

高一化学下册课时练习试卷带参考答案和解析

1. 选择题

今有A、B两种原子，A原子的M层比B原子的M层少3个电子，B原子的L层电子数恰为A原子L层电子数的2倍，A和B分别是（ ）

- A. 硅原子和钠原子 B. 硼原子和氢原子
C. 氯原子和碳原子 D. 碳原子和铝原子

2. 选择题

某电子层作为原子的最外层时，最多容纳的电子数是次外层的4倍，则此电子层是（ ）
A.K层 B.L层 C.M层 D.N层

3. 选择题

下列化合物中，阴离子半径与阳离子半径之比最小的是（ ）
A.LiI B.NaBr C.KCl D.CsF

4. 选择题

下列各组粒子的半径是按由小到大的顺序排列的是（ ）
A.I⁻、Br⁻、Cl⁻ B.N、O、F C.Al、Mg、Na D.K、Na、Li

5. 综合题

现有部分短周期元素的原子结构如下表：

元素编号	元素原子结构
X	原子结构示意图为 
Y	最外层电子数是次外层电子数的2倍
Z	原子核内含有12个中子，且其离子的结构示意图为 

(1)写出X的元素符号：_____，元素Y的最简单氢化物的化学式为_____。

(2)Z元素原子的相对原子质量为_____。

(3)X和Z两种元素的最高价氧化物对应的水化物相互反应的离子方程式为_____。

(4)Y和Z两种元素的最高价氧化物发生氧化还原反应的化学方程式为_____。

6. 推断题

V、W、X、Y、Z五种元素，它们的核电荷数依次增大，且都小于20。其中：X、Z是金属元素；V和Z元素原子的最外层都只有一个电子；W和Y元素原子的最外层电子数相同，且W元素原子L层电子数是K层电子数的3倍；X元素原子的最外层电子数是Y元素原子最外层电子数的一半。由此推知