

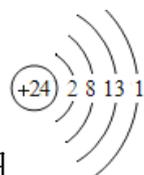
沪科版化学拓展性课程1《原子结构与元素周期律》测试卷带参考答案和解析

1. 选择题

下列表达方式正确的是

A. As的电子排布式: $[\text{Ar}]4s24p3$

B. N的价电子排布图



C. Cr原子结构示意图

D. Fe^{2+} 的价电子排布式为: $[\text{Ar}]3d54s1$

2. 选择题

下列叙述正确的是

- A. 卤素单质的颜色随核电荷数的增大而逐渐加深
- B. 卤素形成的氢化物稳定性随核电荷数增大而增大
- C. 碱金属都比水轻
- D. 碱金属都保存在煤油中

3. 选择题

下列说法中正确的是

- A. 电子云通常是用小黑点来表示电子的多少
- B. 在同一能级上运动的电子, 其运动状态是相同的
- C. 能层序数越大, s电子云的半径越大
- D. 电子仅在激发态跃迁到基态时才会产生原子光谱

4. 选择题

关于锂、钠、钾、铷、铯的下列叙述中正确的是 ()

- A. 其氢氧化物中碱性最强的是氢氧化锂
- B. 离子的氧化能力最强的是铯离子
- C. 原子半径随核电荷数的增加而增大
- D. 单质的密度都比水的密度小

5. 选择题

天然存在的金属钫 (Fr) 极微量。它的21个已知同位素都有放射性。它是碱金属元素中最重的元素, 根据它在周期表中的位置预言其性质, 其中不正确的是 ()

- A. 在已知元素中具有最大的原子半径
- B. 在空气中燃烧时只生成氧化物 Fr_2O
- C. 氧化物对应的水化物是极强的碱
- D. 其单质常温下跟水反应比钠剧烈

6. 选择题

下列表达方式正确的是

A. Cr的外围电子排布式: $3d44s2$