**课时作业16**

（范围:第三单元课题2 第2课时 离子、相对原子质量）

**基础达标训练**

【知识点1 离子】

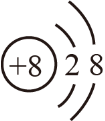
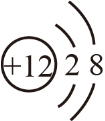
1. 下列物质由离子构成的是（ ）

A.铜 B.水 C.氯化钠 D.氖气

2.核电荷数少于核外电子数的一定是( )

A.分子 B.原子 C.阳离子 D.阴离子

3. 下列粒子结构示意图中，表示阴离子的是( )

A． B． C． D．

4.如图形象地表示了氯化钠的形成过程。下列叙述中不正确的是 ( )



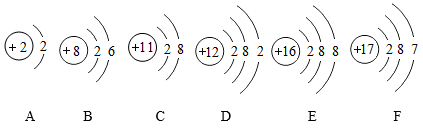
A.钠原子在化学反应中容易失去电子

B.钠原子与钠离子都不显电性

C.1个氯原子得到1个电子形成氯离子

D.氯化钠由钠离子和氯离子构成

5．以下是六种粒子的结构示意图。请根据图回答下列问题：



（1）具有相对稳定结构的粒子是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填字母，下同)；

（2）在化学反应中，容易得到电子的粒子是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（3）属于原子的是 ；属于阳离子的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；属于阴离子的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（4）通过上图可以总结出，原子和离子的区别在于：

① ，② 。

6．如图为钠的原子结构示意图，从图中可获得的信息是（ ）



A．钠原子的核外第一层有1个电子 B．钠原子在化学反应中容易失去1个电子

C．钠原子核内的质子数为11、中子数为0 D．钠原子的核外有2层电子

【知识点2相对原子质量】

7. 关于相对原子质量的叙述正确的是( )

A.相对原子质量是一个比值,它的国际单位制单位为“1”

B.相对原子质量只是一个比值,它没有单位

C.相对原子质量就是原子的质量

D.碳的相对原子质量是12g

8.我国科学家在世界上首次合成铪原子。已知铪原子的原子核内有72个质于和113个中子,下列说法错误的是( )

A.该原子的核电荷数为72

B.该原子是金属原子

C.该原子的原子核外有113个电子

D.该原子的相对原子质量为185

9、考古学家通过测定碳14的含量等方法将人类生活在黄土高原的历史推前至距今212万年。碳14原子的核电荷数为6，相对原子质量为14，则该原子核外电子数为（ ）学科网 zxxk.com

A.6 B.8 C.14 D.20学科网 zxxk.com

**能力提升训练**

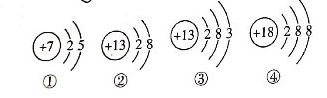
10.下列各组粒子中，核外电子数相等的是（　　）

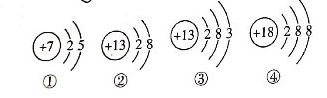
A. 和 B. 和Ar C. Mg和 D. S和

11．阴离子X2-中含有18个电子，X原子含有的中子数为17，则X原子核内的质子数为

A．18 B．33 C．35 D．16

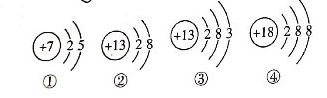
12.下列粒子可以通过得到电子变成原子的是（ ）





A.Cl B.O2- C. D.

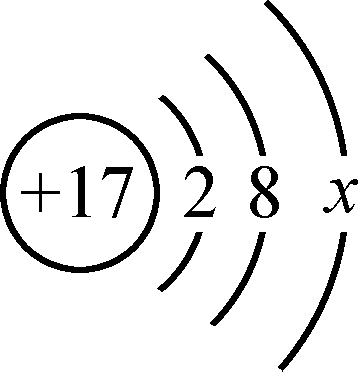
13 .根据如图粒子结构示意图所获得的信息不正确的是( )



A.②④化学性质稳定 B.②是离子

C.①是原子 D.③在化学反应中一般易失电子

14.某微粒M的结构示意图如下，关于该微粒的说法正确的是(　　)



A．M的原子易失电子　　 B．x只能为7

C．M为金属元素　　 D．x为8时，M为阴离子

**参考答案**

1. C
2. D
3. B
4. B
5. (1)ACE (2)BF (3)ABDF、C、E (4)①原子不带电、离子带电，②原子的质子数等于核外电子数，离子的质子数不等于核外电子数
6. B
7. A
8. C
9. A
10. B
11. D
12. D
13. A
14. D