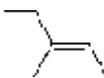
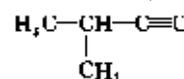
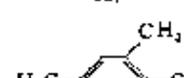
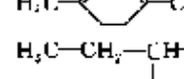


## 高二6月月考化学试卷在线练习（2021-2022年四川省江油中学）

### 1. 选择题

下列有机物的系统命名正确的是

- A.  :3-甲基-2-戊烯
- B.  :2-甲基-3-丁炔
- C.  :1,3,4-三甲苯
- D.  :2-甲基-1-丙醇

### 2. 选择题

下列方程式书写正确的是（ ）

- A.  $\text{HCO}_3^-$  在水溶液中的电离方程式： $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_3^{2-}$
- B.  $\text{H}_2\text{SO}_3$  的电离方程式： $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{SO}_3^{2-}$
- C.  $\text{CO}_3^{2-}$  的水解方程式： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + 2\text{OH}^-$
- D.  $\text{CaCO}_3$  的电离方程式： $\text{CaCO}_3 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$

### 3. 选择题

将足量  $\text{BaCO}_3$  粉末分别加入下列溶液中，充分溶解至溶液饱和。各溶液中  $\text{Ba}^{2+}$  的浓度最小的为

- A. 40mL 水 B. 10mL 0.2mol/L  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液  
C. 50mL 0.01mol/L 氯化钡溶液 D. 100mL 0.01mol/L 盐酸

### 4. 选择题

下列有关盐类水解的说法不正确的是

- A. 盐类的水解过程破坏了纯水的电离平衡
- B. 盐类的水解是酸碱中和反应的逆过程
- C. 盐类水解的结果使溶液不一定呈中性
- D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  水解的实质是  $\text{Na}^+$  与  $\text{H}_2\text{O}$  电离出的  $\text{OH}^-$  结合生成了  $\text{NaOH}$

### 5. 选择题

在铁的吸氧腐蚀过程中，下列5种变化中可能发生的是

- ①  $\text{Fe}$  由 +2 价转化为 +3 价 ②  $\text{O}_2$  被还原 ③ 产生  $\text{H}_2$   
④  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  失水形成  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$  ⑤ 杂质  $\text{C}$  被氧化除去
- A. ①②④ B. ③④ C. ①②③④ D. ①②③⑤

### 6. 选择题

高铁电池是一种新型可充电电池，与普通高能电池相比，该电池能长时间保持稳定的放电电压。高铁电池的总反应为  $3\text{Zn} + 2\text{K}_2\text{FeO}_4 + 8\text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons[\text{充电}]{\text{放电}} 3\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 4\text{KOH}$ ，下列叙述不正确的是

- A. 放电时负极反应式为  $3\text{Zn} - 6\text{e}^- + 6\text{OH}^- = 3\text{Zn}(\text{OH})_2$
- B. 充电时阳极反应式为  $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 10\text{OH}^- - 6\text{e}^- = 2\text{FeO}_4^{2-} + 8\text{H}_2\text{O}$