

重庆2022年高一化学下半年月考测验免费试卷

1. 选择题

我国清代《本草纲目拾遗》中记叙无机药物335种，其中“强水”条目下写道：“性最烈，能蚀五金……其水甚强，五金八石皆能穿第，惟玻璃可盛。”这里的“强水”是指

A. 氨水 B. 卤水 C. 醋 D. 硝酸

2. 选择题

下列能用分液漏斗进行分离的混合物是()

A. 四氯化碳和水 B. 酒精和汽油 C. 碘和四氯化碳 D. 汽油和植物油

3. 选择题

下列物质变化或操作过程中发生化学变化的是

A. 硅胶作袋装食品的干燥剂 B. 氯气作自来水杀菌消毒剂
C. 用铂丝蘸取碳酸钠溶液在酒精灯外焰上灼烧 D. 用蒸馏的方法除去自来水中的Cl⁻

4. 选择题

1869年，俄国化学家门捷列夫制作出了第一张元素周期表，揭示了化学元素间的内在联系，成为化学史上的重要里程碑之一。下列有关元素周期表的说法正确的是

A. 元素周期表含元素最多的族是第ⅢB族
B. 元素周期表有18个族
C. 第1 A族的元素全部是金属元素
D. 短周期是指第一、二、三、四周期

5. 选择题

一定条件下硝酸铵受热分解的化学方程式为： $5\text{NH}_4\text{NO}_3=2\text{HNO}_3+4\text{N}_2\uparrow+9\text{H}_2\text{O}$ ，在反应中被氧化与被还原的氮原子数之比是()

A. 5:4 B. 4:5 C. 5:3 D. 3:5

6. 选择题

下列对浓硫酸的叙述正确的是()

A. 常温下，浓硫酸与铁、铝不反应，所以铁质、铝质容器能盛放浓硫酸
B. 浓硫酸具有吸水性，故能使蔗糖炭化
C. 浓硫酸和铜片加热既表现出酸性，又表现出氧化性
D. 浓硫酸与亚硫酸钠反应制取SO₂时，浓硫酸表现出强氧化性

7. 选择题

下列离子方程式书写正确的是()

A. 钠与水反应： $2\text{Na}+2\text{H}_2\text{O}=2\text{Na}^{++}2\text{OH}^{-}+\text{H}_2\uparrow$
B. 向FeCl₃溶液中加入几滴KSCN溶液： $3\text{SCN}^{-}+\text{Fe}^{3+}=\text{Fe}(\text{SCN})_3\downarrow$
C. 稀硫酸和氢氧化钡溶液反应： $\text{Ba}^{2+}+\text{SO}_4^{2-}=\text{BaSO}_4\downarrow$
D. 碳酸钙与盐酸反应： $\text{CO}_3^{2-}+2\text{H}^{+}=\text{CO}_2\uparrow+\text{H}_2\text{O}$

8. 选择题

下列药品和装置合理且能完成相应实验的是()