

安徽省黄山市2021-2022年高一上半年期末考试化学在线考试题免费练习

1. 选择题

化学与人类社会的生产、生活有着密切联系。下列叙述中不正确的是()

- A.古诗“磁石引铁，于金不连”中“磁石”主要成分是四氧化三铁
- B.铝制餐具不宜用来蒸煮或长时间存放酸性或碱性食物
- C.制作馒头时，人们常用小苏打作膨松剂
- D.米汤可直接检验加碘食盐中的碘酸钾(KIO₃)

2. 选择题

我国发行的第五套人民币中的5角硬币，材质是钢芯镀铜合金。其与纯铜相比较有关性质不正确的是()

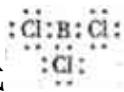
- A.合金的硬度更大
- B.合金的耐腐蚀性能更好
- C.合金不能导电
- D.合金的熔点更低

3. 选择题

下列化学用语的表述正确的是()

A.次氯酸的结构式：H-Cl-O

B.含8个中子的氧原子：¹⁸₈O



C.BCl₃的电子式

D.用电子式表示MgCl₂的形成过程：



4. 选择题

有关钠及其化合物的性质叙述正确的是()

- A.碳酸钠溶液具有碱性，可用于治疗胃酸过多
- B.碳酸钠粉末在潮湿的空气中放置可转化为碳酸氢钠
- C.将足量的Na₂O₂、Na₂O分别加到酚酞溶液中，最终溶液均为红色
- D.钠粒用铝箔包住，在铝箔上刺些小孔，然后投入水中，放出氢气的量比直接将钠粒投入水中放出的氢气多

5. 选择题

常温下，下列各组离子在水溶液中一定能大量共存，且加入Na₂O₂后仍然能大量共存的是()

A.K⁺、I⁻、SO₄²⁻、Na⁺ B.Ba²⁺、Na⁺、HCO₃⁻、NO₃⁻

C.Na⁺、NO₃⁻、K⁺、Cl⁻ D.Fe²⁺、SO₄²⁻、Cl⁻、K⁺

6. 选择题

设NA表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()

- A.1L2mol·L⁻¹的盐酸中，含有2NA个氯化氢分子
- B.将含0.5molFeCl₃的饱和溶液滴入沸水中并加热，制得Fe(OH)₃胶体粒子数小于0.5NA
- C.0.1mol·L⁻¹的NaOH溶液中，含有0.1NA个OH⁻
- D.含4molHCl的浓盐酸与足量MnO₂加热反应，生成Cl₂的数目为NA

7. 选择题