

2022贵州高二下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

以下是摘自高二实验班某学生在这次考试复习中对教材选修3第一章《原子结构和性质》的总结，其中与教材说法不符的是()

- A. 同一原子的能层越高，s电子云半径越大
- B. 任一能层的能级总是从s能级开始，而且能级数等于该能层序数
- C. 书写电子排布式时，按照构造原理，依据电子的填充顺序从左到右书写能级
- D. 处于最低能量的原子叫做基态原子，我们通常所说的电子排布指的是基态原子的电子排布

2.

下列化学用语的表达正确的是()

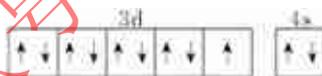
- A. 原子核内有10个中子的氧原子： $^{16}_8\text{O}$

B. 氯原子的结构示意图：



- C. Fe^{3+} 的最外层电子排布式： $3s^23p^63d^5$

D. 基态铜原子的外围电子轨道表示式：



3.

下列各组原子中，彼此化学性质一定相似的是()

- A. 原子核外电子排布式为 $1s^2$ 的X原子与原子核外电子排布式为 $1s^22s^2$ 的Y原子
- B. 原子核外M层上仅有两个电子的X原子与原子核外N层上仅有两个电子的Y原子
- C. 2p轨道上只有2个电子的X原子与3p轨道上只有2个电子的Y原子
- D. 最外层都只有一个电子的X、Y原子

4.

有五种短周期主族元素 X、Y、Z、R、Q，它们的原子序数逐渐增大，其中X、Y、R、Q在周期表中位置如图；R的简单离子半径是同周期中最小的；Z是组成叶绿素的金属元素，其原子的第一至第四电离能分别是： $I_1=738\text{kJ/mol}$ $I_2=1451\text{ kJ/mol}$ $I_3=7733\text{kJ/mol}$ $I_4=10540\text{kJ/mol}$ 。下列说法正确的是()