

2021-2022年高二下册3月份月考化学（吉林省白山市第七中学）

1. 选择题

下列说法中正确的是

- A. 基态原子是处于最低能量状态的原子
B. 基态C原子的电子排布式是 $1s^2 2s^2 2p^3$
C. 焰色反应是金属原子的电子从基态跃迁到激发态时产生的光谱
D. 同一原子处于激发态时的能量一定低于基态时的能量

2. 选择题

下列各组中的X和Y两种原子，化学性质一定相似的是（ ）

- A. X原子和Y原子最外层都只有1个电子
B. X原子的核外电子排布式为 $1s^2$ ，Y原子的核外电子排布式为 $1s^2 2s^2$
C. X原子的2p能级上有3个电子，Y原子的3p能级上有3个电子
D. X原子核外M层上仅有2个电子，Y原子核外N层上仅有2个电子

3. 选择题

下列关于元素电负性大小的比较中，不正确的是

- A. $O < S < Se < Te$ B. $C < N < O < F$
C. $P < S < O < F$ D. $K < Na < Mg < Al$

4. 选择题

已知1~18号元素的离子 aW^{3+} 、 bX^+ 、 cY^{2-} 、 dZ^- 都具有相同的电子层结构，下列关系正确的是

- A. 质子数 $c > d$ ，离子的还原性 $Y^{2-} > Z^-$
B. 氢化物的稳定性 $H_2Y > HZ$
C. 原子半径 $X < W$ ，第一电离能 $X < W$
D. 电负性 $Z > Y > W > X$

5. 选择题

下列各原子或离子的电子排布式错误的是（ ）

- A. $Mg^{2+} 1s^2 2s^2 2p^6$ B. $Br 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^5$
C. $O^{2-} 1s^2 2s^2 2p^6$ D. $Cr 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^4 4s^2$

6. 选择题

下列化学用语的表达正确的是

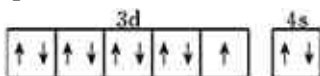
- A. 原子核内有10个中子的氧原子： $^{16}_8O$

- B. 氯原子的结构示意图：



- C. Fe^{3+} 的最外层电子排布式： $3s^2 3p^6 3d^5$

- D. 基态铜原子的价层电子排布图：



7. 选择题

下表为元素周期表前四周期的一部分，下列有关R、W、X、Y、Z五种元素的叙述中，正确的