

2022高二下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1. _____

下列叙述正确的是

A. 铬原子的电子排布式： $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^4 4s^2$

B. Na、Mg、Al的第一电离能逐渐增大

C. 碳原子的电子排布图：

D. N、O、F的电负性逐渐增大

2. _____

已知X、Y均为主族元素，I 为电离能，单位是kJ/mol。根据下表所列数据判断错误的是

A. 元素X的常见化合价是+1价

B. 元素Y是IIIA族的元素

C. 元素X与氯形成化合物时，化学式是XCl

D. 若元素Y处于第3周期，它可与冷水剧烈反应

3. _____

X

Y

Z

3.元素X、Y、Z在周期表中的相对位置如图所示：已知Y元素原子的外围电子排布为

$ns^{(n-1)} np^{(n+1)}$ ，则下列说法不正确的是

A. Y元素原子的外围电子排布为 $4s^2 4p^4$

B. Y元素在周期表的第三周期第VIA族

C. X元素所在周期中所含非金属元素最多

D. Z元素原子的核外电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^3$

4. _____