

2021-2022年高一上册期末考试化学免费试卷（湖北省沙市中学）

1. 选择题

下列物质与常用危险化学品的类别不对应的是

- A. 氯气—易燃气体 B. 汽油——易燃液体
C. 硫酸——腐蚀品 D. 高锰酸钾——氧化剂

2. 选择题

下列物质中属于电解质的是

- A. 乙醇 B. CO₂ C. 烧碱 D. 金属铁

3. 选择题

下列生活实例中，运用了过滤原理的是

- A. 用笊（zhào）篱捞饺子 B. 用热水沏茶
C. 用洗衣粉去除油渍 D. 用冷水浸泡中药

4. 选择题

下列各组离子，因发生氧化还原反应而不能大量共存的是

- A. K⁺、Fe³⁺、SCN⁻、Cl⁻ B. Fe³⁺、K⁺、OH⁻、SO₄²⁻
C. Fe²⁺、K⁺、Cl⁻、MnO₄⁻ D. Na⁺、H⁺、SO₄²⁻、CO₃²⁻

5. 选择题

下列关于Fe(OH)₃胶体和MgCl₂溶液性质叙述正确的是

- A. 均能够产生丁达尔效应 B. 微粒直径均在1~100 nm之间
C. 分散质微粒均可透过滤纸 D. 加入少量NaOH溶液，只有MgCl₂溶液产生沉淀

6. 选择题

下列实验操作错误的是

- A. 实验中剩余的钠不能再放回原试剂瓶
B. 分液漏斗使用前需要先检查是否漏液
C. 做焰色反应时，铂丝应用盐酸洗净并灼烧至无色
D. 蒸馏烧瓶加热时需要垫石棉网

7. 选择题

配制100 mL 1.00 mol/L NaCl溶液，下列操作中正确的是

- A. 将NaCl固体直接放在托盘天平的托盘上称量
B. 选择仪器时，使用100 mL容量瓶
C. 配制过程中，未用蒸馏水洗涤烧杯和玻璃棒
D. 定容时，俯视确定凹液面与刻度线相切

8. 选择题

浓硫酸有许多重要的性质，在与含有水分的蔗糖作用过程中不能显示的性质是

- A. 吸水性 B. 脱水性 C. 强氧化性 D. 酸性

9. 选择题

下列实验中，所采取的分离方法与对应原理都正确的是