

2022黑龙江高二上学期人教版(2019)高中化学期末考试

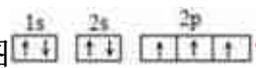
1. \_\_\_\_\_

构造原理揭示的电子排布能级顺序，实质是各能级能量高低，若以E表示某能级的能量，下列能量大小顺序中正确的是（ ）

- A.  $E(4s) > E(3p) > E(3d)$       B.  $E(3s) > E(3p) > E(3d)$   
 C.  $E(6s) > E(4f) > E(5d)$       D.  $E(5s) > E(4p) > E(3d)$

2. \_\_\_\_\_

下列有关化学用语表示正确的是（ ）

- A.  $K^+$ 的结构示意图：
- B. 基态氮原子的电子排布图 
- C. 水的电子式： $H^+ \cdot \ddot{O} : H^+$
- D. 基态铬原子 ( $_{24}Cr$ ) 的价电子排布式： $3d^4 4s^2$

3. \_\_\_\_\_

下列说法错误的是（ ）

- A. 电子排布式  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^3$  违反了泡利原理
- B. 基态原子电子排布式  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$  违反了能量最低原理
- C. 根据构造原理，原子核外电子填充顺序为  $1s 2s 2p 3s 3p 3d 4s 4p \dots$
- D. 某主族元素气态基态原子的逐级电离能分别为 738、1451、7733、10540、13630、...，当它与氯气反应时生成的阳离子是  $X^{2+}$

4. \_\_\_\_\_

下列原子的价电子排布中，对应的第一电离能最大的是（ ）

- A.  $3s^2 3p^1$       B.  $3s^2 3p^2$       C.  $3s^2 3p^3$       D.  $3s^2 3p^4$

5. \_\_\_\_\_

周期表中有如图所示的元素，下列叙述正确的是( )