

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(KIO<sub>3</sub>)

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()

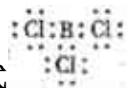
- A. 合金的硬度更大 B. 合金的耐腐蚀性能更好
- C. 合金不能导电 D. 合金的熔点更低

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： $^{18}_{8}\text{O}$

C. BCl<sub>3</sub>的电子式



D. 用电子式表示MgCl<sub>2</sub>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Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>、Na<sub>2</sub>O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Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>后仍然能大量共存的是()

- A. K<sup>+</sup>、I<sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Na<sup>+</sup> B. Ba<sup>2+</sup>、Na<sup>+</sup>、HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>
- C. Na<sup>+</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、K<sup>+</sup>、Cl<sup>-</sup> D. Fe<sup>2+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>、K<sup>+</sup>

6. 选择题

设N<sub>A</sub>表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()

- A. 1L 2mol·L<sup>-1</sup>的盐酸中，含有2N<sub>A</sub>个氯化氢分子
- B. 将含0.5mol FeCl<sub>3</sub>的饱和溶液滴入沸水中并加热，制得Fe(OH)<sub>3</sub>胶体粒子数小于0.5N<sub>A</sub>
- C. 0.1mol·L<sup>-1</sup>的NaOH溶液中，含有0.1N<sub>A</sub>个OH<sup>-</sup>
- D. 含4mol HCl的浓盐酸与足量MnO<sub>2</sub>加热反应，生成Cl<sub>2</sub>的数目为N<sub>A</sub>

7. 选择题