

## 运城市高二化学上册期末考试试卷完整版

### 1. 选择题

“建设大美运城”要求人们出行和化工生产做到“绿色、低碳”。下列做法不可取的是

- A.推广共享公共工具 B.大力开发化石能源  
C.推广使用新型能源 D.推广使用电子货币

### 2. 选择题

下列属于水解的离子方程式且书写正确的是

- A.  $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CO}_3^{2-}$  B.  $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{H}^+$   
C.  $\text{SO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{OH}^-$  D.  $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$

### 3. 选择题

下列说法正确的是

- A.用NaOH溶液调节pH除去NH<sub>4</sub>Cl溶液中的FeCl<sub>3</sub>  
B.洗涤油污常用热的碳酸钠溶液  
C.配制FeSO<sub>4</sub>溶液时，将FeSO<sub>4</sub>固体溶于稀盐酸中，然后稀释至所需浓度  
D.将AlCl<sub>3</sub>溶液和Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>溶液分别加热蒸干、灼烧后，所得固体为Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>和Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

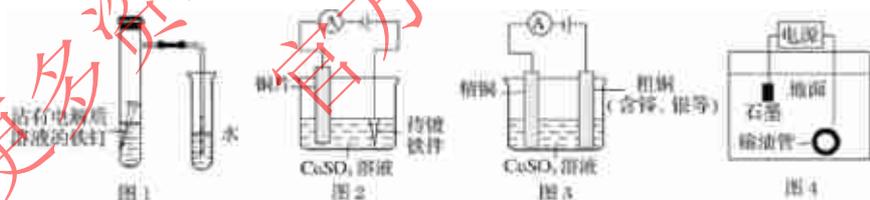
### 4. 选择题

下列关于热化学反应的描述中正确的是( )

- A. HCl和NaOH反应的中和热 $\Delta H = -57.3 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ ，则H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>和Ca(OH)<sub>2</sub>反应的中和热 $\Delta H = 2 \times (-57.3) \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$   
B. 碳与二氧化碳反应既是吸热反应，又是化合反应  
C. 热化学方程式中化学计量系数可表示分子个数  
D. 1 mol甲烷燃烧生成气态水和二氧化碳所放出的热量是甲烷的燃烧热

### 5. 选择题

下列有关电化学在生产、生活中的应用分析正确的是



- A.图1: 铁钉发生析氢腐蚀 B.图2: 可以在铁件上镀铜  
C.图3: 溶液中c(Cu<sup>2+</sup>)保持不变 D.图4: 将输油管与电源负极相连可以防止腐蚀

### 6. 选择题

在恒容绝热密闭容器中发生 $\text{CH}_4(\text{g}) + 4\text{NO}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{N}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ，下列情况都能说明该反应已达到平衡状态的是

- ①容器内混合气体的平均相对分子质量不再变化；  
②容器内气体分子个数不再发生变化；  
③容器内气体的压强不再发生变化；  
④ $v_{\text{正}}(\text{NO}) : v_{\text{逆}}(\text{N}_2) : v_{\text{逆}}(\text{CO}_2) = 4 : 2 : 1$

- A.①②③ B.③④ C.①②③④ D.②③④