

2022广东高一下学期人教版高中化学月考试卷

1.

下列说法中正确的是()

- A. 通常元素的化合价与其原子的质量数有密切的关系
- B. 已知铱的一种核素是 ${}^{192}_{77}\text{Ir}$, 则其核内的中子数是114
- C. ${}^{14}_6\text{C}$ 和 ${}^{17}_7\text{N}$ 的质量数相同, 但质子数不同, 所以互称为同位素
- D. 任何元素的原子都是由核外电子和核内中子、质子组成的

2.

下列有关化学用语表示正确的是()

- A. N_2 的结构式: $\text{N}::\text{N}$
- B. 氢氧根离子的电子式: $[\text{:}\ddot{\text{O}}:\text{H}]^{-}$
- C. 氯原子的结构示意图:
- D. 中子数为146、质子数为92的铀(U)原子: ${}_{92}^{146}\text{U}$

3.

下列各组化合物中, 化学键类型完全相同的是()

- A. CaCl_2 和 Na_2S B. Na_2O 和 Na_2O_2
- C. CO_2 和 CaO D. HCl 和 NaOH

4.

下列说法正确的是()

- A. 离子化合物中只能含离子键, 不能有共价键
- B. 共价化合物可能含有离子键
- C. 电子数相同的两种微粒一定是同一元素
- D. 判断化学变化的可靠方法是看有无化学键的断裂和生成

5.