

## 2024 年江苏省新高考化学试卷（选择性）

### 参考答案与试题解析

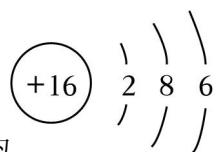
一、单项选择题：共 13 题，每题 3 分，共 39 分。每题只有一个选项最符合题意。

1. (3 分) 我国探月工程取得重大进展。月壤中含有 Ca、Fe 等元素的磷酸盐，下列元素位于元素周期表第二周期的是（ ）

- A. O                    B. P                    C. Ca                    D. Fe

【答案】A

2. (3 分) 反应  $\text{PbS} + 4\text{H}_2\text{O}_2 = \text{PbSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$  可用于壁画修复。下列说法正确的是（ ）



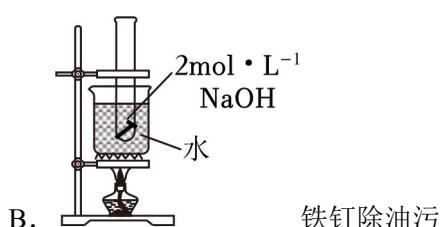
- A.  $\text{S}^{2-}$  的结构示意图为  
B.  $\text{H}_2\text{O}_2$  中既含离子键又含共价键  
C.  $\text{SO}_4^{2-}$  中 S 元素的化合价为+6  
D.  $\text{H}_2\text{O}$  的空间构型为直线形

【答案】C

3. (3 分) 实验室进行铁钉镀锌实验。下列相关原理、装置及操作不正确的是（ ）



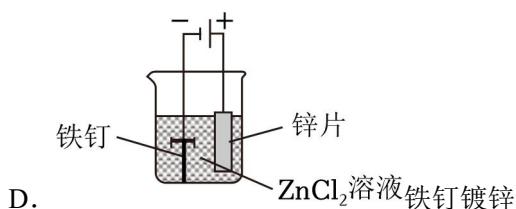
A. 固体 配制 NaOH 溶液



B. 铁钉除油污



C. 铁钉除锈



D. 铁钉镀锌

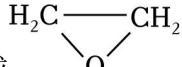
**【答案】A**

4. (3分) 明矾[KAl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>•12H<sub>2</sub>O]可用作净水剂。下列说法正确的是( )

- A. 半径: r(Al<sup>3+</sup>) > r(K<sup>+</sup>)
- B. 电负性: x(O) > x(S)
- C. 沸点: H<sub>2</sub>S > H<sub>2</sub>O
- D. 碱性: Al(OH)<sub>3</sub> > KOH

**【答案】B**

阅读下列材料, 完成5~7题:

催化剂能改变化学反应速率而不改变反应的焓变, 常见催化剂有金属及其氧化物、酸和碱等。催化反应广泛存在, 如豆科植物固氮、石墨制金刚石、CO<sub>2</sub>和H<sub>2</sub>制CH<sub>3</sub>OCH<sub>3</sub>(二甲醚)、V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>催化氧化SO<sub>2</sub>等。催化剂有选择性, 如C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>与O<sub>2</sub>反应用Ag催化生成  
 (环氧乙烷)、用CuCl<sub>2</sub>/PdCl<sub>2</sub>催化生成CH<sub>3</sub>CHO。催化作用能消除污染和影响环境, 如汽车尾气处理、废水中NO<sub>3</sub><sup>-</sup>电催化生成N<sub>2</sub>、

氯自由基催化O<sub>3</sub>分解形成臭氧空洞。我国在石油催化领域领先世界, 高效、经济、绿色是未来催化剂研究的发展方向。

5. (3分) 下列说法正确的是( )

- A. 豆科植物固氮过程中, 固氮酶能提高该反应的活化能
- B. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>与O<sub>2</sub>反应中, Ag催化能提高生成CH<sub>3</sub>CHO的选择性
- C. H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>制O<sub>2</sub>反应中, MnO<sub>2</sub>能加快化学反应速率
- D. SO<sub>2</sub>与O<sub>2</sub>反应中, V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>能减小该反应的焓变

**【答案】C**

6. (3分) 下列化学反应表示正确的是( )

- A. 汽车尾气处理 2NO+4CO  $\xrightarrow{\text{催化剂}}$  N<sub>2</sub>+4CO<sub>2</sub>
- B. NO<sub>3</sub><sup>-</sup>电催化为N<sub>2</sub>的阳极反应: 2NO<sub>3</sub><sup>-</sup>+12H<sup>+</sup>+10e<sup>-</sup>=N<sub>2</sub>↑+6H<sub>2</sub>O
- C. 硝酸工业中NH<sub>3</sub>的氧化反应: 4NH<sub>3</sub>+3O<sub>2</sub>  $\xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}}$  2N<sub>2</sub>+6H<sub>2</sub>O
- D. CO<sub>2</sub>和H<sub>2</sub>催化制二甲醚: 2CO<sub>2</sub>+6H<sub>2</sub>  $\xrightarrow[\text{高温、高压}]{\text{催化剂}}$  CH<sub>3</sub>OCH<sub>3</sub>+3H<sub>2</sub>O

**【答案】D**

7. (3分) 下列有关反应描述正确的是( )

- A. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH催化氧化为CH<sub>3</sub>CHO, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH所裂C—O键
- B. 氟氯烃破坏臭氧层, 氟氯烃产生的氯自由基改变O<sub>3</sub>分解的历程
- C. 丁烷催化裂化为乙烷和乙烯, 丁烷断裂σ键和π键