

师范大学附属中学2022年高一化学下册期中考试同步练习

1. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是

- A. H_2O_2 的电子式: $\text{H}+[\text{:}\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]_2-\text{H}+$
- B. Cl^- 的结构示意图: 
- C. 原子核中有10个中子的氧离子: $^{18}_8\text{O}^{2-}$
- D. HClO 的结构式: $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

2. 选择题

常用的相对原子质量如 $\text{S}\sim 32$ $\text{Cl}\sim 35.5$ $\text{Cu}\sim 64$ 等, 这些数值准确地说应该是

- A. 某种核素的相对原子质量
- B. 某种核素的近似相对原子质量
- C. 某种元素的平均相对原子质量
- D. 某种元素的平均相对原子质量的近似值

3. 选择题

下列过程中, 共价键被破坏的是

- A. 碘升华 B. 冰融化成水
- C. 葡萄糖溶于水 D. HCl 气体溶于水

4. 选择题

NF_3 是一种温室气体, 其存储能量能力是 CO_2 的12000~20000倍, 在大气中的寿命可长达740年, 如表所示是几种化学键的键能, 下列说法中正确的是

化学键 $\text{N}=\text{N}$ $\text{N}-\text{F}$ $\text{F}-\text{F}$

键能/ $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 1946 154.8 283.0

- A. 过程 $\text{N}_2(\text{g})\rightarrow 2\text{N}(\text{g})$ 放出能量
- B. 过程 $\text{N}(\text{g}) + 3\text{F}(\text{g})\rightarrow \text{NF}_3(\text{g})$ 放出能量
- C. 反应 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{F}_2(\text{g})\rightarrow 2\text{NF}_3(\text{g})$ 为吸热反应
- D. NF_3 吸收能量后如果没有化学键的断裂与生成, 仍可能发生化学反应

5. 选择题

LED产品的使用为城市增添色彩。下图是氢氧燃料电池驱动LED发光的一种装置示意图。下列有关叙述正确的是