

2022至2019年高一后半期第六次月考化学专题训练（河南省南阳市第一中学）

1. 选择题

陶瓷是火与土的结晶，是中华文明的象征之一，其形成、性质与化学有着密切的关系。下列说法错误的是

- A. “雨过天晴云破处”所描述的瓷器青色，来自氧化铁
- B. 闻名世界的秦兵马俑是陶制品，由黏土经高温烧结而成
- C. 陶瓷是应用较早的人造材料，主要化学成分是硅酸盐
- D. 陶瓷化学性质稳定，具有耐酸碱侵蚀、抗氧化等优点

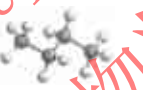
2. 选择题

化学与生活密切相关。下列叙述错误的是()

- A. 高纯硅可用于制作光感电池
- B. 天然气的主要成分是甲烷的水合物
- C. 铝中添加适量锂，制得低密度、高强度的铝合金，可用于航空工业
- D. 碘酒可用于皮肤外用消毒

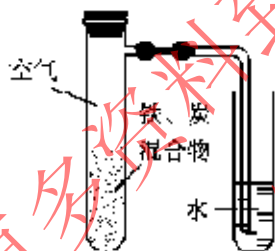
3. 选择题

下列表示不正确的是()

- A. 次氯酸的电子式 $\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$
- B. 丁烷的球棍模型 
- C. 酒精的结构简式: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- D. 原子核内有8个中子的碳原子 $^{14}_6\text{C}$

4. 选择题

将铁粉和活性炭的混合物用NaCl溶液湿润后，置于如图所示装置中，进行铁的电化学腐蚀实验。下列有关该实验的说法正确的是



- A. 铁被氧化的电极反应式为 $\text{Fe}-3\text{e}^-=\text{Fe}^{3+}$
- B. 铁腐蚀过程中化学能全部转化为电能
- C. 活性炭的存在会加速铁的腐蚀
- D. 以水代替NaCl溶液，铁不能发生吸氧腐蚀

5. 选择题

短周期主族元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大，X是地壳中含量最多的元素，Y原子的最外层有2个电子，Z的单质晶体是应用最广泛的半导体材料，W与X位于同一主族。下列说法正确的是

- A. 原子半径: $r(\text{W}) > r(\text{Z}) > r(\text{Y}) > r(\text{X})$
- B. 由X、Y组成的化合物是离子化合物
- C. Z的最高价氧化物对应水化物的酸性比W的强
- D. W的简单气态氢化物的热稳定性比X的强