

省推荐无纸试卷

1. 选择题

化学与生活密切相关。下列物质性质与应用的对应关系错误的是 ()

- A. 硅胶吸水能力强, 可用作食品、药品的干燥剂
- B. 氢氧化铝碱性不强, 可用作胃酸中和剂
- C. 次氯酸钠具有强氧化性, 可用作织物的漂白剂
- D. 葡萄糖具有氧化性, 可用于工业制镜

2. 选择题

漂白粉在水中可与溶解的 CO_2 发生反应: $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{HClO}$ 。下列表示相关微粒的化学用语错误的是

- A. 中子数为10的氧原子为 $^{18}_8\text{O}$
- B. Ca^{2+} 的结构示意图为 
- C. CO_2 的电子式为 $\text{:O}::\text{C}::\text{O:}$
- D. HClO 的结构式为 $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

3. 选择题

下列成语或谚语中蕴含着一定的化学知识或原理, 下列有关说法不正确的是 ()

- A. 炉火纯青——通过观察火焰的颜色来判断炉内的温度
- B. 水滴石穿—— $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCO}_3 = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (以大理石为例)
- C. 恨铁不成钢——钢的性能远优于铁
- D. 真金不怕火炼——单质金的熔点很高

4. 选择题

我国在探索太空、开发深海、建设高铁、5G 技术联通等方面取得举世瞩目的成就, 这些成就与化学有着密切联系。下列说法正确的是 ()

- A. 长征五号运载火箭箭体采用铝合金是为了美观耐用
- B. 大力发展太阳能、风能、氢能等新能源有利于生态文明建设
- C. 网络强国战略铺设光缆线路超三千万公里, 光缆的主要成分是晶体硅
- D. 5G 手机电池工作时, 电池中化学能完全转化为电能

5. 选择题

$\text{Li}_4\text{Ti}_5\text{O}_{12}$ 、 $\text{Na}_2\text{Ti}_2\text{O}_7$ 、 $\text{K}_2\text{Ti}_3\text{O}_7$ 均是原电池中的正极材料, 其制备方法为: 在三乙烯四胺(分子式为 $\text{C}_6\text{H}_{18}\text{N}_4$, 作为助溶剂)中水热法合成 TiO_2 , 然后控温 160°C 分别在 LiOH 溶液、 NaOH 溶液、 KOH 溶液中反应6小时。该过程中涉及的元素属于短周期元素的有

- A. 6种 B. 7种 C. 8种 D. 9种

6. 选择题

下列装置能达到实验目的的是



- A. 配制 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{NaCl}$ 溶液