

哈尔滨市高一化学期中考试(2022年前半期) 免费试卷完整版

1. 选择题

下列关于试剂存放的叙述正确的是 ()

- A. 硝酸银溶液存放在无色试剂瓶中
- B. 金属钠保存在CCl₄中(钠的密度小于CCl₄)
- C. 氢氧化钠溶液保存在带玻璃塞的玻璃瓶中
- D. 浓硫酸的装运包装箱应贴上如图所示的标识



2. 选择题

下列说法中正确的是 ()

- A. 氯化钠水溶液在电流的作用下电离出Na⁺和Cl⁻
- B. 硫酸钡难溶于水, 但硫酸钡属于强电解质
- C. 二氧化碳溶于水能部分电离, 故二氧化碳属于弱电解质
- D. 硫酸钠在水中的电离方程式可表示为Na₂SO₄=2Na⁺+S₆⁺⁺4O₂⁻

3. 选择题

已知①反应2BrO₃⁻+Cl₂=Br₂+2ClO₃⁻; ②5Cl₂+I₂+6H₂O=2HIO₃+10HCl; ③ClO₃⁻+5Cl⁻+6H⁺=3Cl₂+3H₂O, 下列物质氧化能力强弱顺序正确的是

- A. ClO₃⁻>BrO₃⁻>IO₃⁻>Cl₂
- B. BrO₃⁻>Cl₂>ClO₃⁻>IO₃⁻
- C. BrO₃⁻>ClO₃⁻>Cl₂>IO₃⁻
- D. Cl₂>BrO₃⁻>ClO₃⁻>IO₃⁻

4. 选择题

下列有关CuSO₄溶液的叙述正确的是 ()

- A. 与过量浓氨水反应的离子方程式: Cu²⁺+2OH⁻=Cu(OH)₂↓
- B. 通入CO₂气体产生蓝色沉淀
- C. 与H₂S反应的离子方程式: Cu²⁺+S²⁻=CuS↓
- D. 该溶液中Na⁺、NH₄⁺、NO₃⁻、Mg²⁺可以大量共存

5. 选择题

金属钠露置在空气中会发生一系列变化, 其中产物不可能是()

- A. Na₂O₂
- B. NaOH
- C. Na₂CO₃·10H₂O
- D. Na₂CO₃

6. 选择题

下列叙述正确的是 ()

- ①Na₂O与Na₂O₂都能和水反应生成碱, 它们都是碱性氧化物
 - ②Na₂CO₃溶液和NaHCO₃溶液都能跟CaCl₂溶液反应得到白色沉淀
 - ③钠在常温下不容易被氧化
 - ④Na₂O₂可作供氧剂, 而Na₂O不行
 - ⑤向石蕊试液中加入Na₂O₂粉末, 溶液先变蓝后褪色, 并有气泡生成
 - ⑥钠与浓NH₄Cl溶液反应, 放出的气体中含H₂和NH₃
- A. 都正确 B. ④⑤⑥ C. ②⑤⑥ D. ②③④⑤