

2022湖北高一下学期人教版高中化学期中考试

1.

四种短周期主族元素W、X、Y、Z的原子序数依次增大，W、X的简单离子具有相同电子层结构，X的原子半径是短周期主族元素原子中最大的，W与Y同族，Z与X形成的离子化合物的水溶液呈中性下列说法正确的是()

- A. 简单离子半径: $W < X < Z$
- B. W与X形成的化合物溶于水后溶液呈碱性
- C. 气态氢化物的热稳定性: $W < Y$
- D. 最高价氧化物的水化物的酸性: $Y > Z$

2.

下列关于元素周期表应用的说法正确的是()

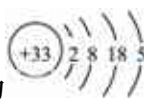
- A. 在过渡元素中，可以找到半导体材料
- B. 在IA、IIA族元素中，寻找制造农药的主要元素
- C. 在金属与非金属的交界处，寻找耐高温、耐腐蚀的合金材料
- D. 为元素性质的系统研究提供指导，为新元素的发现提供线索

3.

某金属单质与足量的盐酸反应，放出1.12L H_2 (标准状况)，并转变为具有Ar原子的电子层结构的离子，该金属元素在元素周期表中的位置是()

- A. 第三周期第IA族
- B. 第四周期第IA族
- C. 第三周期第IIA族
- D. 第四周期第IIA族

4.

As的原子结构示意图为 ，下列关于As的描述不正确的是()

- A. 位于第四周期，第VA族
- B. 属于非金属元素
- C. 酸性: $H_3AsO_4 > H_3PO_4$
- D. 稳定性: $AsH_3 < PH_3$

5.

下列有关物质性质的比较顺序中，不正确的是()