

2021-2022年高一上半期期末教学质量检查化学免费试卷（福建省龙岩市一级达标校）

1. 选择题

化学与科学、技术、社会、环境密切相关。下列说法不正确的是

- A. 溶液和胶体的本质区别是丁达尔效应
- B. 在冶金工业上，金属Mg常用于做还原剂和脱氧剂
- C. 对酸性物质的排放加以控制，开发新清洁能源是减少酸雨的有效措施
- D. 常温下浓硝酸与铁发生钝化现象，可用铁制容器装运浓硝酸

2. 选择题

我国科学家屠呦呦因发现青蒿素(一种化学物质)而获得2015年诺贝尔奖。下列关于“化学”的说法正确的是

- A. 分子是化学变化中的最小微粒
- B. 现代技术手段可以操纵原子和分子
- C. 原子在化学变化中可再分
- D. 化学科学只能认识分子

3. 选择题

阿伏加德罗常数的值为 N_A 。下列说法正确的是

- A. 1g氢气含有 N_A 个 H_2 分子
- B. 1mol铁与过量稀盐酸反应生成 N_A 个 H_2 分子
- C. 14g由 N_2 与CO组成的混合气体含有的原子数目为 $0.5 N_A$
- D. 标准状况下，6.72L NO_2 与水充分反应转移的电子数目为 $0.1 N_A$

4. 选择题

下列反应的离子方程式中，正确的是

- A. 用 $FeCl_3$ 溶液腐蚀铜线路板： $Cu + 2Fe^{3+} = Cu^{2+} + 2Fe^{2+}$
- B. 氯气溶于水： $Cl_2 + H_2O = 2H^+ + Cl^- + ClO^-$
- C. 氢氧化钡溶液与稀 H_2SO_4 反应： $Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4 \downarrow$
- D. 碳酸钠溶液中逐滴加入少量的盐酸： $2H^+ + CO_3^{2-} = CO_2 \uparrow + H_2O$

5. 选择题

用浓硫酸配制250mL 0.10mol/L的 H_2SO_4 溶液时，下列实验操作会使配得的溶液浓度偏大的是

- A. 用量筒量取浓硫酸时仰视读数
- B. 移液前容量瓶中有少量蒸馏水
- C. 在容量瓶中进行定容时仰视刻度线
- D. 定容后把容量瓶倒转摇匀，发现液面低于刻度，再补充几滴水至刻度

6. 选择题

“绿色化学”是21世纪化学发展的主导方向，其核心是化学反应或化工生产中尽量减少或彻底消除使用和产生有害物质。下列制备硫酸铜方案中，可行且符合“绿色化学”理念的是

- A. 加热条件下，用铜粉和稀硫酸反应
- B. 加热条件下，用铜粉与浓硫酸反应
- C. 先灼烧铜粉，再将其与稀硫酸反应