

2022至2019年高一下册期中考试化学试卷完整版（福建省福州市福清市华侨中学）

1. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 氧气和臭氧互为同素异形体
- B. CH₃CH₂OH和CH₃OCH₃互为同分异构体
- C. ${}^3_2\text{He}$ 和 ${}^4_2\text{He}$ 互为同位素
- D. ${}^4_2\text{He}$ 的最外层电子数为2, 所以 ${}^4_2\text{He}$ 具有较强的金属性

2. 选择题

下列金属氧化物中属于两性氧化物的是

- A. Na₂O₂ B. Al₂O₃ C. Fe₂O₃ D. CaO

3. 选择题

下列化学用语或模型正确的是()

- A. 氮分子的电子式: $\text{N}::\text{N}$
- B. 过氧化氢分子的结构式: H-O=O-H
- C. Na₂O的电子式: $\text{Na}^+[\text{O}::\text{O}]^{2-}\text{Na}^+$
- D. 水分子的比例模型: 

4. 选择题

下列变化不需要破坏化学键的是()

- A. 加热氯化铵 B. 干冰升华 C. 水通电分解 D. 氯化氢溶于水

5. 选择题

某元素的原子最外层只有一个电子, 它与卤素结合时, 所形成的化学键()

- A. 一定是离子键
- B. 一定是共价键
- C. 可能是离子键也可能是共价键
- D. 以上说法都不正确

6. 选择题

对于 ${}^A_Z\text{X}$ 和 ${}^{A+1}_Z\text{X}^+$ 两种粒子, 下列叙述正确的是()

- A. 质子数一定相同, 质量数和中子数一定不同
- B. 化学性质几乎相同
- C. 一定都由质子、中子、电子构成
- D. 核电荷数、核外电子数一定相同

7. 选择题

X、Y、Z为三种单质。已知Y能将Z从其化合物的水溶液中置换出来, 而Z又能将X从其化合物的水溶液中置换出来。由此可以推断下列说法中可能正确的是

- ①单质的氧化性: Y>Z>X; ②单质的还原性: Y>Z>X; ③对应离子的氧化性: X>Z>Y; ④对应离