

2022至2019年高一下半期期中考试化学试卷带参考答案和解析（福建省泉州市永春县第一中学）

1. 选择题

下列环境问题与所对应的物质不相关的是（ ）

- A. 温室效应——二氧化碳 B. 光化学烟雾——二氧化氮
C. 酸雨——二氧化硫 D. 臭氧层破坏——一氧化碳

2. 选择题

C和Si是同主族元素，最外层电子数相同，性质相似。下列关于CO₂与SiO₂说法中正确的是（ ）

- A. CO₂能与水反应生成对应的酸；SiO₂也能与水反应生成对应的酸
B. CO₂的结构式是O=C=O；SiO₂的结构式是O=Si=O
C. CO₂分子由1个C原子和2个O原子构成；SiO₂分子由1个Si原子和2个O原子构成
D. CO₂具有氧化性，可作氧化剂；SiO₂也具有氧化性，可作氧化剂

3. 选择题

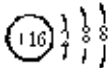
下列说法中正确的是（ ）

- A. 次外层电子数是2或8或18的原子一定是主族元素
B. 短周期元素中最外层电子数等于电子层数的元素有2种
C. L层上的电子数为奇数的原子一定是主族元素的原子
D. 核外电子排布相同的微粒，一定具有相同的化学性质

4. 选择题

下列化学用语表示正确的是（ ）

- A. N₂的电子式： $\text{N} \vdots \vdots \text{N}$ B. 次氯酸的结构式：H-Cl-O

- C. CO₂的比例模型： D. S²⁻的结构示意图：

5. 选择题

下列只含有共价键的化合物是（ ）

- A. NH₄NO₃ B. Cl₂ C. HCl D. NaOH

6. 选择题

下列变化中，不需要破坏化学键的是（ ）

- A. 氯化氢溶于水 B. 加热碘化氢气体使其分解
C. 冰融化 D. 加热纯碱晶体使之熔化

7. 选择题

设N_A表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是（ ）

- A. 1L 0.1 mol/L氨水中含有0.1N_A NH₃分子
B. 46g NO₂和N₂O₄混合气体中含有的原子数为3N_A
C. 1mol Na₂O₂中含有的阴离子数为2N_A
D. 常温常压下，12g ¹⁴C所含原子数为N_A