

2021-2022 年高二下半年期中考试化学免费试卷完整版（湖北省武汉市武昌区水果湖高中）

1. 选择题

下列说法正确的是（ ）

- A. 所有原子的任一能层的s电子的电子云轮廓图都是球形，只是半径大小不同
- B. 各原子能级之间的能量差完全一致，这是量子力学中原子光谱分析的理论基础
- C. 1s电子云界面图是一个球面，小黑点的疏密程度来表示电子在空间出现概率大小
- D. 原子中电子在具有确定半径的圆周轨道上像火车一样高速运转着

2. 选择题

下列状态的镁中，电离最外层一个电子所需能量最大的是（ ）

- A. $[Ne]3s^1$ B. $[Ne]3s^2$ C. $[Ne]3s^13p^1$ D. $[Ne]3s^23p^1$

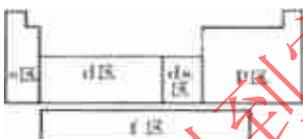
3. 选择题

2016年IUPAC命名117号元素为Ts(中文名“𫟩”，tián)，下列有关Ts的说法不正确的是（ ）

- A. Ts的电子所在最高能层符号是Q
- B. Ts的原子有一个未成对电子
- C. Ts原子有7种能量相同的电子
- D. Ts的电负性在同周期主族元素中最大

4. 选择题

元素周期表中，有非金属元素的区域为（ ）



- A. 只有s区 B. 只有p区 C. s区、d区和ds区 D. s区和p区

5. 选择题

肯定属于同族元素且性质相似的是（ ）

- A. 原子核外电子排布式：A为 $1s^22s^2$ ，B为 $1s^2$

- B. 结构示意图：A为 ，B为 

- C. A原子基态时2p轨道上有1个未成对电子，B原子基态时3p轨道上有1个未成对电子
- D. A原子基态时3p轨道上有一对成对电子，B原子基态时4p轨道上也有一对成对电子

6. 选择题

下列有关电子排布的表述正确的是（ ）

- A. $1s^2 2s^2 2p^4$ 可表示单核8电子粒子基态时电子排布

- B. $1s^2 2s^2 2p^2$ 此图错误，违背了洪特规则

- C. $2p^3$ 表示基态氮原子的外围电子排布式

- D. $1s^2 2s^2 2p^1$ 表示处于激发态的硼原子的电子排布图