

## 新疆2022年高二化学下半年期中考试试卷完整版

### 1. 选择题

将纯水加热至较高温度，下列叙述正确的是（ ）

- A. 水的离子积变大、pH变小、呈酸性  
B. 水的离子积不变、pH不变、呈中性  
C. 水的离子积变小、pH变大、呈碱性  
D. 水的离子积变大、pH变小、呈中性

### 2. 选择题

下列有关烷烃的叙述中，正确的是（ ）

- A. 在烷烃分子中，所有的化学键都是碳碳单键  
B. 烷烃中除甲烷外，很多都能使酸性KMnO<sub>4</sub>溶液的紫色褪去  
C. 分子通式为C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>的烃不一定是烷烃  
D. 所有的烷烃在光照条件下都能与氯气发生取代反应

### 3. 选择题

以下几个热化学方程式，能表示有关物质燃烧时的燃烧热的热化学方程式是

- A.  $C(s) + 1/2O_2(g) = CO(g) \quad \Delta H = +110.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$   
B.  $C(s) + O_2(g) = CO_2(g) \quad \Delta H = -393.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$   
C.  $2H_2(g) + O_2(g) = 2H_2O(l) \quad \Delta H = -571.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$   
D.  $H_2(g) + 1/2O_2(g) = H_2O(g) \quad \Delta H = -241.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

### 4. 选择题

下列有关说法正确的是（ ）

- A. 铅蓄电池的正极反应为  $PbO_2 + 4H^+ + 2e^- = Pb^{2+} + 2H_2O$   
B. 以CO和O<sub>2</sub>构成的碱性燃料电池负极电极反应式为  $CO + 4OH^- - 2e^- = CO_3^{2-} + 2H_2O$   
C. 电解法精炼铜时，以粗铜作阴极，纯铜作阳极  
D. 工业上通过电解氯化钠溶液制备金属钠和氯气

### 5. 选择题

恒温条件下，在CH<sub>3</sub>COONa稀溶液中分别加入少量下列物质：

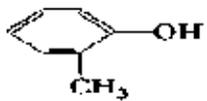
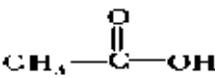
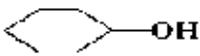
- ①固体NaOH；②固体KOH；③固体NaHSO<sub>4</sub>；④固体CH<sub>3</sub>COONa；⑤冰醋酸

其中一定可使c(CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>)/c(Na<sup>+</sup>)比值增大的是（ ）

- A. ①② B. ②⑤ C. ①⑤ D. ②④⑤

### 6. 选择题

根据官能团分类，下列物质中与  属于同一类物质的是（ ）

- A.  B.   
C.  D. 

### 7. 选择题

下列各组离子中能在溶液中大量共存是（ ）

- A. Na<sup>+</sup>、OH<sup>-</sup>、H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup> B. AlO<sub>2</sub><sup>-</sup>、K<sup>+</sup>、CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>、Na<sup>+</sup>