

长郡中学2022年高二化学下半期期末考试同步练习

1. 选择题

材料在人类文明史上起着划时代的意义。下列物品所用主要材料与类型的对应关系不正确的是

- A. 人面鱼纹彩陶盆——无机非金属材料 B. “马踏飞燕”铜奔马——金属材料
C. 宇航员的航天服——有机高分子材料 D. 光导纤维——复合材料

2. 选择题

下列物质中，不属于电解质的是

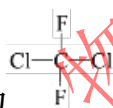
- A. 固体氯化钾 B. 作电极的碳棒
C. 气态硝酸 D. 液态氯化氢

3. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法错误的是

- A. 11.2 L 甲烷和乙烯的混合物中含氢原子数目等于 $2N_A$
B. 含 N_A 个 CO_3^{2-} 的 Na_2CO_3 溶液中， Na^+ 数目大于 $2N_A$
C. 密闭容器中，2 mol SO_2 和足量 O_2 充分反应，产物的分子数小于 $2N_A$
D. 4.0 g CO_2 气体中含电子数目等于 $2N_A$

4. 选择题



氟利昂-12是甲烷的氯、氟卤代物，结构式为。下列有关叙述正确的是

- A. 它有两种同分异构体 B. 它有4种同分异构体
C. 它只有一种结构 D. 它是平面分子

5. 选择题

下列各组物质之间的转化不是全部通过一步反应完成的是 ()

- A. $Na \rightarrow NaOH \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow NaCl$ B. $Mg \rightarrow MgCl_2 \rightarrow Mg(OH)_2 \rightarrow MgSO_4$
C. $Al \rightarrow Al_2O_3 \rightarrow Al(OH)_3 \rightarrow AlCl_3$ D. $Fe \rightarrow FeCl_2 \rightarrow Fe(OH)_2 \rightarrow Fe(OH)_3$

6. 选择题

下列说法错误的是

- A. 浓硫酸具有强氧化性，但 SO_2 气体可以用浓硫酸干燥
B. 常温下，实验室可以用稀硝酸与铜反应制取 NO 气体
C. 从海水中提取溴的过程中常鼓入热空气，其目的是氧化 Br^-
D. SiO_2 不仅能与氢氧化钠溶液反应，也能与氢氟酸反应

7. 选择题

下列化学方程式中，属于水解反应的是()

- A. $H_2O + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + OH^-$ B. $HCO_3^- + OH^- \rightleftharpoons H_2O + CO_3^{2-}$
C. $CO_2 + H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3$ D. $CO_3^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HCO_3^- + OH^-$

8. 选择题