

高三 12 月份定时检测

化学试题

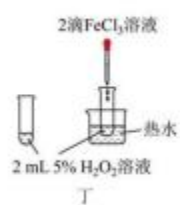
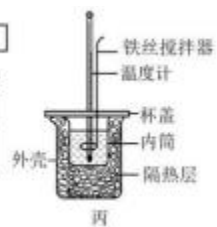
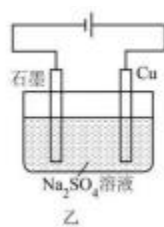
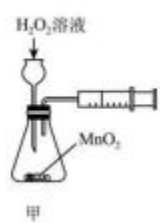
温馨提示：

1. 答卷前，考生务必将自己的姓名、考生号等填写在答题卡和试卷指定位置。
2. 回答选择题时，选出每小题答案后，用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案标号。回答非选择题时，将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
3. 考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量：H 1 B 11 C 12 N 14 O 16 Si 28 S 32 Cl 35.5

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. 化学渗透在社会生活的各个方面。下列叙述正确的是()
A. 合成氨的反应塔与外加电源的正极相连，并维持一定的电压可以钝化防腐
B. 纳米铁粉主要通过物理吸附作用除去污水中的 Cu^{2+} 、 Ag^+ 、 Hg^{2+}
C. 开发利用新能源，减少化石燃料的使用是实现“碳中和”目标的有效途径
D. 晶体硅的导电性介于导体和绝缘体之间，常用于制造光导纤维
2. 设 N_A 为阿伏加德罗常数，下列说法中正确的是()
A. 2mL 0.5mol/L 硅酸钠溶液中滴入盐酸制硅酸胶体，所得胶粒数目为 $0.001N_A$
B. 将标准状况下 22.4L NO 与 11.2L O_2 混合后的体积约为 22.4L
C. 7.1g Cl_2 与足量铁粉反应转移的电子数为 $0.2N_A$
D. 60g 二氧化硅晶体中含有 Si-O 键数为 $2N_A$
3. 下列有关化学药品的配制和保存的说法中正确的是()
A. 将盛有 KMnO_4 与乙醇的试剂瓶保存于同一个药品橱中
B. 配制 Na_2S 溶液时加入少量 H_2S 防止水解
C. 纯碱溶液保存在玻璃塞的试剂瓶中
D. 白磷浸泡在冷水中，用广口试剂瓶贮存
4. 用下列实验装置进行相应实验，能达到实验目的的是()



A. 用装置甲定量测定化学反应速率

B. 用装置乙实现反应： $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2 \uparrow$

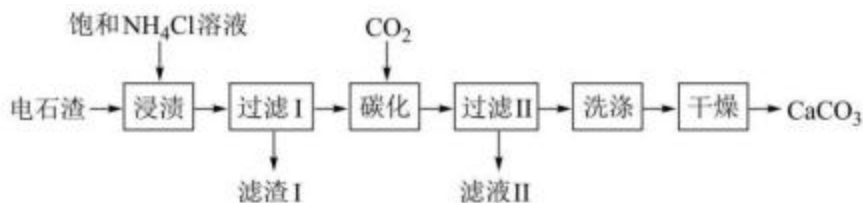
C. 用装置丙准确测定中和反应的反应热

D. 用装置丁验证 FeCl_3 对 H_2O_2 分解反应有催化作用

5. 下列类比或推理合理的是()

选项	已知	方法	结论
A	CO_2 通入 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液无沉淀生成	类比	SO_2 通入 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液无沉淀生成
B	钠保存在煤油中	类比	锂保存在煤油中
C	NaH_2PO_2 是正盐	推理	H_3PO_2 是一元酸
D	CO_2 与 Na_2O_2 反应生成 Na_2CO_3 和 O_2	类比	SO_2 与 Na_2O_2 反应生成 Na_2SO_3 和 O_2

6. 以电石渣[主要成分为 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ，含少量 SiO_2 等杂质]为原料制备纳米碳酸钙的一种工艺流程如下：



下列说法错误的是()

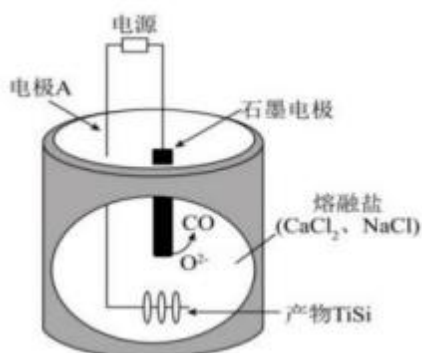
A. “浸渍”时，适当提高温度，有利于提高 Ca^{2+} 浸取率

B. 滤液 II 中主要成分是 NH_4Cl ，可以循环使用

C. “碳化”中反应的离子方程式为 $\text{Ca}^{2+} + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$

D. 已知 $K_{\text{sp}}(\text{CaCO}_3) = 2.9 \times 10^{-9}$ ，则滤液 II 中 Ca^{2+} 沉淀完全时， $c(\text{CO}_3^{2-})$ 小于 $2.9 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

7. 在熔融盐体系中，通过电解 TiO_2 和 SiO_2 获得电池材料 (TiSi)，电解装置如图所示，下列说法正确的是()



A. 该装置将化学能转化为电能

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/558062007107006053>