

## 上海市高三化学上册期末考试免费试卷完整版

### 1. 选择题

环保问题一直是社会的热门话题。下列相关叙述中错误的是

- A. 乙醇和汽油都是可再生能源，应大力推广“乙醇汽油”
- B. 利用太阳能等新能源代替化石燃料
- C. 在含硫的燃料中加入适量生石灰，以减少二氧化硫的排放量
- D. 含次氯酸盐的漂水与含盐酸的洁厕灵混合使用会产生有毒气体

### 2. 选择题

下列表达正确的是

A. 氟原子中能量最高的电子其电子云图：



B. CO<sub>2</sub>的分子模型示意图：



C. 2-甲基丁醛的结构简式： $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_2-\text{CHO}$

D. N<sub>2</sub>的结构式： $:\text{N} \equiv \text{N}:$

### 3. 选择题

放射性元素碘<sup>131</sup>I( $^{131}_{53}\text{I}$ )和铯<sup>137</sup>Cs( $^{137}_{55}\text{Cs}$ )是核反应物中的主要元素。下列叙述正确的是

- A.  $^{137}_{53}\text{I}$ 与 $^{131}_{53}\text{I}$ 的所有性质都相同
- B.  $^{137}_{55}\text{Cs}$ 原子中含有中子数比质子数多27
- C.  $^{137}_{55}\text{Cs}$ 与 $^{131}_{53}\text{I}$ 的中子数相同
- D.  $^{137}_{53}\text{I}$ 与 $^{131}_{53}\text{I}$ 是同素异形体

### 4. 选择题

在下列变化过程中，被破坏的作用力正确的是（ ）

- A. 干冰升华——共价键
- B. 二氧化硅熔融——范德华力
- C. 氢氧化钠熔融——离子键、共价键
- D. 硫酸氢钠溶于水——离子键、共价键

### 5. 选择题

下列关于相关反应的叙述错误的是

- A. 硫化钠溶液中通入硫化氢气体不发生化学反应
- B. 向铜粉中加入稀硫酸，铜粉不溶解，再加入Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>固体，铜粉溶解
- C. 将少量氯气通入碘化亚铁和淀粉混合溶液，溶液变蓝
- D. 硫化亚铁加入稀硫酸后可以产生硫化氢气体

### 6. 选择题

下列关于NH<sub>4</sub><sup>+</sup>与CH<sub>4</sub>的相关数目比较前者大于后者的是

- A. 电子数
- B. 化学键数
- C. 质子数
- D. 原子数

### 7. 选择题