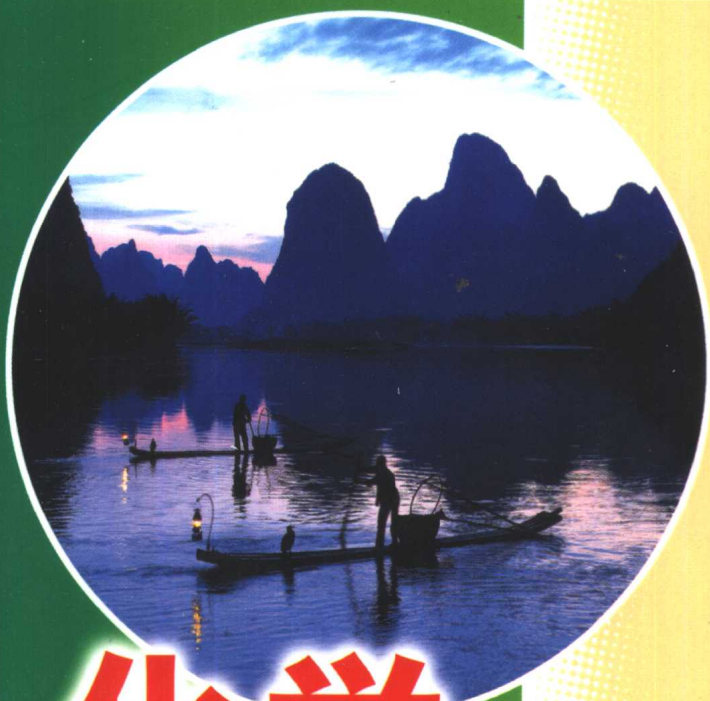


最新

全国中考 热点题库

全国中考试题研究组
编



化学

北京教育出版社

最新全国中考热点题库

化 学

全国中考试题研究组 编

北京教育出版社

图书在版编目(CIP)数据

最新全国中考热点题库. 化学/全国中考试题研究
组编. - 北京:北京教育出版社,2002.9
ISBN 7-5303-2740-2

I.最... II.全... III.化学课-初中-试题-
升学参考资料 IV.G632.479

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2002)第 065321 号

最新全国中考热点题库 化学

ZUIXIN QUANGUO ZHONGKAO REDIAN TIKU HUAXUE

全国中考试题研究组 编

*

北京教育出版社出版

(北京北三环中路 6 号)

邮政编码:100011

网 址:WWW.bph.com.cn

北京出版社出版集团总发行

新华书店经销

北京市瀛洲印刷厂印刷

*

787×1092 16 开本 15.25 印张 330000 字

2002 年 10 月第 1 版 2002 年 10 月第 1 次印刷

印数 1-20000

ISBN 7-5303-2740-2
G·2673 定价:18.00 元

前 言

什么是热点试题？

热点试题具有如下两大特点：

1. 虽然为常规题，但在全国各地的中考试题中复现率至少为70%以上。
2. 中考改革的热门题，代表了中考试题的改革方向。

选择《热点题库》的六大理由：

1. 从全国各地最近三年累计的近180份试题中精心挑选。
2. 为您避免了四处搜罗试题、重复复习的弊病，节省了宝贵的中考备考时间。
3. 教育发达地区的中考试题尽收其中，代表了中考的基本要求，体现了中考的真实水准。
4. 以最快的速度将全国的中考试题搜集整理，经过中考命题研究专家的精心挑选，去粗取精，组成学生可全面复习使用的热点题库。
5. 按中考考查的知识块分类，按年代依次排列，中考命题脉络一目了然。
6. 快速掌握中考常规试题的命题思路，准确预测中考试题改革的方向。

鸣谢：为丛书提供资料并参与编选的余新跃、戎松魁等37人，对他们的辛勤工作表示衷心感谢。

从书错漏之处，敬请专家与读者批评指正。

北京教育出版社

目 录

第一篇 化学基本概念	(1)
一、物质的组成和结构.....	(1)
二、物质的分类	(11)
三、物质的性质和变化	(17)
四、化学用语、化学量、化学反应基本类型	(20)
五、溶液	(38)
第二篇 元素及其化合物	(50)
一、单质和化合物的性质	(50)
二、酸、碱、盐	(65)
三、化肥及环境.....	(107)
第三篇 化学实验	(115)
一、常用化学仪器的使用方法及主要用途.....	(115)
二、化学实验的基本操作.....	(117)
三、物质的制取及检验.....	(139)
四、综合实验.....	(153)
第四篇 化学计算	(164)
一、根据化学式的计算.....	(164)
二、根据化学方程式的计算.....	(167)
三、有关溶液的计算.....	(181)
参考答案	(187)

第一篇

化学基本概念

一、物质的组成和结构

2002 年

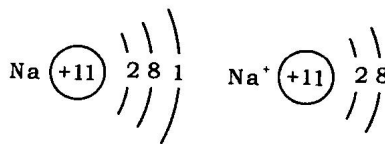
(一) 填空题

1. (山东省) 对大量实验事实进行分析, 能够找出一些规律, 根据这些规律, 可以对一些物质的性质作出推测. 这是学习化学及进行科学研究时重要的方法. 已知氟 (F)、氯 (Cl)、溴 (Br)、碘 (I) 四种元素具有相似的原子结构, 化学上把他们统称为卤族元素; 卤族元素的单质具有相似的组成、结构和化学性质, 其单质的物理性质随着质子数的递增呈现规律性的变化. 请你利用上述信息和下表中给出的卤族元素单质的一些性质, 推测表中有关卤族元素单质的组成和性质, 填写表中空格.

卤族元素名称	氟	氯	溴	碘
原子的质子数	9	17	35	53
单质的化学式	F_2		Br_2	I_2

相对分子质量	38	71	160	254
通常状况下的状态		气体	液体	固体
大体的熔点/ $^{\circ}C$		-100	0	100

2. (甘肃省) 钠原子和钠离子的结构示意图如下:

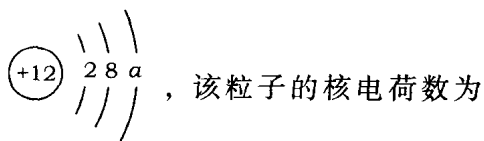


第2题图

请回答:

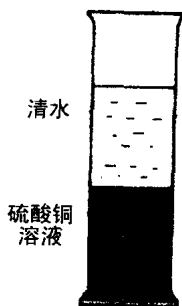
- (1) 由于它们的原子核内_____相同, 所以它们都属于钠元素.
- (2) 钠原子和钠离子的化学性质 (填“相同”或“不相同”)_____.

3. (广东省) 某粒子结构示意图为:



_____；当 $a =$ _____ 时，表示原子结构。

4. (河北省) 用长颈漏斗小心地将硫酸铜溶液注入水的下面 (如图所示)，可看到明显的界面。静置几天后，界面逐渐模糊不清，这是发生了 _____ 现象，它表明分子在 _____。



第4题图

5. (山西省) 试根据物质 (或分子) 的组成或结构的不同，分析下列 (1) ~ (3) 组中物质性质不同的原因

(1) 金刚石和石墨:

_____。

(2) 一氧化碳和二氧化碳:

_____。

(3) 生铁和钢:

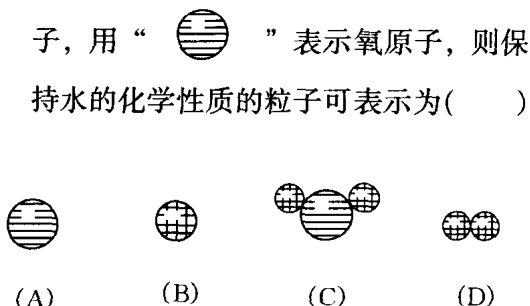
_____。

(二) 选择题

1. (北京市海淀区) 下列关于分子和原子的说法中，不正确的是 ()

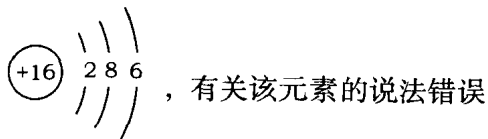
- (A) 分子、原子都在不停地运动
- (B) 分子、原子都是构成物质的微粒
- (C) 原子是不能再分的最小微粒
- (D) 分子是保持物质化学性质的最小微粒

2. (南京市) 若用 “” 表示氢原子，用 “” 表示氧原子，则保持水的化学性质的粒子可表示为 ()



第2题图

3. (上海市) 某元素的原子结构示意图为



的是 ()

- (A) 原子的核内质子数为 16
- (B) 原子的核外有 3 个电子层
- (C) 原子的最外层电子数为 6
- (D) 属于金属元素

4. (北京市东城区) 关于水的组成，正确的说法是 ()

- (A) 由氢氧两种元素组成
- (B) 由氢气、氧气两种单质组成
- (C) 由一个氢分子和一个氧原子组成
- (D) 由两个氢原子和一个氧原子组成

5. (长沙市) 地壳中含量最多的元素是 ()

- (A) Si (B) O
- (C) Al (D) Fe

6. (长沙市) 下列物质中，含有氧分子的是 ()

- (A) 空气 (B) CaCO_3
- (C) Fe_3O_4 (D) CH_3COOH

7. (长沙市) 元素的化学性质主要决定于原子的 ()

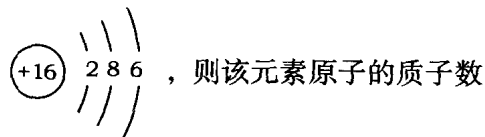
- (A) 质子数

(B) 最外层电子数

(C) 中子数

(D) 电子层数

8. (长沙市) 某元素的原子结构示意图为



为 ()

(A) 6 (B) 8

(C) 16 (D) 2

9. (安徽省) 苯丙胺类药物有强烈兴奋中枢神经的作用，属于体育运动员的违禁药物。对于其中化学式为 $C_9H_{13}N$ 的化合物，下列说法中，错误的是 ()

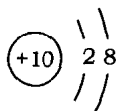
(A) 由 C、H、N 三种元素组成

(B) 燃烧产物只有 CO_2 和 H_2O

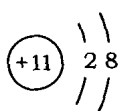
(C) 属于有机物

(D) 分子中 C、H、N 原子个数比是 9:13:1

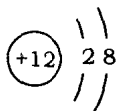
10. (安徽省) 下列粒子示意图中，表示 +2 价阳离子的是 ()



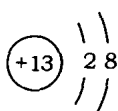
(A)



(B)



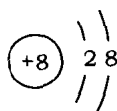
(C)



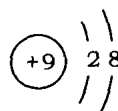
(D)

第 10 题图

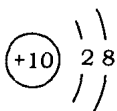
11. (北京市朝阳区) 下列粒子中，属于阳离子的是 ()



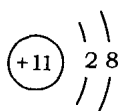
(A)



(B)



(C)



(D)

第 11 题图

12. (北京市朝阳区) 与元素化学性质关系非常密切的是 ()

(A) 原子的核外电子层数

(B) 原子的最外层电子数

(C) 原子的核内中子数

(D) 原子的相对原子质量

13. (山西省) 自第十一届奥运会以来，历届奥运会开幕式都要进行颇为隆重的“火炬接力”。火炬的燃料是丁烷（化学式 C_4H_{10} ），它燃烧时，火苗高且亮。下列关于丁烷的叙述正确的是

① 丁烷是由碳、氢两种元素组成的

② 丁烷由丁烷分子构成

③ 丁烷分子由碳、氢两种元素构成

④ 丁烷由 4 个碳原子和 10 个氢原子组成

⑤ 丁烷分子是由碳原子和氢原子构成的 ()

(A) ①②③④⑤

(B) ①②⑤

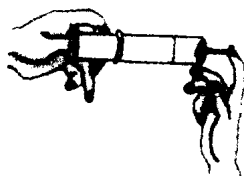
(C) ②③④⑤

(D) ①②④⑤

(三) 解答(简答)题

1. (山西省) 取气密性良好的两支大小相同的医用注射器，将栓塞向外拉，分别吸入等体积的空气和水，用手指顶住针筒末端的小孔，将栓塞慢慢推入（如

图), 哪一支针筒内的物质容易被压缩? 用分子、原子的观点解释. 请你再举出可以用这种原因解释的一个实例来.



第1题图

2. (苏州市) 原子是由原子核和电子构成的. 原子核在原子中所占体积极小, 其半径约为原子半径的十万分之一, 因此, 相对而言, 原子里有很大的空间. α 粒子是带两个单位正电荷的氦原子.

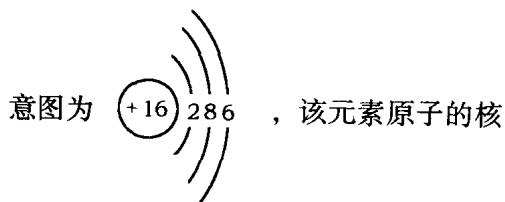
1911 年, 科学家用一束平行高速运动的 α 粒子轰击金箔时 (金原子的核电荷数为 79, 相对原子质量为 197), 发现三种实验现象:

- (1) 有一小部分 α 粒子改变了原来的运动路径. 原因是 α 粒子途径金原子核附近时, 受到斥力而稍微改变了运动方向.
- (2) 大多数 α 粒子不改变原来的运动方向. 原因是_____.
- (3) 极少数 α 粒子被弹了回来, 原因是_____.

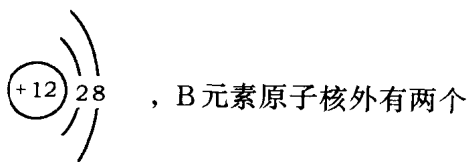
2001 年

(一) 填空题

1. (北京市朝阳区) 某元素的原子结构示意图为

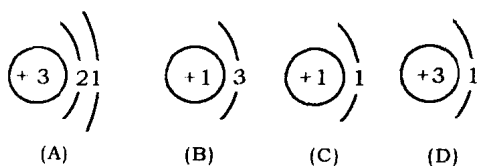


2. (呼和浩特市) 有 A、B、C 三种元素. A 元素 + 2 价离子的结构示意图为



电子层, 其中最外层电子数是次外层电子数的 3 倍, C 元素的气体单质既可燃烧, 又可以用来冶炼金属. A 元素和 B 元素组成化合物的化学式是_____ , B 元素与 C 元素组成化合物的化学式是_____ .

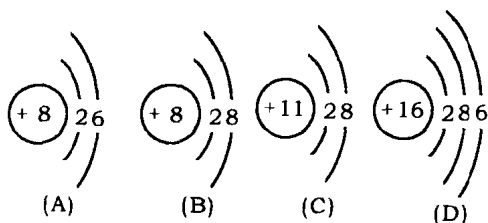
3. (沈阳市) 俄罗斯科学家最近合成了核电荷数为 114 的元素的原子, 经测定该原子的原子量为 289, 则其中子数与电子数的差是_____ .
4. (陕西省) 1996 年科学家在宇宙深处发现了 H_3^+ 离子和 H_3 分子. 请回答:
 - (1) 1 个 H_3^+ 离子中有_____ 个质子, _____ 个电子.
 - (2) 构成 H_3 分子的原子的结构示意图是_____. (填序号)



第4题图

(3) H_3 属于_____。(填混合物或单质或化合物)

5. (甘肃省) 下面是四种微粒的结构示意图:

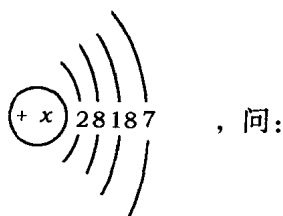


第5题图

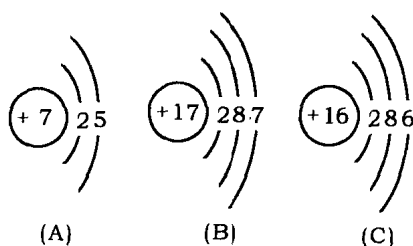
用序号填空:

- (1) 电子层排布相同的是_____;
- (2) 属于同种元素的是_____;
- (3) 表示阳离子的是_____;
- (4) 属于非金属元素的原子的是_____.

6. (江西省) 已知溴元素的元素符号为 Br, 溴原子结构示意图为



- (1) x 的值为_____.
- (2) 溴元素的化学性质与下列哪种元素的化学性质最相似_____ (填序号).



第6题图

(3) 溴化氢的化学式为_____.

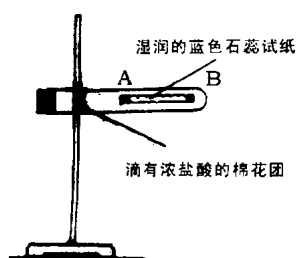
(4) 溴化氢的水溶液是一种酸, 该酸的名称是_____.

7. (河南省) 构成并保持水化学性质的最小微粒是_____; 在氧气、二氧化碳、二氧化硫中都含有相同的_____, 在它们相同数目的分子中, 都含有相同数目的_____.

8. (长沙市) 根据下列现象说明空气中存在着某种气体物质, 请将物质写在题后空格内.

- (1) 小白鼠在装有空气的密闭容器中可存活一段时间, 说明空气中含有_____.
- (2) 石灰水长期露置在空气中, 瓶壁和石灰水底部均会出现白色固体物质, 说明空气中含有_____.
- (3) 夏天, 盛放冰棒的杯子外壁上附有一层水珠, 说明空气中含有_____.

9. (温州市) 如图所示, 在试管中放入一张湿润的蓝色石蕊试纸, 再向试管口处棉花团上滴一些浓盐酸, 可以观察到 A、B 处石蕊试纸变色的顺序是_____ (填 “A $\rightarrow$ B” 或 “B $\rightarrow$ A”), 由此可以证明分子运动论中_____的观点.

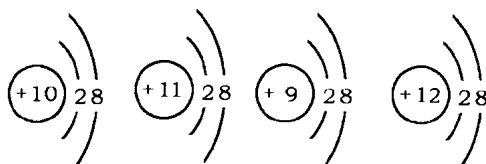


第9题图

(二) 选择题

- (北京市东城区) 下列说法正确的是 ()
 - 分子是保持物质性质的最小微粒
 - 原子是化学变化中的最小微粒
 - 相对原子质量就是原子的实际质量
 - 原子核内一定含有质子和中子
- (北京市东城区) 下列关于水的组成, 叙述正确的是 ()
 - 水由氢气和氧气组成
 - 水由氢分子和氧原子组成
 - 水由氢元素和氧元素组成
 - 水由2个氢原子和1个氧原子组成
- (北京市西城区) 据《生活报》报道, 目前中小学生喜欢使用的涂改液中, 含有许多挥发性的有害物质, 长期使用易引起慢性中毒而头晕、头痛。二氯甲烷就是其中的一种。下列关于二氯甲烷(CH_2Cl_2)组成的叙述中, 正确的是 ()
 - 二氯甲烷是由碳、氢气和氯气组成的
 - 二氯甲烷是由碳、氢、氯三种元素组成的
 - 二氯甲烷是由一个碳原子、一个氢分子和一个氯分子组成的
 - 二氯甲烷是由一个碳原子、两个氢原子和两个氯原子组成的

- (北京市平谷区) 下列关于原子的叙述中, 正确的是 ()
 - 原子是化学变化中的最小微粒
 - 原子是构成物质的最小微粒
 - 原子是保持物质性质的最小微粒
 - 原子是不能再分的最小微粒
- (北京市平谷区) 根据所给微粒示意图, 下列说法正确的是 ()



第5题图

- 它们都是原子
 - 它们都是离子
 - 它们都是稳定结构
 - 它们表示同一种元素
- (河北省) 下列关于 Fe 、 Fe^{2+} 、 Fe^{3+} 的说法中, 正确的是 ()
 - 它们结合其他原子的个数相同
 - 它们的质子数不同
 - 它们的最外层电子数相同
 - 它们的核外电子数不同
 - (陕西省) 下列说法正确的是 ()
 - 原子量就是原子的实际质量
 - 元素的化学性质主要决定于原子的核外电子数
 - 两个镁离子可以表示为 2Mg^{2+}
 - 水是由2个氢原子和一个氧原子组成的
 - (甘肃省) 某原子的核内质子数为18, 中子数比电子数多4, 则该原子中所含微粒总数(质子、中子、电子)为 ()

(A) 18	(B) 40
(C) 58	(D) 62

9. (宁夏回族自治区) 下列叙述中, 正确的是 ()

- (A) 相对原子质量是原子质量的简称
- (B) 原子的质量约等于原子核内质子和中子的质量之和
- (C) 相对原子质量没有单位, 是一个比值
- (D) 碳 12 的相对原子质量是 12 克

10. (宁夏回族自治区) 过氧化氢 (H_2O_2) 是隐形眼镜的洗液成份, 下列有关叙述正确的是 ()

- (A) 它是由氢气和氧气组成的
- (B) 它是由两个氢原子和两个氧原子构成的
- (C) 它是由一个氢分子和一个氧分子构成的
- (D) 它是由氢元素和氧元素组成的

11. (南京市) 据中央电视台 6 月 3 日对云南抚仙湖湖底古城考古的现场报道, 科学家曾通过测定古生物遗骸中的碳-14 含量来推断古城年代. 碳-14 原子的核电荷数为 6, 相对原子质量为 14. 下列关于碳-14 原子的说法中, 错误的是 ()

- (A) 中子数为 6
- (B) 质子数为 6
- (C) 电子数为 6
- (D) 质子数和中子数之和为 14

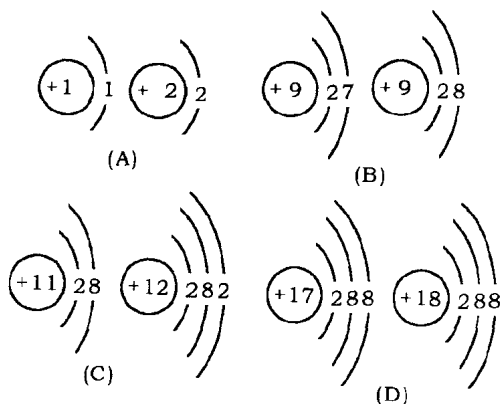
12. (南京市) 甲醛 (化学式为 CH_2O) 是室内装潢时的主要污染物之一, 下列说法正确的是 ()

- (A) 甲醛是由碳、氢、氧三种元素组成的
- (B) 甲醛是由碳原子和水分子构成的
- (C) 甲醛分子由碳原子、氢气分子、氧原子构成
- (D) 甲醛由一个碳元素、二个氢元素、一个氧元素组成

13. (长沙市) 人体中含量最多的物质是 ()

- (A) 无机盐
- (B) 水
- (C) 蛋白质
- (D) 钙元素

14. (广州市) 下列各组微粒中, 属于同一种元素的一组是 ()



第 14 题图

15. (常州市) 下列说法中, 错误的是 ()

- (A) 氮是空气中含量最高的非金属元素
- (B) 氧是地壳中含量最高的非金属元素
- (C) 铁是地壳中含量最高的金属元素
- (D) 水是人体内含量最高的物质

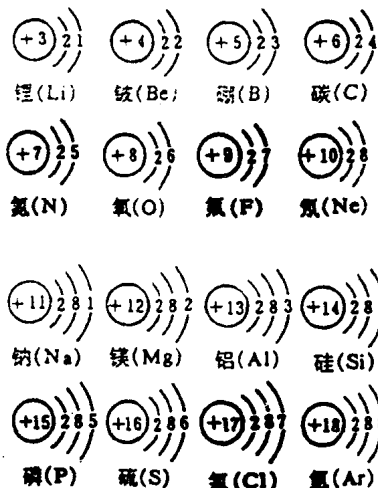
16. (苏州市) 美国为首的北约在科索沃战场上投下了至少 10 吨贫铀弹, 不少人患上了“巴尔干综合症”. 贫铀弹的主要成分是低放射性的铀. 这种铀原子的相对原子质量为 238, 核电荷数为 92, 中子数应为 ()

- (A) 146
- (B) 92
- (C) 136
- (D) 238

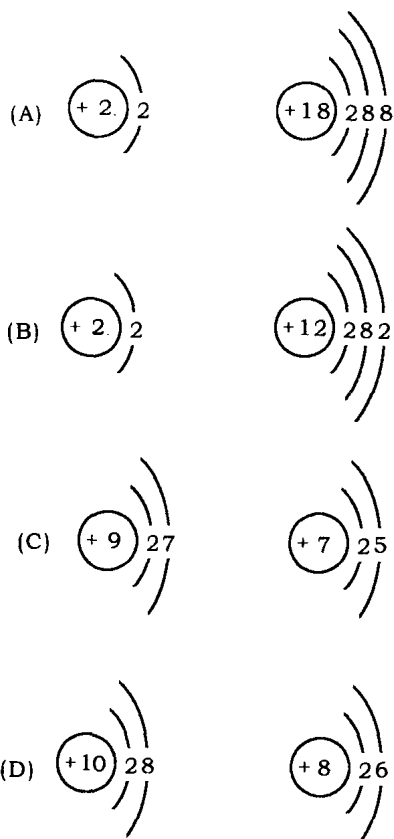
17. (苏州市) 下列各组是元素的原子结构示意图, 其中具有相似化学性质的一对元素是 ()

(三) 解答(简答)题

(北京市西城区) 下图选自教科书第 59 页



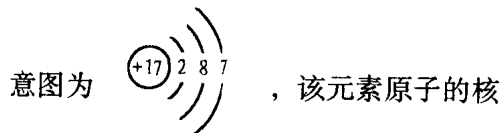
从图中可以看出：原子的最外层电子数不能超过 8。除此以外还能总结出的规律有（只要答对两条即可得 2 分）



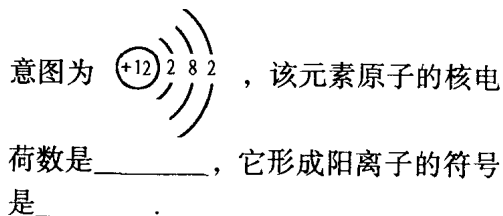
2000 年

(一) 填空题

1. (北京市海淀区) 某元素的原子结构示意图为

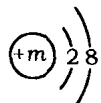


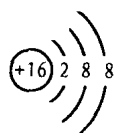
2. (北京市朝阳区) 某元素的原子结构示意图为



3. (重庆市) 有两种微粒的结构示意图都可以表示为 $\begin{array}{c} \textcircled{+n} \\ 2 \end{array}$ ，如果 $n=8$ ，该微粒是 _____ 离子（填阴或阳，下

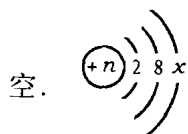
同); 如果 $n = 12$, 该微粒是_____离子. 上述两种离子形成的化合物的化学式是_____.

4. (山西省) 某元素 A 的 +3 价离子结构示意图为  , 则 $m =$ _____; B 原子与 A 原子电子层数相同, 且最外层电子数比 A 原子的多 4 个, 则 A、B 两元素形成化合物的化学式用 A、B 表示为_____, 电离方程式为_____.

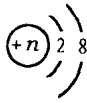
5. (甘肃省) 某微粒的结构示意图为  , 该微粒是 (填原

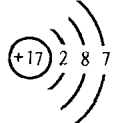
子、阳离子或阴离子) _____; 该微粒属 (填金属或非金属) _____元素, 该元素的原子在化学反应中易 _____ 电子.

6. (西宁市) 根据 R 原子结构示意图填



- (1) n 表示_____, x 表示_____.
 (2) 若 $n = 17$, 则 R 在化学反应中容易 _____ 电子, 形成 _____ 离子, 在这样的反应中该元素的化合价为 _____.

7. (昆明市) 某元素 +1 价离子的结构示意图为  , n 值为 _____,

它与原子结构示意图为  的

元素形成化合物的化学式为_____.

8. (苏州市) O_2 分子在特定条件下可以生成阳离子 O_2^+ (叫做二氧基), 在此离子中有 _____ 个电子.

(二) 选择题

1. (北京市东城区) 能决定元素种类的是 ()

(A) 质子数
 (B) 中子数
 (C) 电子数
 (D) 电子层数

2. (北京市东城区) 元素的化学性质主要决定于原子的 ()

(A) 中子数
 (B) 质子数
 (C) 电子数
 (D) 最外层电子数

3. (北京市海淀区) 下列微粒中, 能保持氢气化学性质的是 ()

(A) H (B) H^+
 (C) H_2 (D) H_2O

4. (北京市石景山区) 下列物质中, 含有氧分子的是 ()

(A) 水
 (B) 二氧化碳
 (C) 二氧化锰
 (D) 空气

5. (北京市石景山区) 分子和原子的主要区别是 ()

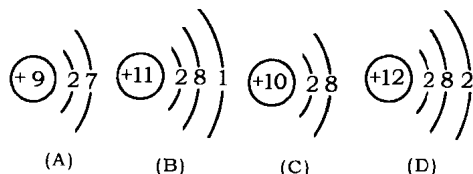
(A) 分子质量大, 原子质量小
 (B) 分子能直接构成物质, 原子不能直接构成物质
 (C) 分子间有空隙, 原子间无空隙
 (D) 在化学变化中, 分子可分, 原子不可分

6. (北京市石景山区) 一种元素跟另一种元素的根本区别是 ()

(A) 中子数不同

- (B) 电子总数不同
(C) 最外层电子数不同
(D) 质子数不同

7. (山西省) 下列微粒在化学反应中容易得到电子的是 ()



第7题图

8. (哈尔滨市) 通过学习化学基本概念, 你认为下列说法正确的是 ()

- (A) 电离时生成氢氧根离子的化合物是碱
(B) 由不同种元素组成的物质一定是化合物
(C) 分子是保持物质性质的一种微粒
(D) 原子是化学变化中的最小微粒

9. (哈尔滨市) 某离子的结构示意图为



, 则与该离子电子数都相同

的一组微粒是 ()

- (A) Na、Ne
(B) OH^- 、 H_2O
(C) Mg^{2+} 、O
(D) H^+ 、 Al^{3+}

10. (宁夏回族自治区) 下列物质中, 含有氧分子的是 ()

- (A) 氧化汞
(B) 氯酸钾
(C) 水
(D) 液态空气

11. (长沙市) 某物质在空气中燃烧, 其产物之一为二氧化碳, 则该物质 ()

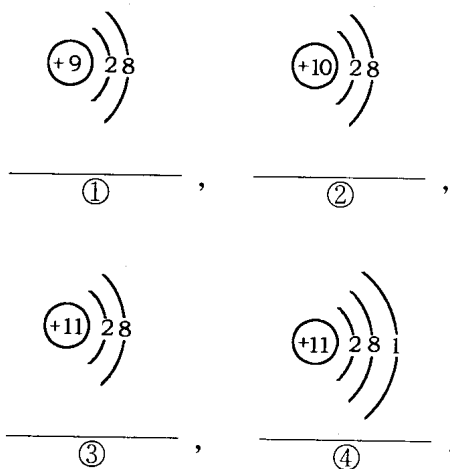
- (A) 一定是碳的某种单质
(B) 一定是一氧化碳

- (C) 一定是乙醇
(D) 一定含有碳元素

12. (嘉兴市) 煤作为重要的燃料, 在空气中燃烧时能生成大量的二氧化碳, 是因为煤含有大量的 ()

- (A) 氧元素
(B) 氢元素
(C) 碳元素
(D) 氧元素和氢元素

13. (南昌市) 下列四种微粒结构示意图:



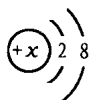
其中表示阳离子的共有 ()

- (A) 4种 (B) 3种
(C) 2种 (D) 1种

14. (广州市) 氯原子和氯离子, 它们的 ()

- (A) 质子数相同
(B) 化学符号相同
(C) 核外电子数相同
(D) 最外层电子数相同

15. (广州市) A^{2+} 离子结构示意图为



, 则它的核电荷数及其氧

化物的化学式分别是 ()

- (A) +12, AO
(B) +10, A_2O

- (C) +2, AO_2
(D) +12, A_2O
16. (辽宁省) 下面是一些学生的认识, 其中正确的是 ()
- (A) 凡跟氧气发生的反应都是化合反应
(B) 最外层电子数为 8 的微粒一定是稀有气体元素的原子
(C) 只要用酚酞试剂, 就能将 NaCl 、 NaOH 、稀 H_2SO_4 三种溶液鉴别开
(D) 在一切化学反应中, 原子的数目没有增减, 分子的数目也没有增减
17. (重庆市) 今年三月, 美国铱星公司宣布破产. 铱星公司原计划发射 77 颗卫星以实现全球卫星通讯, 发射卫星的数目与铱元素 (Ir) 的原子核外电子数目恰好相等. 下列关于铱元素的各种说法中正确的是 ()
- (A) 铱原子的质子数为 70
(B) 铱原子的相对原子质量为 77
(C) 铱原子的核电荷数为 77
(D) 铱元素是金属元素
18. (西安市) 有核外电子数相同、核内质子数不同的两种微粒, 则可能是 ()
- (A) 一种元素的原子和另一种元素的离子
(B) 同种元素的原子和离子
(C) 两种不同元素的原子
(D) 两种不同元素的离子

二、物质的分类

2002 年

(一) 填空题

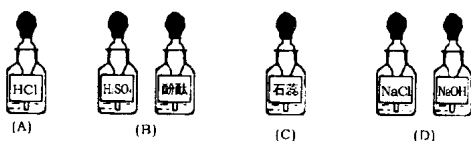
1. (昆明市) 用序号填写下列物质的分类:
① 碳酸钠 ② 石灰石 ③ 干冰 ④ 锌
属于混合物的是 _____; 属于单质的是 _____; 属于氧化物的是 _____; 属于盐的是 _____.
2. (昆明市) 人的胃液中含有少量的盐酸, 胃液的 pH _____ 7 (填“<”、“>”、“=”); 鸡蛋清的 pH 为 7.6~8, 鸡蛋清呈 _____ 性. (填“酸”、“碱”、“中”)
3. (昆明市) 请根据下列物质的性质, 任举一项它们的用途
① 氧气 _____;
② 石墨 _____;

③ 盐酸_____;

④ 熟石灰_____.

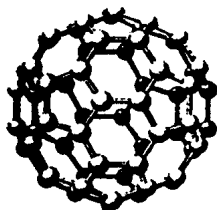
(二) 选择题

1. (江西省) 实验室中的药品常按物质的性质、类别等不同而有规律地放置. 在做“酸的性质”实验时, 实验桌上部分药品的摆放如下图. 某同学取用 KOH 溶液后应把它放回位置 ()



第 1 题图

2. (上海市) 2002 年中国足球队进入“世界杯”, 小小足球牵动着人们的心. 化学物质中有一种由多个五边形组成的形似足球的笼状分子, 称为“足球烯”(如图). 化学式(分子式)为 C_{60} . 关于 C_{60} 的说法正确的是 ()



第 2 题图

- (A) 属于单质
(B) 属于混合物
(C) 碳元素的化合价为 +4
(D) 式量(分子量)为 60
3. (天津市) 下列叙述中不正确的是 ()
- (A) 碱和盐不一定都含金属元素
(B) 纯净物都是由同种分子构成的
(C) 混合物可能由同种元素组成
(D) 含氧化合物不一定是氧化物
4. (扬州市) 下列家庭常用的调味品中, 可视作纯净物的是 ()

- (A) 食盐
(B) 食醋
(C) 白酒
(D) 白糖

5. (扬州市) 二氧化氯 (ClO_2) 是一种新型的自来水消毒剂, 关于它的描述错误的是 ()

- (A) 它是一种氧化物
(B) 其中氯元素的化合价为 +4
(C) 它由氯原子和氧气构成
(D) 它的相对分子质量为 67.5

6. (陕西省) 下列属于化合物的是 ()

- (A) 氢氧化钠
(B) 金刚石
(C) 碘酒
(D) 盐酸

7. (陕西省) 下列物质中属于氧化物的是 ()

- (A) 可用作致冷剂的干冰
(B) 有着广泛用途的乙醇 (C_2H_5OH)
(C) 医疗上用作“钡餐”的硫酸钡
(D) 改良酸性土壤用的熟石灰