法正确的是



- A. b 膜是阳离子交换膜
 - B. A 极室产生气泡并伴有少量沉淀生成
 - C. 淡化工作完成后 A、B、C 三室中 pH 大小为 $\text{pH}_A < \text{pH}_B < \text{pH}_C$
 - D. B 极室产生的气体可使湿润的 KI 淀粉试纸变蓝
- 2、已知 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 为弱碱，下列实验事实能证明某酸 HA 为弱酸的是()
- A. 浓度为 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ HA 的导电性比浓度为 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 硫酸的导电性弱
 - B. $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NH_4A 溶液的 pH 等于 7
 - C. $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 HA 溶液能使甲基橙变红色
 - D. 等物质的量浓度的 NaA 和 HA 混合溶液 pH 小于 7
- 3、根据下列实验操作和现象得出的结论正确的是

	操作	现象	结论
A	将 SO_2 分别通入溴水和酸性高锰酸钾溶液中	溴水和酸性高锰酸钾溶液均褪色	SO_2 具有漂白性


B	向1mL $2\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaOH 溶液中滴加 1~2 滴 $0.1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ MgCl_2 溶液，再滴加 2 滴 $0.1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ FeCl_3 溶液	先产生白色沉淀，后产生红褐色沉淀	$K_{\text{sp}}:\text{Mg}(\text{OH})_2 > \text{Fe}(\text{OH})_3$
C	向滴有酚酞的 Na_2CO_3 溶液中加入少量 BaCl_2 固体	有白色沉淀生成，溶液红色变浅	Na_2CO_3 溶液中存在水解平衡
D	将 CaCO_3 与盐酸反应得到的气体直通入 Na_2SiO_3 溶液中	产生白色沉淀	酸性: $\text{H}_2\text{CO}_3 > \text{H}_2\text{SiO}_3$

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

4、下列物质的名称中不正确的是 ()

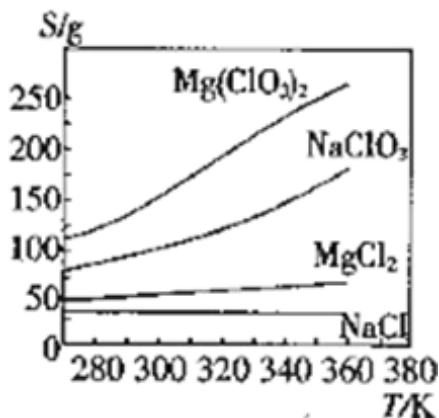
A. Na_2CO_3 : 苏打

B. $\text{CaSO}_4\cdot 2\text{H}_2\text{O}$: 生石膏

C. : 3, 3-二乙基己烷

D. $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$: 硬脂酸

5、几种化合物的溶解度随温度变化曲线如图所示，下列说法正确的是 ()



A. NaClO_3 的溶解是放热过程

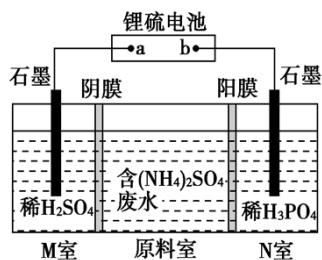
B. 由图中数据可求出 300K 时 MgCl_2 饱和溶液的物质的量浓度

C. 可采用复分解反应制备 $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$: $\text{MgCl}_2 + 2\text{NaClO}_3 = \text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 + 2\text{NaCl}$

D. 若 NaCl 中含有少量 $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$ ，可用降温结晶方法提纯

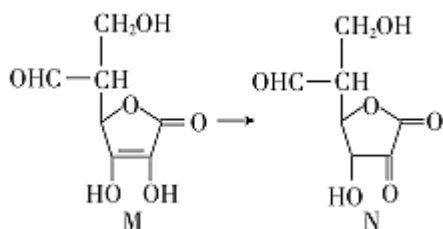
6、我国医药学家屠呦呦因研究青蒿素而荣获 2016 年诺贝尔化学奖。她在青蒿液中加入乙醚，经操作 1 得含青蒿素的乙醚和其他杂质的混合物。再经操作 2 得到含青蒿素的乙醚，最后经操作 3 得到青蒿粗产品。操作 1、2、3 相当于

的废水制备硫酸和化肥的示意图如图(不考虑其他杂质离子的反应)。下列说法正确的是()



- A. b 为电源的正极
- B. 每消耗 32g 硫, 理论上导线中一定通过 2mole^-
- C. N 室的电极反应式为 $2\text{H}_2\text{O}-4\text{e}^-=\text{O}_2\uparrow+4\text{H}^+$
- D. SO_4^{2-} 通过阴膜由原料室移向 M 室

12、有机物 M、N 之间可发生如图转化, 下列说法不正确的是



- A. M 能与溴水发生加成反应
- B. N 能使酸性高锰酸钾溶液褪色
- C. M 分子中所有碳原子共平面
- D. M、N 均能发生水解反应和酯化反应

13、下列装置或操作能达到相应实验目的的是

- A. 配制一定浓度的 NaCl 溶液
- B. 除去 SO_2 中的 HCl
- C. 实验室制取氨气
- D. 观察 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 的生成

14、化学与人类生产、生活、社会可持续发展密切相关。下列说法正确的是()

- A. 自来水厂常用明矾作消毒杀菌剂
- B. 高铁车用大部分材料是铝合金, 铝合金材料具有强度大、质量轻、抗腐蚀能力强等优点
- C. 硅胶可作瓶装药品的干燥剂及催化剂载体, 也是重要的半导体材料

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/277015004160010001>