

## 上海市高三化学上册期末考试题带答案和解析

### 1. 选择题

下列有关物质应用的说法错误的是

- A. 铝用于冶炼难熔金属 B. 锌用于防护铁腐蚀  
C. 硝酸用于制炸药 D. 生石灰用于食品抗氧化剂

### 2. 选择题

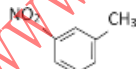
下列物质在空气中放置是因为空气中的氧气而变质的是

- A. AgI B. P<sub>4</sub> C. Na<sub>2</sub>O D. 漂白粉

### 3. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是

- A. 硫离子的结构示意图:  B. 某有机物的名称: 2-乙基-2-丁烯

- C. CH<sub>4</sub>分子的比例模型:  D. 间硝基甲苯的结构简式: 

### 4. 选择题

对下列物质溶于水时破坏的作用力描述错误的是

- A. 氯化钠, 破坏了离子键 B. 氯化氢, 破坏了共价键  
C. 蔗糖, 破坏了分子间作用力 D. 二氧化碳, 没有破坏作用力

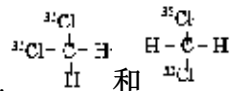
### 5. 选择题

按原子序数递增的顺序(稀有气体除外), 对第三周期元素性质的描述正确的是( )

- A. 原子半径和离子半径均减小  
B. 氧化物对应的水化物碱性减弱, 酸性增强  
C. 单质的晶体类型金属晶体、原子晶体和分子晶体  
D. 单质的熔点降低

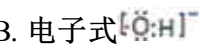
### 6. 选择题

下列关于<sup>35</sup>Cl的说法正确的是

- A. <sup>35</sup>Cl<sub>2</sub>与<sup>37</sup>Cl<sub>2</sub>互为同位素 B.  互为同分异构体  
C. 与<sup>37</sup>Cl的得电子能力相同 D. <sup>35</sup>Cl<sup>-</sup>和与它核外电子排布相同的微粒化学性质相同

### 7. 选择题

羟基自由基可以看做是氢氧根离子失去一个电子后形成的, 具有极强的得电子能力, 用于有机废水的处理. 关于羟基自由基的说法正确的是 ( )

- A. 电子式:  B. 电子式:   
C. 有极强的还原性 D. 与NH<sub>3</sub>所含电子数相同

### 8. 选择题

下列有机物中含有少量杂质(括号中是杂质), 除杂方法正确的是

- A. 乙醇(乙酸): 加入碳酸钠溶液, 振荡, 静置, 分液  
B. 硝基苯(硫酸): 将其加入NaOH溶液中, 振荡, 静置, 分液