

福建省名校联盟2021-2022学年高二下学期期中考试化学试题.

单选题

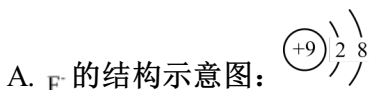
1. 单选题

下列原子轨道中能量最高的是 ()

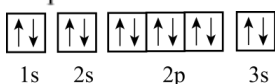
- A. 4d B. 2s C. 4p D. 5s

2. 单选题

下列有关原子核外电子排布的表达中错误的是 ()



B. 基态镁原子的核外电子排布的轨道表示式:



1s 2s 2p 3s

C. 基态铬原子的核外电子排布式: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$

D. 基态

Fe^{2+} 的外围电子排布式: $3d^4 4s^2$

3. 单选题

基态钠原子中不同空间运动状态的电子有 ()

- A. 11种 B. 6种 C. 4种 D. 1种

4. 单选题

下列说法正确的是 ()

- A. 晶体中有阳离子就一定有阴离子 B. 晶体中有阴离子就一定有阳离子 C. 金属能导电是由于通电时金属离子作定向移动 D. 分子晶体的熔点一定比金属晶体低

5. 单选题

由中国工程物理研究院应用电子学研究所牵头负责的高平均功率太赫兹自由电子激光装置(简称CTFEL装置)首次饱和出光并实现稳定运行。这标志着我国太赫兹源正式进入自由电子激光时代。下列有关原子核外电子跃迁说法正确的是 ()

- A. 电子仅在激发态跃迁到基态时才会产生原子光谱 B. 元素钾的焰色呈紫色, 紫色对应的辐射波长在可见光中是最长的 C. 激光、烟火、霓虹灯光的产生都与原子核外电子跃迁释放能量有关 D. 对充有氖气的霓虹灯管通电, 灯管发出的红色光是电子由基态向激发态跃迁时吸收除红光以外的光线而产生

6. 单选题

元素周期表的形式多种多样, 扇形元素周期表的一部分(1~36号元素)如图所示, 对比中学常见的元素周期表, 思考扇形元素周期表的填充规律。下列说法正确的是 ()

