四川师范大学 化学与材料科学学院 安全工程专业

2014-2015学年度第2学期期末考试

**无机化学试卷****B卷**

**答卷说明**：1、本试卷共6页，2个大题，满分20分，120分钟完卷。

　 2、本次考试为闭卷考试。

3、本试卷适用于2017级1、2、3班。

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 一 | 二 | 三 | 四 | 五 | 总分 | 总分人 |
| 分数 |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| 得分 | 评卷人 |
|  |  |

**一、****选择题：**(共5小题，每题4分，共计20分)

1、下列元素中各基态原子的第一电离能最大的是 ( )

A Be B B C C D N

2、用量子数确定轨道时, 下列各组量子数 ( )是合理的

A n= 3 l= 3 m = -1 B n= 2 l= 2 m= -1

C n= 2 l= 1 m = 0 D n= 3 l= 0 m= +1

3、3d电子的磁量子数可以是（ ）

A 0，1，2，3 B 1，2，3

C －3，－2，－1，0，1，2，3 D －2，－1，0，1，2

4、比较a. b. c. d四种元素的金属性, 已知它们的原子序数分别是20、30、38和48， 则金属次序( )

A a〉b〉c〉d B d〉b〉c〉a C b〉d〉a〉c D c〉a〉b〉d

5、若知下列三式的电离能分别为 *E*1 ，*E*2 ，*E*3:

Li(g)→Li+ (g)+ e－ *E*1

Li+ (g)→Li2+ (g)+e－ *E*2

Li2+ (g)→Li3+(g)+e－ *E*3

则这些电离能的正确的关系是 ( )

A *E*1 =*E*2 =*E*3 B *E*1 最大 C *E*2 最大 D *E*3>*E*2 >*E*1