

2022年至2018年高一下半年第一次模拟考试化学考试（江苏省涟水中学）

1. 选择题

科学家发现两种粒子：第一种是只由四个中子构成的粒子，这种粒子称为“四中子”，也有人称之为“零号元素”；第二种是由四个氧原子构成的分子。下列有关这两种粒子的说法不正确的是

- A. “四中子”不显电性
- B. “四中子”的质量数为4，其质量比氢原子大
- C. “零号元素”在元素周期表中与氢元素占同一位置
- D. 第二种粒子的化学式为O₄，与O₂互为同素异形体

2. 选择题

化学反应速率和化学反应的限度是化工生产研究的主要问题之一。下列对化学反应速率和反应限度的认识正确的是（ ）

- A. 决定化学反应速率的主要因素是光照、超声波、压强和催化剂等
- B. 化学反应速率理论是研究怎样提高原料转化率的
- C. 可逆反应到一定程度时，会出现正、逆反应速率相等，各物质浓度相等的现象
- D. 化学限度（即平衡）理论，是研究怎样改变反应条件，提高产品的产率

3. 选择题

下列有关元素周期表的说法正确的是（ ）

- A. 元素周期表有8个主族
- B. 短周期是指第1、2、3周期
- C. IA族的元素全是金属元素
- D. 0族原子的最外层电子数均为8

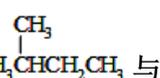
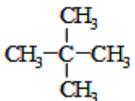
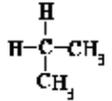
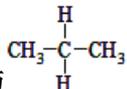
4. 选择题

下列化学用语正确的是

- A. Cl⁻离子的结构示意图：
- B. 氯化氢的电子式为：
- C. 甲烷的球棍模型：
- D. 含10个中子的氧原子的核素符号： $^{17}_8\text{O}$

5. 选择题

下列各组物质，互为同分异构体的是（ ）

- A. ^1_1H 与 ^2_1H
- B. O₂ 与 O₃
- C.  与 
- D.  与 

6. 选择题

下列分子中所有原子都满足最外层为8电子稳定结构的是（ ）

- A. H₂O₂
- B. CO₂
- C. PCl₅
- D. BF₃

7. 选择题

下列物质中既含离子键又含非极性共价键的是（ ）

- A. NH₄Cl
- B. KOH
- C. Na₂O₂
- D. H₂S

8. 选择题