

福建高一化学期中考试(2022年下半年)带答案与解析

1. 选择题

化学反应的发生必然伴随有能量的转化,其最根本的原因是

- A. 化学反应中一定有新物质生成
- B. 化学反应中旧的化学键的断裂需要吸收能量,新的化学键的生成需要放出能量
- C. 化学反应通常需要加热等条件才能发生
- D. 能量变化是化学反应的基本特征之一

2. 选择题

根据中学化学教材所附元素周期表判断,下列叙述中正确的是

- A. L电子层电子数为奇数的所有元素都是非金属
- B. 同一主族的两种元素的原子序数之差可能是16、26、36、46
- C. 只有第IIA族元素的原子最外层有2个电子
- D. 由左至右第8、9、10三列元素中没有非金属元素

3. 选择题

1999年1月,俄美科学家联合小组宣布合成出114号元素的一种同位素,该同位素原子的质量数为298。以下叙述不正确的是()

- A. 该元素属于第七周期
- B. 该元素为金属元素,性质与 ^{82}Pb 相似
- C. 该元素位于IIIA族
- D. 该同位素原子含有114个电子,184个中子

4. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 凡经加热而发生的化学反应都是吸热反应
- B. $\text{C(石墨, s)} \rightleftharpoons \text{C(金刚石, s)}$, 反应中既没有电子的得失也没有能量的变化
- C. 干冰升华时,二氧化碳分子中的共价键不发生断裂
- D. 伴有能量变化的物质变化,都是化学变化

5. 选择题

A、B为同主族的两元素,A在B的上一周期,若A的原子序数为n,则B的原子序数不可能为()

- A. $n+8$
- B. $n+18$
- C. $n+32$
- D. $n+20$

6. 选择题

下列微粒半径大小比较正确的是()

- A. $\text{Na}^+ < \text{Mg}^{2+} < \text{Al}^{3+} < \text{O}^{2-}$
- B. $\text{S}^{2-} > \text{Cl}^- > \text{Na}^+ > \text{Al}^{3+}$
- C. $\text{Na} < \text{Mg} < \text{Al} < \text{S}$
- D. $\text{Ca} < \text{Rb} < \text{K} < \text{Na}$

7. 选择题

下列实验不能达到实验目的的是()