

全品



教辅图书



功能学具



学生之家

基础教育行业专研品牌

30⁺年创始人专注教育行业

全品学练考

AI智慧升级版

主编 肖德好

导学案

高中化学

选择性必修2 RJ

基础版

本书为智慧教辅升级版

“讲课智能体”支持学生聊着学，扫码后哪里不会选哪里；随时随地想聊就聊，想问就问。



天津出版传媒集团
天津人民出版社

CONTENTS

目录

导学案

01

第一章 原子结构与性质

PART ONE

第一节 原子结构	083
第 1 课时 能层与能级、基态与激发态 原子光谱、构造原理与电子排布式	083
第 2 课时 电子云与原子轨道、泡利原理、洪特规则、能量最低原理	087
整合突破 1 核外电子排布	092
第二节 原子结构与元素的性质	094
第 1 课时 原子结构与元素周期表	094
第 2 课时 元素周期律	097
整合突破 2 电负性与电离能的考查	102
本章素养提升	104

02

第二章 分子结构与性质

PART TWO

第一节 共价键	106
第 1 课时 共价键	106
第 2 课时 键参数——键能、键长与键角	110
第二节 分子的空间结构	112
第 1 课时 分子结构的测定 多样的分子空间结构 价层电子对互斥模型	112
第 2 课时 杂化轨道理论简介	117
整合突破 3 原子的杂化类型与粒子的空间结构	120
整合突破 4 分子中共价键的键角大小比较	120

第三节 分子结构与物质的性质 121

 第 1 课时 共价键的极性 121

 第 2 课时 分子间的作用力 125

 第 3 课时 分子的手性 129

整合突破 5 大 π 键的形成和 π 电子数的计算 130

📌 本章素养提升 132

03

第三章 晶体结构与性质

PART THREE

第一节 物质的聚集状态与晶体的常识 135

第二节 分子晶体与共价晶体 140

 第 1 课时 分子晶体 140

 第 2 课时 共价晶体 144

第三节 金属晶体与离子晶体 148

 第 1 课时 金属键与金属晶体 148

 第 2 课时 离子晶体 过渡晶体与混合型晶体 151

整合突破 6 有关晶胞的常见计算 154

整合突破 7 晶体坐标参数与投影图分析 155

第四节 配合物与超分子 157

整合突破 8 配合物、配位键和配位数 161

📌 本章素养提升 162

◆ 参考答案 167

第一章 原子结构与性质

第一节 原子结构

第1课时 能层与能级、基态与激发态

原子光谱、构造原理与电子排布式

新课探究

知识导学 素养初识

◆ 学习任务一 能层与能级

【课前自主预习】

1. 能层及能量关系

(1) 含义

核外电子按_____不同分成能层(电子层)。

(2) 能层序数及能量关系

能层序数 1、2、3、4、5、6、7 分别用_____、_____、
_____、N、O、P、Q 表示。能层越高, 电子的能量
_____, 能量的高低顺序为 $E(K)$ _____ $E(L)$
_____ $E(M)$ _____ $E(N) < E(O) < E(P) <$
 $E(Q)$ 。

2. 能级

(1) 含义

同一能层的电子, 根据_____的差异, 又可分成不同能级。

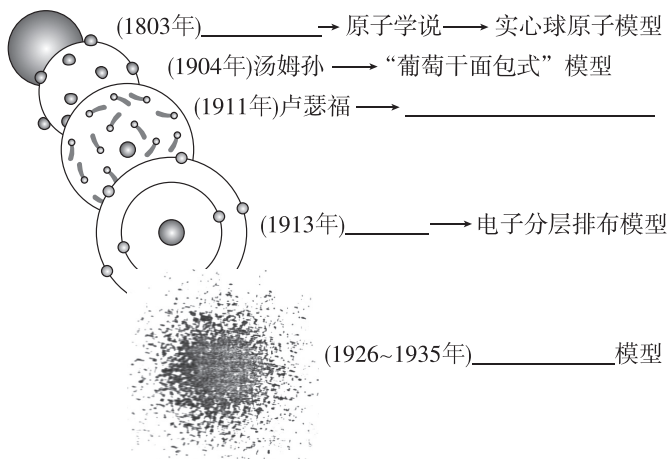
(2) 表示方法

①任一能层的能级总是从_____能级开始, 能级数等于该_____, 即第一能层只有_____个能级(1s), 第二能层有_____个能级(2s 和 2p), 第三能层有_____个能级(3s、3p 和 3d), 依次类推。

②能级的字母代号总是按_____……排序的, 字母前的数字是它们所处的能层序数, 它们可容纳的最多电子数依次为自然数中的奇数序列 _____
_____的 2 倍。

(3) 多电子原子中, 同一能层各能级的能量关系:
 $E(ns)$ _____ $E(np)$ _____ $E(nd)$ _____
 $E(nf)$ ……

3. 原子结构模型的发展史



【问题思考】

(1) 能层和能级的关系与生活中的大楼结构中的什么相似?

(2) 以 s 能级为例, 不同能层的 s 能级间的能量有何关系? 同一能层不同能级间的能量有何关系?

(3) 一个能层的能级数与能层序数(n)间存在什么关系? 一个能层最多可容纳的电子数与能层序数(n)间存在什么关系?

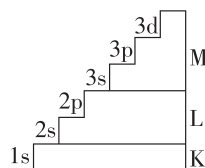
【核心知识讲解】

1. 能层与能级的关系

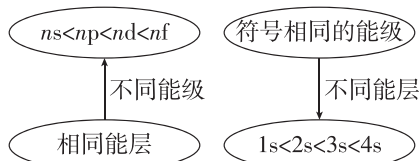
- (1)任何能层总是从 s 能级开始,任何能层均含有 s 能级,但并不是任何能层都含有 p、d、f 能级。
- (2)能层就是电子层,各能层具有的能级数等于能层序数。如 K 层只有 1s 能级,L 层有 2s、2p 两个能级,M 层有 3s、3p、3d 三个能级。
- (3)每一能层中最多容纳的电子数为 $2n^2$ (n 代表能层序数)。
- (4)不同能层中符号相同的能级所容纳的最多电子数相同。

2. 能层中各能级之间能量高低关系

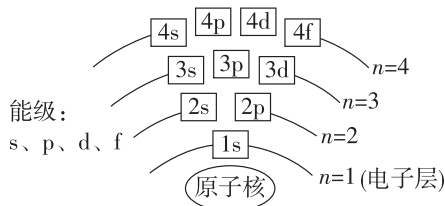
- (1)能层与能级的关系类似楼层与阶梯之间的关系,在每一个能层中,能级符号顺序是 ns 、 np 、 nd 、 nf ……(如图所示):



(2)能层或能级的能量关系:



(3)原子核外电子排布与能层、能级的关系:



3. 理清能层、能级与最多容纳的电子数、能量之间的相互关系

能层(n)	一	二	三	四	五	六	七	...
符号	K	L	M	N	O	P	Q	...
能级	1s	2s 2p	3s 3p 3d	4s 4p 4d 4f	5s ...	...	...	...
最多容纳电子数	2	2 6	2 6 10	2 6 10 14	2 ...	...	...	...
离核远近	由近到远							
不同能层能量	逐渐升高							

【知识迁移应用】

例 1 下列有关原子结构的说法不正确的是 ()

- A. 第五能层有 5 个能级,最多能容纳 50 个电子
- B. 同一原子中,不同能层均含有的能级是 s 能级
- C. 不同原子中,3d 能级实际容纳的电子数一定为 10 个
- D. 能层和能级的划分,均以电子的能量高低为依据

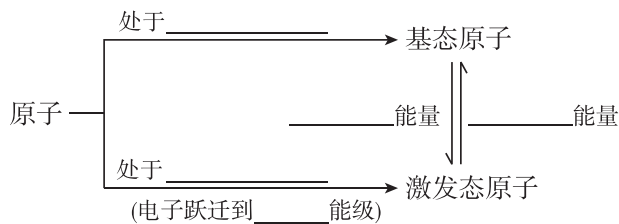
例 2 下列叙述不符合原子核外电子排布基本规律的是 ()

- A. K 层是能量最低的电子层
- B. 原子达到稳定结构时,最外层电子数为 8(K 层为最外层时,电子数为 2)
- C. N 电子层为次外层时,最多能容纳的电子数为 18
- D. 核外电子总是优先从原子最外电子层排起

◆ 学习任务二 基态与激发态 原子光谱

【课前自主预习】

1. 基态原子与激发态原子

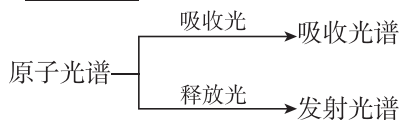


2. 电子跃迁的能量变化与可见光

激发态原子不稳定,电子从较高能量的激发态跃迁到较低能量的激发态乃至基态时,将释放能量。是电子跃迁释放能量的重要形式。焰火、霓虹灯光、激光、萤光、LED 灯光等可见光都与原子核外电子跃迁释放能量有关。

3. 原子光谱

不同元素原子的电子发生_____时会吸收或释放不同的光,可以用光谱仪摄取各种元素原子的_____光谱或_____光谱,总称原子光谱。



发射光谱为暗色背景的明亮谱线,吸收光谱为明亮背景的暗色谱线。

4. 光谱分析

在现代化学中,常利用_____上的特征谱线来鉴定元素,称为光谱分析。

[问题思考]

(1)我们经常燃放焰火来庆祝节日,焰火产生的原因是什么?

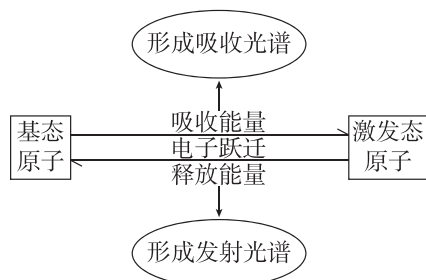
(2)原子光谱是怎么产生的,有什么应用?

(3)钠在空气中加热燃烧发出黄色火焰,是因为钠被氧气氧化失去电子吗?金属的焰色试验是物理变化,还是化学变化?

(4)电子跃迁和电子得失一样吗?

【核心知识讲解】

1. 光谱的成因与分类



2. 焰色试验与电子跃迁

焰色试验中观察到的特殊焰色是电子跃迁的结果,故焰色试验是物理变化而不是化学变化。发生的过程:基态原子 $\xrightarrow{\text{吸收能量}}$ 激发态原子 $\xrightarrow{\text{释放能量}}$ 较低能量的激发态或基态原子。

(1)电子的跃迁是物理变化(未发生电子转移),而原子得失电子时发生的是化学变化。

(2)一般在能量相近的能级间发生电子跃迁,如基态碳原子 2s 能级上的一个电子可激发到 2p 能级上,得到不稳定的激发态碳原子。

(3)可见光包括红、橙、黄、绿、蓝、靛、紫,其中紫色光的波长最短、红光的波长最长。

3. 可以用光谱分析法鉴定元素的原因

一种元素有一种原子光谱,一种原子光谱对应着一

种元素,不同元素的原子光谱都是特定的。可以用光谱仪摄取各种元素原子的吸收光谱或发射光谱(总称原子光谱),所以可以用光谱分析法鉴定元素。

4. 电子跃迁的一般规律

(1)一般在能量相近的能级间发生电子跃迁,但并不意味着能量差距大的能级之间不能发生电子跃迁。

(2)激发态原子不稳定,易释放能量变为基态原子。

【知识迁移应用】

例 3 下列关于同一种原子中基态和激发态的说法中正确的是 ()

- A. 基态时的能量比激发态时高
- B. 激发态时比较稳定
- C. 由基态转化为激发态过程中吸收能量
- D. 电子仅在由激发态跃迁到基态时才会产生原子光谱

例 4 下列说法正确的是 ()

- A. 能层越高,电子能量越高
- B. 原子光谱是由基态原子吸收能量到激发态时,电子跃迁产生的
- C. 能级的字母代号是 K、L、M、N、O
- D. 英国科学家道尔顿提出能层与能级理论,成功诠释了复杂的原子光谱

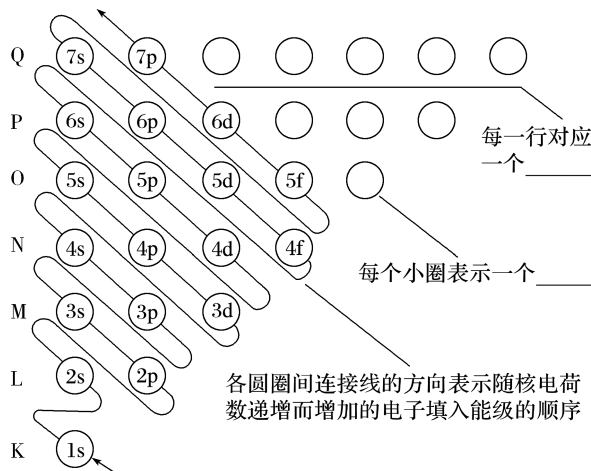
◆ 学习任务三 构造原理与电子排布式

【课前自主预习】

1. 构造原理

(1)以_____事实为基础,从氢开始,随核电荷数递增,新增电子填入能级的顺序称为_____。

(2)示意图如下:



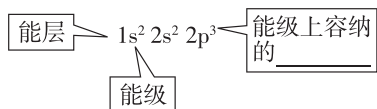
2. 电子排布式

(1)含义:将能级上所容纳的电子数标在该能级符号右上角,并按照能层序数从小到大的顺序排列的式子,称为电子排布式。

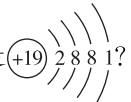
(2)表示方法:按照构造原理,元素的核电荷数每递增一个,同时增加一个核电荷和一个_____,就得到一个_____的电子排布。电子填满了一个_____,开始填入下一个_____,由此构建了元素

周期系中各元素的基态原子的电子排布。电子排布式中,能级符号右上角的数字表示该能级的_____。

(3)示例:基态氮原子的电子排布式为



[问题思考]

(1)为什么 K 原子的原子结构示意图不是 , 而是 .

(2)从元素周期表给出的信息可知,基态 Cr 原子和基态 Cu 原子的电子排布式分别为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$ 和 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$,这样的电子排布符合构造原理吗?是根据什么确定其电子排布的?

【核心知识讲解】

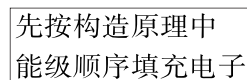
1. 能级交错现象

由构造原理可知,从第三能层开始,不同能层的能级出现能级交错现象:随核电荷数的递增,电子并不总是填满一个能层后再开始填入下一个能层的。电子是按 $3p \rightarrow 4s \rightarrow 3d$ 的顺序而不是按 $3p \rightarrow 3d \rightarrow 4s$ 的顺序填充的。

[注意]基态铬、铜原子的核外电子排布不符合构造原理。

2. 电子排布式的书写

(1)书写方法

先按构造原理中  再将同一能层的能级按 s、p、d、f……顺序排列

如 $_{22}\text{Ti}$:先排列为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$,然后将同一能层的能级排列到一起,即该基态原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^2 4s^2$ 。

(2)注意事项

①在书写电子排布式时,一般情况下,能层低的能级要写在左边,而不是按构造原理顺序写。

电子填充顺序(构造原理): $1s$ 、 $2s$ 、 $2p$ 、 $3s$ 、 $3p$ 、 $4s$ 、 $3d$ 、 $4p$ 、 $5s$ ……

书写顺序: $1s$ 、 $2s$ 、 $2p$ 、 $3s$ 、 $3p$ 、 $3d$ 、 $4s$ 、 $4p$ 、 $4d$ 、 $4f$ 、 $5s$ ……

如:基态 Fe 原子的电子排布式是 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ 。

②基态原子的能量最低,故基态原子的电子排布式是能量最低的状态;基态氢原子不存在 $1s^1 2s^1$ 的状态,但氢处于激发态时可能会存在 $1s^1 2s^1$ 的状态。

3. 简化电子排布式

为了避免电子排布式过于烦琐,我们可以把内层电子达到稀有气体结构的部分,以相应稀有气体元素符号外加方括号来表示。如 Na 的电子排布式为

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$,其中第一、二能层与 $\text{Ne}(1s^2 2s^2 2p^6)$ 的电子排布式结构相同,所以其电子排布式可简化为 $[\text{Ne}]3s^1$ 。

4. 简单离子的电子排布式

对于主族元素的原子来说,一般只失去最外层电子,而过渡元素的原子可能还会进一步失去内层电子;原子得到电子时,一般总是填充到最外层未填满的能级上。如基态 Fe 原子的简化电子排布式为 $[\text{Ar}]3d^6 4s^2$;其原子在失去电子时,仍遵循先失去最外层电子,后失去次外层电子的顺序,即 Fe 失去电子时先失去 $4s$ 能级上的 2 个电子,转化为 Fe^{2+} ,再失去 $3d$ 能级上的 1 个电子转化为 Fe^{3+} 。基态 Fe^{2+} 的简化电子排布式为 $[\text{Ar}]3d^6$,基态 Fe^{3+} 的简化电子排布式为 $[\text{Ar}]3d^5$ 。

5. 价层电子排布

为突出化合价与电子排布的关系,将在化学反应中可能发生电子变动的能级称为价电子层(简称价层)。该能级的电子排布式称为价层电子排布。如 Cl 的简化电子排布式为 $[\text{Ne}]3s^2 3p^5$,则其价层电子排布为 $3s^2 3p^5$ 。对于过渡元素而言,价电子包含最外层电子和部分内层电子,如 Fe 的价层电子排布为 $3d^6 4s^2$,通常元素周期表只给出价层电子排布。

【知识迁移应用】

例 5 下列粒子基态时电子排布式错误的是 ()

- A. $\text{Ne}: 1s^2 2s^2 2p^6$ B. $\text{S}^{2-}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
C. $\text{Ca}^{2+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ D. $\text{F}: 1s^2 2s^1 2p^6$

例 6 下列说法中正确的是 ()

- A. 某原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$,则该元素原子核外有 4 个能级填有电子
B. 原子核电荷数为 33,其基态原子的简化电子排布式为 $[\text{Ar}]4s^2 4p^3$
C. 根据构造原理可知同一原子的各能级能量高低为 $4f > 4d > 3d > 3p$
D. Fe^{2+} 与 Cr 原子的核外电子数相同,因此电子排布式相同

课堂评价

知识巩固 素养形成

1. 判断正误(正确的打“√”,错误的打“×”)。

- (1)能层就是电子层 ()
(2)高能层的所有能级的能量都比低能层能级的能量高 ()
(3)Mg 的简化电子排布式为 $[\text{Ne}]3s^2$ ()
(4)原子核外每一能层最多可容纳 n^2 个电子 ()
(5) $3d$ 能级最多容纳 5 个电子 ()
(6)任一能层的 s 能级最多容纳的电子数均为 2 ()

- (7)同一原子中,2p、3p、4p 电子的能量逐渐升高 ()
- (8)基态 Ni 原子价层电子排布为 $3d^8 4s^2$ ()
2. 下列说法中不正确的是 ()
- A. 处于最低能量状态的原子叫作基态原子
- B. $3p^2$ 表示 3p 能级有两个电子
- C. K^+ 的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- D. 同一原子中,2p、3p、4p 能级最多可容纳电子数依次增多
3. 若某基态原子的价层电子排布为 $4d^1 5s^2$,则下列说法正确的是 ()
- A. 该原子中共有 36 个电子
- B. 该原子核外有 5 个电子层
- C. 该原子最外层共有 3 个电子
- D. 该原子 M 能层共有 8 个电子
4. (1)[2024·河北卷节选] 钪原子的价层电子排布式为_____。
- (2)[2023·浙江 6 月选考节选] 基态 N 原子的价层电子排布式是_____。
5. 激发态原子和基态原子可以通过电子跃迁的方式相互转换,跃迁过程中可得到光谱。下列说法正确的是 ()
- A. 钾元素的焰色呈紫色,其紫色对应的辐射波长最长

- B. 利用光谱仪只能测得原子的发射光谱
- C. 焰色试验中发生的是化学变化
- D. 原子光谱可以用于定性鉴定元素

6. 按要求填空。

(1)基态 Si 原子中,电子占据的最高能层符号为____,该能层电子数为_____。

(2)基态 Ni^{2+} 的价层电子排布为_____。

(3)基态 Cu 原子的核外电子排布式为_____。

(4)Br 的原子序数为_____,其基态原子核外 M 层电子的排布式为_____。

7. 有几种元素的粒子,其原子核外电子排布式均为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$,其中:

(1)某电中性粒子一般不和其他元素的原子反应,这种粒子的符号是_____。

(2)某粒子的盐溶液能使溴水褪色,并出现浑浊,这种粒子的符号是_____。

(3)某粒子的氧化性很弱,但得到电子后还原性很强,且这种粒子的原子有一个单电子,这种粒子的符号是_____。

(4)某粒子的还原性虽弱,但失去电子后氧化性强,且这种粒子的原子得到一个电子即达稳定结构,这种粒子的符号是_____。

第 2 课时 电子云与原子轨道、泡利原理、洪特规则、能量最低原理

新课探究

知识导学 素养初识

◆ 学习任务一 电子云与原子轨道

【课前自主预习】

1. 电子云

(1)概率密度分布

量子力学指出,一定空间运动状态的电子在核外空间各处都可能出现,但出现的概率不同。

$\rho = \frac{P}{V}$ (ρ 表示_____, P 表示电子在某处出现的_____, V 表示该处的_____)。

(2)电子云

①电子运动的特点

电子质量小,运动速度快,无规则,故无法确定核外电子在某个时刻处于原子核外空间的何处。只能确定它在原子核外空间各处出现的_____。

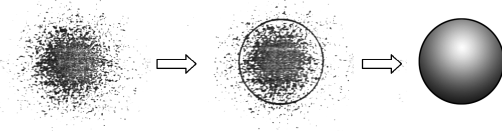
②电子云

电子云是处于一定空间运动状态的电子在原子核外空间的_____的形象化描述。

③电子云轮廓图

目的:用于表示_____的形状,对核外电子的_____有一个形象化的简便描述。绘制电子云轮廓图时,把电子在原子核外空间出现概率 $P = \text{_____}$ 的空间圈出来,即电子云轮廓图。电子云图很难绘制,使用不方便,故常使用电子云轮廓图。

如 1s 电子云轮廓图的绘制:



2. 原子轨道

(1)定义:量子力学把电子在原子核外的一个_____称为一个原子轨道。

(2)形状:s 电子的原子轨道呈_____形,p 电子的原子轨道呈_____状。

(3)原子轨道数目与能级符号的关系

能级符号	ns	np	nd	nf
原子轨道数目	1	3	5	7

(4)不同能层中的原子轨道

能层	能级	原子轨道数	原子轨道名称	原子轨道的形状和取向	
				形状	取向
K	1s	1	1s	球形	—
L	2s	1	2s	球形	—
	2p	3	$2p_x, 2p_y, 2p_z$	哑铃形	相互垂直
M	3s	1	3s	球形	—
	3p	3	$3p_x, 3p_y, 3p_z$	哑铃形	相互垂直
	3d	5			
N					

[问题思考]

(1)电子云图中的独立小点是否有意义? 电子云图中的小点的含义是什么?

(2)电子在原子核外出现的概率有什么规律?

(3)不同能层中的 s 电子和 p 电子的电子云轮廓图分别相同吗? 能量分别相同吗?

【核心知识讲解】

1. 正确认识电子云

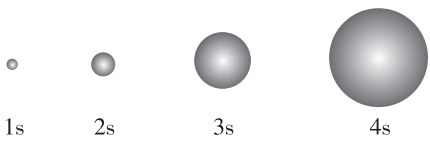
(1)电子云表示电子在原子核外空间某处出现的概率,不代表电子的运动轨迹。电子云中的小点是电子在原子核外出现的概率密度的形象化描述,小点越密,表明概率密度越大。常把电子在原子核外空间出现的概率 $P=90\%$ 的空间圈起来,即电子云轮廓图。

(2)电子云图中的小点并不代表电子,小点的数目也不代表电子真实出现的次数。

(3)由氢原子的 1s 电子在原子核外出现的概率密度分布图可知,电子在离原子核越近的空间出现的概率越大;电子云的外围形状具有不规则性。

2. 原子轨道与能层序数的关系

(1)不同能层的同种能级的原子轨道形状相同,半径不同。能层序数 n 越大,原子轨道的半径越大。如:同一原子中 s 电子的电子云轮廓图都是一个球形,只是球的半径不同,如图所示。



(2) ns 能级只有一个原子轨道, np 能级有 3 个能量相同的原子轨道,它们相互垂直,分别以 p_x, p_y, p_z 表示。 nd 能级有 5 个能量相同的原子轨道, nf 能级有 7 个能量相同的原子轨道。

(3)同一能层中,不同能级的原子轨道的能量及空间伸展方向不同,但同一能级的几个原子轨道的能量相同,如 $2p_x, 2p_y, 2p_z$ 的能量相同。

(4)各能层中原子轨道数与能层序数(n)的关系:某能层中原子轨道数目=该能层序数的平方(即 n^2)。

3. s 能级和 p 能级原子轨道的比较

能级	s	p
轨道图形		
轨道形状	球形	哑铃形
轨道数目	1	3(相互垂直)
最多容纳电子数	2	6
相同点	①均以原子核为对称中心 ②原子轨道的平均半径分别随能层数增大而增大,且同种能级符号的原子轨道形状相似	

【知识迁移应用】

例 1 下列对核外电子运动状态的描述正确的是

()

- A. 电子的运动与行星的运动相似,围绕原子核在固定的轨道上高速旋转
- B. 能层数为 3 时,有 $3s, 3p, 3d, 3f$ 四个轨道
- C. 氢原子中只有一个电子,故氢原子只有一个轨道
- D. 在同一能层上运动的电子,其空间运动状态可能不同

例 2 下列说法正确的是

()

- A. 1s 电子云呈球形,表示电子绕原子核做圆周运动
- B. ns 能级的电子云轮廓图可表示为
- C. $3d^3$ 表示 3d 能级有 3 个轨道
- D. 电子云图中的小点密度大,说明该原子核外空间电子数目多

◆ 学习任务二 泡利原理、洪特规则、能量最低原理

【课前自主预习】

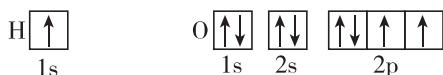
1. 电子自旋与泡利原理

(1) 自旋相反: 电子自旋在空间有 _____ 和 _____ 两种取向, 简称自旋相反, 常用上下箭头($\uparrow$ 和 $\downarrow$)表示自旋相反的电子。

(2) 泡利原理: 在一个原子轨道里, 最多只能容纳 _____ 个电子, 它们的自旋 _____。(也称泡利不相容原理)

2. 电子排布的轨道表示式

(1) 轨道表示式(又称电子排布图)是表述电子排布的一种图式, 如氢和氧的基态原子的轨道表示式如下:



在轨道表示式中, 用方框(也可用圆圈)表示 _____, 能量相同的原子轨道(简并轨道)的方框 _____。

(2) 箭头表示一种自旋状态的电子, “ $\uparrow\downarrow$ ”称 _____, “ $\uparrow$ ”或“ $\downarrow$ ”称 _____(或称 _____)。

如基态氧原子有 _____ 个未成对电子。

(3) 箭头同向的单电子称 _____, 如基态氧原子有 _____ 个自旋平行的 2p 电子。

(4) 通常应在方框下方或上方标记 _____。有时画出的能级上下错落, 以表达 _____ 高低不同。

3. 洪特规则

(1) 基态原子中, 填入 _____ 的电子总是先 _____, 且 _____, 称为洪特规则。

它不仅适用于基态原子, 也适用于 _____。

洪特规则是针对电子填入简并轨道而言的, 并不适用于电子填入能量不同的轨道。如 $2p^3$ 的轨道表示式为 $\begin{array}{|c|} \hline \uparrow \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline \uparrow \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline \uparrow \\ \hline \end{array}$, 不能表示为 $\begin{array}{|c|} \hline \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline \uparrow \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline \\ \hline \end{array}$ 。

2p

(2) 特例: 当同一能级上的电子排布为全充满(p^6 、 d^{10} 、 f^{14})、半充满(p^3 、 d^5 、 f^7)或全空状态(p^0 、 d^0 、 f^0)时, 具有较低的能量和较强的稳定性。如根据构造原理, 基态 Cr、Cu 的核外电子排布式应为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^4 4s^2$ 、 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$, 此状态时 Cr、Cu 的能量较高、不稳定, 而基态 Cr、Cu 的电子排布式实际是 _____ 和 _____。

4. 能量最低原理

(1) 能量最低原理: 在构建基态(能量最低的状态)原子时, 电子将尽可能地占据能量 _____ 的原

子轨道, 使整个原子的能量 _____, 这就是能量最低原理。

(2) 整个原子的能量由 _____、_____ 和 _____ 三个因素共同决定, 相邻能级能量相差很 _____ 时, 电子填入能量 _____ 的能级即使整个原子能量最低(如所有主族元素的基态原子); 相邻能级能量相差不太大时, 有 1~2 个电子占据能量稍 _____ 的能级可能反而降低了电子排斥能而使整个原子能量最低(如所有副族元素的基态原子)。

【问题思考】

(1) 常见原子失去电子变为离子时, 优先失去最外层电子还是能量最高的电子?

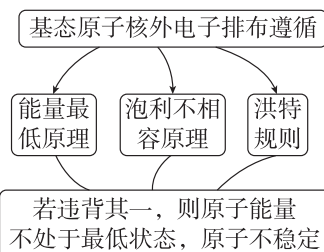
(2) 什么是原子核外电子的运动状态?

(3) 写出基态钠原子的原子结构示意图、电子排布式、轨道表示式和电子式。

【核心知识讲解】

1. 基态原子核外电子排布

(1) 基态原子核外电子排布的规律

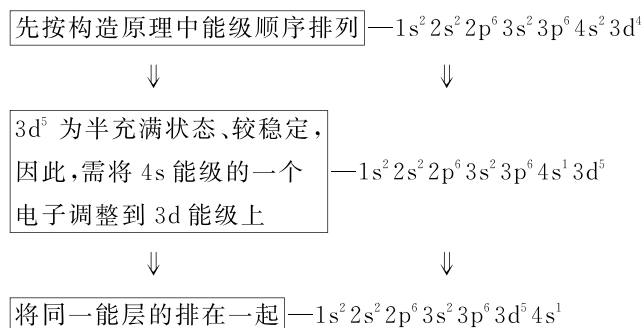


这三个原则并不是孤立的, 而是相互联系、相互制约的, 也就是说核外电子在原子轨道上的排布要同时遵循这三个原则。

(2) 特殊原子核外电子排布

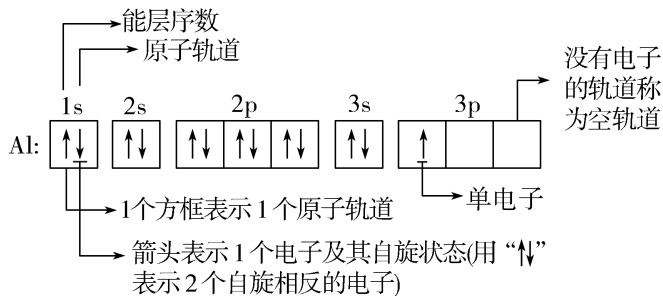
当 p、d、f 能级处于全空、全充满或半充满状态时, 能量相对较低, 原子结构较稳定。

如 $_{24}\text{Cr}$ 的电子排布:



2. 轨道表示式

(1) 轨道表示式中各符号、数字的含义(以基态 Al 原子为例)



(2) 书写原子轨道表示式的“五项要求”

① 一个方框($\square$)表示一个原子轨道,一个“箭头”表示一个电子,其中,s 轨道为 $\square$, p 轨道为 $\square \square \square$, d 轨道为 $\square \square \square \square$ 。

② 不同能级中的方框($\square$)要相互分开,同一能级中的方框($\square$)要相互连接。

③ 整个原子的轨道表示式中各能级的排列顺序与相应的电子排布式一致。

④ 当一个方框($\square$)中有 2 个电子时,它们的自旋相反;当同一能级中的不同原子轨道有多个单电子时,电子要分占不同的原子轨道且自旋平行。

⑤ 根据洪特规则的特例,如基态 $_{24}\text{Cr}$ 原子价层电子的轨道表示式为 $\begin{array}{c} 3d \\ \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \\ 4s \\ \uparrow \end{array}$ (半充满),

易错写为 $\begin{array}{c} 3d \\ \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \square \\ 4s \\ \uparrow \downarrow \end{array}$ 。

3. 核外电子排布的代表方法

原子(离子)结构示意图	含义	将每个能层上的电子总数表示在原子核外的式子
	实例	$\text{Al}: (+13) \begin{array}{c} \curvearrowright \\ 2 \\ \curvearrowright \\ 8 \\ \curvearrowright \\ 3 \end{array} \quad \text{S}^{2-}: (+16) \begin{array}{c} \curvearrowright \\ 2 \\ \curvearrowright \\ 8 \\ \curvearrowright \\ 8 \end{array}$
电子排布式	含义	用数字在能级符号右上角标明该能级上排布的电子数
	实例	$\text{K}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
简化电子排布式	含义	为了避免电子排布式书写过于烦琐,把内层电子达到稀有气体原子结构的部分以相应稀有气体元素符号外加方括号表示
	实例	$\text{K}: [\text{Ar}] 4s^1$

价层电子排布	含义	在化学反应中可能发生电子变动的能级中的电子排布式,主族元素的价层电子排布即最外层电子排布式
	实例	$\text{Al}: 3s^2 3p^1$
轨道表示式(电子排布图)	含义	每个方框(或圆圈)代表一个原子轨道,每个箭头代表一个电子
	实例	$\text{Al}: \begin{array}{c} 1s \quad 2s \quad 2p \quad 3s \quad 3p \\ \uparrow\downarrow \quad \uparrow\downarrow \quad \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \quad \uparrow\downarrow \quad \uparrow \square \square \end{array}$
电子式	含义	化学中常在元素符号周围用“·”或“×”来表示元素原子的最外层电子,相应的式子叫电子式
	实例	$\cdot \ddot{\text{P}} \cdot, \text{K} \cdot, \cdot \ddot{\text{S}} \cdot$

[名师小结] 前四周期元素核外电子排布的特殊性

(1) 最外层只有 1 个未成对电子的元素

I A 族(ns^1 : H, Li, Na, K); III A 族($ns^2 np^1$: B, Al, Ga);

VII A 族($ns^2 np^5$: F, Cl, Br); Cr($3d^5 4s^1$), Cu($3d^{10} 4s^1$)。

(2) 最外层有 2 个未成对电子的元素

IV A 族($ns^2 np^2$: C, Si, Ge); VI A 族($ns^2 np^4$: O, S, Se)。

(3) 最外层有 3 个未成对电子的元素

V A 族($ns^2 np^3$: N, P, As)。

(4) 核外电子排布中,未成对电子数最多的元素

Cr($3d^5 4s^1$, 共有 6 个未成对电子)。

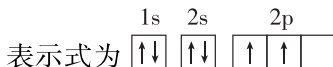
【知识迁移应用】

例 3 某基态原子最外层电子排布式为 $2s^2 2p^3$, 则该原子 ()

- A. 核外有 5 个电子
- B. 核外有 3 种能量不同的电子
- C. 最外层电子占据 3 个轨道
- D. 最外层上有 3 种运动状态不同的电子

例 4 下列说法正确的是 ()

- A. 多电子原子不同能级能量高低的比较中: $3p > 4s$
- B. 某元素基态原子的最外层电子数是次外层电子数的 1.5 倍, 则该元素基态原子的核外电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^1$
- C. 基态 K 原子的核外电子的空间运动状态共有 19 种
- D. 根据洪特规则可知 $1s^2 2s^2 2p^2$ 的价层电子的轨道



例 5 下列对基态原子的电子排布式或轨道表示式的评价错误的是 ()

选项	电子排布式或轨道表示式	评价
A	C 原子: $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^0 2p_z^0$	违背洪特规则
B	Cr 原子: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$	书写正确
C	N 原子: $\begin{array}{ c c c } \hline \uparrow\uparrow & \uparrow\uparrow & \uparrow\uparrow\uparrow \\ \hline 1s & 2s & 2p \\ \hline \end{array}$	违背泡利原理
D	Ar 原子: $1s^2 2s^2 2p^4 3s^2 3p^6 3d^2$	书写正确

课堂评价 知识巩固 素养形成

- 判断正误(正确的打“√”,错误的打“×”)。
 - 同一原子中 2p、3p、4p 能级轨道数依次增多 ()
 - 因为 s 轨道的形状是球形的,所以 s 电子做的是圆周运动 ()
 - 在一个基态多电子原子中,可以有两个运动状态完全相同的电子存在 ()
 - $3p^2$ 表示 3p 能级有两个轨道 ()
 - 核外电子排布的表示方法中,轨道表示式最能反映电子的排布情况 ()
 - $2p_x^3$ 违背了洪特规则 ()
 - $3d^6$ 的轨道表示式为 $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$ ()
 - 能量最低的激发态 N 原子的电子排布式: $1s^2 2s^1 2p^3 3s^1$ ()
- 下列关于电子云示意图的叙述正确的是 ()
 - 电子云表示电子的运动轨迹
 - 小点的多少表示电子个数的多少
 - 处于 1s 轨道上的电子在空间出现的概率分布呈球形对称,而且电子在原子核附近出现的概率小,离核越远电子出现的概率越大
 - 处在 $2p_x$ 轨道的电子主要在 xy 平面的上、下方出现
- 下列说法不正确的是 ()
 - 原子核外电子排布,先排满 K 层再排 L 层、先排满 M 层再排 N 层
 - 从空间角度看,3s 电子的电子云半径比 2s 电子的大
 - 2p、3p、4p 的轨道形状均为哑铃形
 - 各能层含有的原子轨道数为 n^2 (n 为能层序数)

4. 下列对各基态原子的电子排布式或轨道表示式书写的评价正确的是 ()

选项	电子排布式或轨道表示式	评价
A	N 原子的轨道表示式: $\begin{array}{ c c c } \hline 1s & 2s & 2p \\ \hline \uparrow\uparrow & \uparrow\uparrow & \uparrow\uparrow\uparrow \\ \hline \end{array}$	错误;违反洪特规则
B	O 原子的轨道表示式: $\begin{array}{ c c c } \hline 1s & 2s & 2p \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow\uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$	错误;违反泡利不相容原理
C	K 原子的电子排布式: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1$	错误;违反能量最低原理
D	Br ⁻ 的电子排布式: $[\text{Ar}]3d^{10} 4s^2 4p^6$	错误;违反能量最低原理

- 下列 Li 原子核外电子轨道表示式表示的状态中,能量最低和最高的分别为 _____ (填标号)
 - $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline \uparrow & \uparrow\downarrow & & \\ \hline 1s & 2s & 2p_x & 2p_y \\ \hline \end{array}$
 - $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline & \uparrow\downarrow & \uparrow & \\ \hline 1s & 2s & 2p_x & 2p_y \\ \hline \end{array}$
 - $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline & \uparrow & \uparrow\downarrow & \\ \hline 1s & 2s & 2p_x & 2p_y \\ \hline \end{array}$
 - $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline \uparrow\downarrow & \uparrow & & \\ \hline 1s & 2s & 2p_x & 2p_y \\ \hline \end{array}$
- 回答下列问题:
 - 某元素的激发态(不稳定状态)原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^3 3d^2$,则该元素基态原子的电子排布式为 _____;其最高价氧化物对应水化物的化学式是 _____。
 - s 电子的原子轨道呈 _____ 形,每个 s 能级有 _____ 个原子轨道;p 电子的原子轨道呈 _____ 形,每个 p 能级有 _____ 个原子轨道。
 - 元素 X 的基态原子最外层电子排布式为 $ns^n np^{n+1}$,其 p 电子云在空间有 3 个相互 _____ (填“垂直”或“平行”)的伸展方向;元素 X 的名称为 _____,它的最低价氢化物的电子式是 _____。
 - 元素 Y 的基态原子电子排布式为 $ns^{n-1} np^{n+2}$,则 Y 的元素符号为 _____。

考情分析

核外电子排布是高考必考基础题,从考查形式看既有选择题,也有非选择题。选择题侧重从符合

解题策略

某类特点的元素类别,以及与元素推断相联系,考查元素周期律;非选择题考查书写指定元素的各类电子排布,以及解释元素的性质等。重点考查宏观辨识与微观探析、证据推理与模型认知的科学素养。

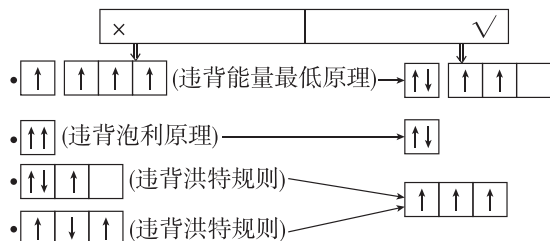
类型一 原子核外电子排布表示方法及书写时的常见错误

1. 原子核外电子排布表示方法

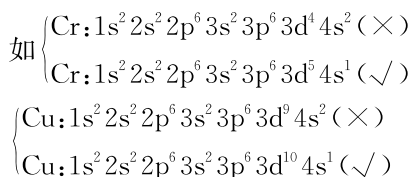
表示方法(以硫原子为例)	书写方法及注意问题
原子结构示意图:	(1)每个电子层最多容纳的电子数为 $2n^2$ 个 (2)最外层电子数不超过 8 个(若最外层为 K 层则不超过 2 个);次外层电子数不超过 18 个(若次外层为 L 层则不超过 8 个);倒数第三层电子数不超过 32 个
电子排布式: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	按电子排入各电子层中各能级的先后顺序,用能级符号依次写出各能级中的电子数,同时注意洪特规则特例
简化电子排布式: $[\text{Ne}]3s^2 3p^4$	用“[稀有气体]+价层电子”的形式表示
价层电子排布: $3s^2 3p^4$	价层电子排布能反映基态原子的能层数和参与成键的电子数以及最外层电子数
轨道表示式: 	用方框表示原子轨道,用“↑”或“↓”表示一种自旋状态的电子,按排入各电子层中各能级的先后顺序和在轨道中的排布情况书写

2. 核外电子排布书写时的常见错误

(1)在写基态原子的轨道表示式时,常出现以下错误:



(2)洪特规则特例



(3)当出现 d 轨道时,虽然电子按 $ns, (n-1)d, np$ 的顺序填充,但在书写电子排布式时,仍把 $(n-1)d$ 放在 ns 前,如 $\text{Fe}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$,而失电子时,却先失 $4s$ 轨道上的电子,如 $\text{Fe}^{3+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ 。

(4)注意比较原子核外电子排布式、简化电子排布式、价层电子排布的区别与联系。如 Cu 的电子排布式:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$;简化电子排布式: $[\text{Ar}]3d^{10} 4s^1$;价层电子排布: $3d^{10} 4s^1$ 。

例 1 (1)[2024·甘肃卷节选] Ca^{2+} 和 Cl^- 的最外层电子排布图均为_____。

(2)[2023·北京卷节选] 基态 S 原子价层电子排布式是_____。

(3)[2023·广东卷节选] 基态 Fe^{2+} 的 3d 电子轨道表示式为_____。

(4)[2022·广东卷节选] Se 与 S 同族,基态硒原子价电子排布式为_____。

(5)[2022·海南卷节选] 基态 O 原子的电子排布式:_____,其中未成对电子有_____个。

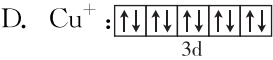
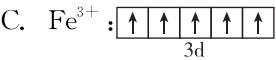
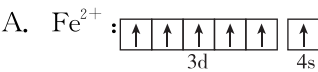
例 2 (1)Al 在元素周期表中的位置:_____。基态 Zn 原子的价层电子排布:_____。

(2)Mn 位于元素周期表中第四周期第_____族,基态 Mn 原子核外未成对电子有_____个。

(3)基态 Cu 原子核外电子排布式为_____。

(4)基态 Cl 原子中,电子占据最高能级的电子云轮廓图为_____形。

(5)下列基态原子或离子的价层电子的轨道表示式正确的是_____ (填标号)。



类型二 核外电子的空间运动状态和运动状态的区别

1. 相关概念

- (1)简并轨道:能量相同的原子轨道。
- (2)电子对:同一原子轨道中,自旋相反的一对电子,用“ $\uparrow\downarrow$ ”表示。
- (3)单电子:一个原子轨道中若只有一个电子,则该电子称为单电子,用“ $\uparrow$ ”或“ $\downarrow$ ”表示,又称未成对电子。
- (4)自旋平行:箭头同向的单电子称为自旋平行。
- (5)运动状态:原子中一个电子是一种运动状态,有几个电子,则有几种运动状态。

2. 常见问题表述及示例

	基态硫原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
①运动状态等于电子数	S 原子核外有 16 个电子,则有 16 种不同运动状态的电子
②空间运动状态等于轨道数	S 原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$,其轨道数为 $1+1+3+1+3=9$,则有 9 种不同的空间运动状态
③伸展方向看轨道类型	S 原子的 s 轨道为球形,只有 1 种伸展方向, p 轨道有 3 种伸展方向,则共有 4 种不同的伸展方向
④不同能量的电子看能级数	S 原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$,有 5 种不同能量的电子

例 3 基态 P 原子核外电子的空间运动状态有 ()
A. 4 种 B. 7 种 C. 8 种 D. 9 种

例 4 钠离子电池,是一种二次电池,主要依靠钠离子在正极和负极之间的移动进行工作。下列说法中不正确的是 ()
A. 钠原子核外有 11 种不同运动状态的电子
B. 基态钠原子核外电子的空间运动状态有 11 种

- C. 原子具有的能量: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 < 1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$
D. 基态钠原子的内层电子中,两种自旋状态的电子数之比为 1 : 1

类型三 未成对电子数目

基态原子的未成对电子数目规律

族序数	I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	0
未成对电子数	1	0	1	2	3	2	1	0
族序数	III B (Sc)	IV B (Ti)	V B (V)	VI B (Cr)	VII B (Mn)	VIII (Fe, Co, Ni)	I B (Cu)	II B (Zn)
未成对电子数	1	2	3	6	5	4, 3, 2	1	0

例 5 处于基态的下列粒子,核外电子中未成对电子数最多的是 ()

- A. O B. P C. Cr D. Fe^{3+}

例 6 下列微粒中,未成对电子数最多的是 ()

- A. O: $1s^2 2s^2 2p^4$
B. P: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
C. Fe: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$
D. Mn: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$

例 7 判断原子中未成对电子数目,按要求填空:

- (1)基态 Ti^{3+} 中未成对电子数有_____个;与 Ti 同族且相邻的元素 Zr 的基态原子价层电子排布为_____ ;与钛同周期元素的基态原子中,未成对电子数与钛相同的元素有_____种。
(2)血红蛋白中的 Fe^{2+} 处于基态时,其最高能级中的单电子数为_____。
(3)Cr 与 Ni 的基态原子核外未成对电子数之比为_____。
(4)第四周期中未成对电子数最多的基态原子的价层电子轨道表示式为_____。
(5)基态 Cu 原子的价层电子轨道表示式为_____,基态 Cu 原子有_____个未成对电子。
(6)某元素的原子最外层电子排布式为 $ns^n np^{n+2}$,则 $n =$ _____ ;原子中能量最高的是_____电子,价层电子轨道表示式为_____。

第二节 原子结构与元素的性质

第1课时 原子结构与元素周期表

新课探究

知识导学 素养初识

◆ 学习任务 原子结构与元素周期表

【课前自主预习】

1. 元素周期律、元素周期系和元素周期表

(1) 元素周期律

元素的性质随_____递增而呈周期性的变化，这个规律称作元素周期律。

(2) 元素周期系

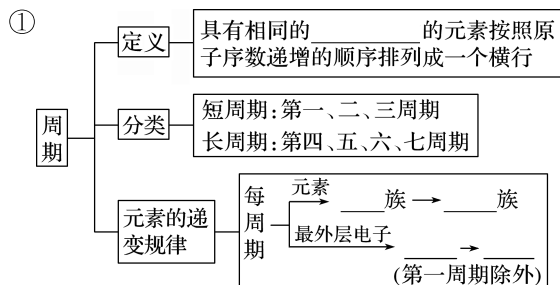
元素按其_____（即_____）递增排列的序列称为元素周期系。

(3) 元素周期表是呈现_____的表格。
_____只有一个，_____多种多样。

2. 构造原理与元素周期表

(1) 周期

①



I A	全部为金属	II A	8、9、10三列	III A	IV A	V A	VI A	VII A	0	元素种类
										2
										8
										8
										18
										18
										32
										32

注意周期表边界

非金属分布

② 元素周期系中每个周期的元素数，第一周期从_____开始，以_____结束，只有两种元素。其余各周期总是从_____能级开始，以_____结束，而从 ns 能级开始以 np 结束递增的_____（或_____）就等于每个周期里的元素数。

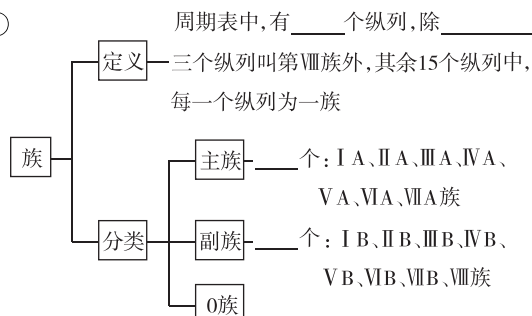
周期	一	二	三	四	五
元素数	2	8	8	18	18

周期	六	七
元素数	32	32

③ 从第四周期开始的长周期，比短周期多出的元素全部是_____，这是因为它们的最外层电子数始终不超过 2，为_____（Pd 例外）。而第六、第七周期比第四、第五周期多出 14 种元素的基态原子最外层也只有 2 个 s 电子，所以也是_____。

(2) 族

①



② 元素周期表中，同族元素_____相同，这是同族元素性质相似的结构基础。例如，元素周期表最左侧第 I A 族元素的基态原子最外层都只有一个电子，即_____；元素周期表最右侧稀有气体元素的基态原子，除氦 ($1s^2$) 外，最外层都是 8 电子，即_____。

(3) 分区

① 根据核外电子排布，可把元素周期表划分成 5 个区： s 区、 p 区、 d 区、 ds 区、 f 区。除 ds 区外，一般来说，各区的名称来自按构造原理最后填入电子的能级的符号。

② 根据元素的金属性和非金属性，划分为金属元素区（周期表左下方）和非金属元素区（周期表右上方）。

【问题思考】

(1) 根据构造原理，解释为什么元素周期表中，第一、二、三、四、五、六、七周期中含有元素的数目分别是 2、8、8、18、18、32、32？

(2) 元素周期表划分区的依据是什么？区的名称与该区原子中电子的能级符号之间有什么关系？

(3)能否根据原子的价层电子排布判断元素在周期表中的位置？

【核心知识讲解】

1. 核外电子排布与周期的划分

(1)每一周期元素原子的价层电子排布与元素种类

周期	价层电子排布			各周期增加的能级	元素种类
	第ⅠA族	0族	最外层最多容纳电子数		
一	1s ¹	1s ²	2	1s	2
二	2s ¹	2s ² 2p ⁶	8	2s、2p	8
三	3s ¹	3s ² 3p ⁶	8	3s、3p	8
四	4s ¹	4s ² 4p ⁶	8	4s、3d、4p	18
五	5s ¹	5s ² 5p ⁶	8	5s、4d、5p	18
六	6s ¹	6s ² 6p ⁶	8	6s、4f、5d、6p	32
七	7s ¹	7s ² 7p ⁶	8	7s、5f、6d、7p	32

(2)核外电子排布与周期划分的关系

- ①根据构造原理,将能量相近的能级分为一组,按能量由低到高可分为7个能级组,同一能级组内,各能级能量相差较小,各能级组之间能量相差较大。
- ②每一个能级组对应一个周期,且该能级组中最高的能级对应的能层数等于元素的周期序数。
- ③能级组容纳的最多电子数等于该周期元素种数。

2. 核外电子排布与族的划分

(1)主族元素原子的价层电子排布

主族序数	ⅠA	ⅡA	ⅢA	ⅣA	ⅤA	ⅥA	ⅦA
价层电子排布	ns ¹	ns ²	ns ² np ¹	ns ² np ²	ns ² np ³	ns ² np ⁴	ns ² np ⁵

- ①主族元素的族序数=价电子总数=最高正价(O、F除外)。
- ②同主族元素原子的价层电子排布相同,价电子全部排在ns或ns和np轨道上。
- (2)稀有气体原子的价层电子排布为1s²或ns²np⁶。
- (3)过渡元素(以第四周期为例)原子的价层电子排布

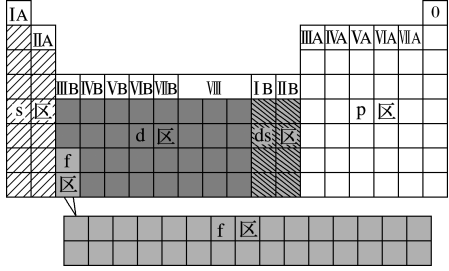
族序数	价层电子排布
ⅢB	3d ¹ 4s ²
ⅣB	3d ² 4s ²
ⅤB	3d ³ 4s ²
ⅥB	3d ⁵ 4s ¹
ⅦB	3d ⁵ 4s ²
Ⅷ	3d ^{6~8} 4s ²
ⅠB	3d ¹⁰ 4s ¹
ⅡB	3d ¹⁰ 4s ²

- ①第ⅢB族→第ⅦB族:族序数=价电子数=原子最外层ns电子数+次外层(n-1)d电子数=最高正价(镧系、锕系除外)。
- ②第Ⅷ族:原子最外层ns电子数与次外层(n-1)d电子数之和分别为8、9、10。
- ③第ⅠB族和第ⅡB族的族序数=原子最外层电子数。

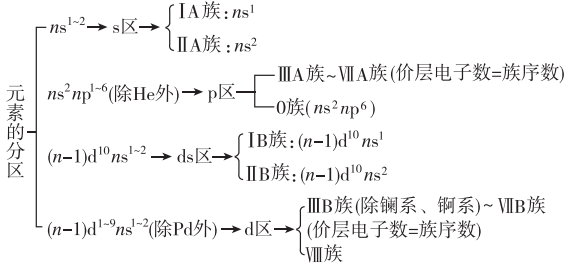
3. 元素周期表的分区

(1)按电子排布分区

①一般按核外电子排布式中最后填入电子的能级符号可将元素周期表(第ⅠB族、第ⅡB族除外)分为s、p、d、f 4个区,而第ⅠB族、第ⅡB族这2个纵列元素原子的核外电子可理解为先填满(n-1)d能级后再填充ns能级而得名ds区。

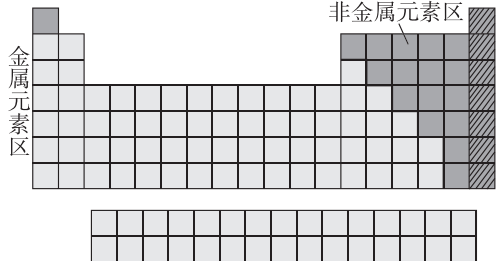


②元素的分区与核外电子排布:



(2)按金属元素与非金属元素分区

①金属、非金属元素在元素周期表中的位置
沿着周期表中硼、硅、砷、碲、砹与铝、锗、铋、钋之间画一条线,线的左边是金属元素(氢除外),线的右边是非金属元素(稀有气体元素除外)。非金属元素主要集中在元素周期表右上角的三角区内(如图所示)。



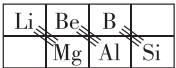
②金属与非金属分界线附近元素的性质特点
在元素周期表中位于金属和非金属分界线附近的元素兼有金属和非金属的性质,位于此处的元素(如硼、硅、锗、砷、锑等)常被称为半金属或类金属(一般可用作半导体材料)。

[方法技巧] 元素周期表结构巧记口诀

横行叫周期,现有一至七,四长三个短,全部已填满。
纵列称为族,共有十六族,一八依次现^①,一零再一遍^②。
一纵一个族,Ⅷ族搞特殊,三纵算一族,占去 8、9、10。
铜系与铜系,蜗居不如意,十五挤着住,都属ⅢB族。
说明:①指ⅠA族、ⅡA族、ⅢB族、ⅣB族、ⅤB族、ⅥB族、ⅦB族、Ⅷ族;
②指ⅠB族、ⅡB族、ⅢA族、ⅣA族、ⅤA族、ⅥA族、ⅦA族、0族。

4. 对角线规则

(1)对角线规则:在元素周期表中,某些主族元素与右下方的主族元素的有些性质是相似的,这种相似性被称为对角线规则。如:



(2)对角线规则示例

硼与硅:B、Si 都可与强碱反应。
锂与镁:锂和钠虽位于同一主族,但与钠的性质相差较远,而锂的化学性质与镁更相似。如:
①锂和镁在 O₂ 中燃烧,并不生成过氧化物,都只生成氧化物(Li₂O、MgO)。
②锂和镁都能直接与 N₂ 反应生成氮化物(Li₃N、Mg₃N₂)。
③锂和镁的氢氧化物在加热时都可分解生成氧化物(Li₂O、MgO)和 H₂O。
④锂和镁的碳酸盐均不稳定,受热均能分解生成相应氧化物和 CO₂。
⑤含锂和镁的某些盐,如碳酸盐、磷酸盐等均难溶于水。
(3)对角线规则是从相关元素及其化合物的许多性质中总结出来的经验规则。
如铍、铝两元素的性质相似性:

	与酸反应	与碱反应
单质	$2\text{Al} + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2 \uparrow$ $\text{Be} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Be}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$	$2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 6\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2[\text{Al}(\text{OH})_4]^- + 3\text{H}_2 \uparrow$ $\text{Be} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons [\text{Be}(\text{OH})_4]^{2-} + \text{H}_2 \uparrow$
氧化物	$\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{BeO} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Be}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2[\text{Al}(\text{OH})_4]^-$ $\text{BeO} + 2\text{OH}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons [\text{Be}(\text{OH})_4]^{2-}$
氢氧化物	$\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{Be}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Be}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{OH}^- \rightleftharpoons [\text{Al}(\text{OH})_4]^-$ $\text{Be}(\text{OH})_2 + 2\text{OH}^- \rightleftharpoons [\text{Be}(\text{OH})_4]^{2-}$

[易错提醒] 对角线规则是从相关元素及其化合物的许多性质中总结出来的经验规则,不是定理。这种对角线规则是一种经验规则,也就是说从理论上来说它并不是很严谨,所以它在实用方面有一定的局限性,应慎重使用。

【知识迁移应用】

例 1 下列说法错误的是 ()

- A. 元素周期表中 1~18 号元素都属于短周期元素
B. 元素周期表从左向右数第十二纵列为第ⅡB族
C. 最高正价与最低负价代数和等于 4 的短周期元素为硫元素
D. 短周期元素形成的简单离子最外层都有 8 个电子

例 2 若某元素原子处于能量最低状态时,原子的最外层电子数为 2,价层电子数为 4,下列关于该元素的叙述正确的是 ()

- A. 该元素基态原子的 M 层有 10 个电子
B. 该元素处于元素周期表中第ⅣA族
C. 该元素位于元素周期表的 d 区或 p 区
D. 该元素基态原子的价层电子排布为 $(n-1)d^2ns^2$

例 3 某基态原子核外电子排布式为 $1s^22s^22p^63s^23p^4$ 。下列说法不正确的是 ()

- A. 原子核外有 3 个电子层
B. 价层电子数为 4
C. 处于第三周期第ⅥA族
D. 为非金属元素

例 4 某化学学习小组在学习元素周期表和周期的划分时提出了以下观点:

- ①周期表的形成是由原子的结构决定的
②元素周期表中第ⅠA族元素统称为碱金属元素
③每一周期元素原子的价层电子排布均是从 ns^1 开始至 ns^2np^6 结束
④元素周期表中每一周期元素种类数均相等
⑤基态原子核外电子排布式为 $1s^22s^22p^3$ 和 $1s^22s^22p^63s^23p^3$ 的两种元素位于同一周期
⑥周期数越大,该周期所含金属元素一般越多
其中正确的是 ()

- A. ①⑥
B. ①②③⑤⑥
C. ①④⑥
D. ②③⑤

- 判断正误(正确的打“√”,错误的打“×”)。
 - (1)除 0 族外,短周期元素的最高化合价在数值上都等于该元素所属的族序数 ()
 - (2)s 区均为金属元素 ()
 - (3)同一族元素的价层电子数一定相同 ()
 - (4)基态原子的 N 层上只有一个电子的元素,一定是第 I A 族元素 ()
 - (5)基态原子价层电子排布为 $3d^2 4s^2$ 的元素位于元素周期表第四周期第 IV B 族 ()
 - (6)正三价阳离子的电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ 的元素在周期表中位于第 VIII 族 ()
 - (7)元素周期表 5 个区中都有金属元素 ()
 - (8)Cu 位于元素周期表第四周期第 I B 族 ()
- 下列说法正确的是 ()
 - A. d 区、ds 区、s 区元素全部是金属元素
 - B. 在周期表中,假设第八周期按照现有规则填满,则 115 号元素正下方将是 147 号元素
 - C. 第四周期元素中,未成对电子数最多的主族元素位于钾元素后面第五位
 - D. 气态 Mn^{2+} 再失去一个电子比气态 Fe^{2+} 再失去一个电子更难
- 下列关于基态原子核外电子排布与元素在元素周期表中位置关系的表述正确的是 ()
 - A. 原子的价层电子排布为 $ns^2 np^{1\sim 6}$ 的元素一定是主族元素
 - B. 基态原子的 p 能级上有 5 个电子的元素一定是第 VII A 族元素

- C. 原子的价层电子排布为 $(n-1)d^{6\sim 8} ns^2$ 的元素一定位于第 III B 族~第 VII B 族
 - D. 基态原子的 N 层上只有 1 个电子的元素一定是主族元素
- “铼”被称为“航空金属”,它在提升大飞机发动机涡轮叶片高温力学性能方面发挥着不可替代的作用。元素周期表中铼元素的数据如图所示。下列说法错误的是 ()

75	Re
铼	
$5d^5 6s^2$	
186.2	

 - A. 铼元素位于第六周期第 VII B 族
 - B. 铼元素位于周期表中的 d 区
 - C. 基态铼原子核外有 5 个未成对电子
 - D. 铼的最高价氧化物的化学式为 ReO_3
 - 下列物质性质相似与“对角线”规则无关的是 ()
 - A. $Al(OH)_3$ 能与 NaOH 溶液反应, $Be(OH)_2$ 也能与 NaOH 溶液反应
 - B. $MgCO_3$ 微溶于水, Li_2CO_3 也微溶于水
 - C. 单质硼的熔点高,晶体硅的熔点也高
 - D. 氯气能与水反应,氟气也能与水反应

- 2019 年是门捷列夫提出元素周期表 150 周年。根据元素周期律和元素周期表,下列推断不合理的是 ()
 - A. 第 35 号元素的单质在常温常压下是液体
 - B. 位于第四周期第 V A 族的元素为非金属元素
 - C. 第 84 号元素的最高化合价是+7
 - D. 第七周期 0 族元素的原子序数为 118

第 2 课时 元素周期律

新课探究

知识导学 素养初识

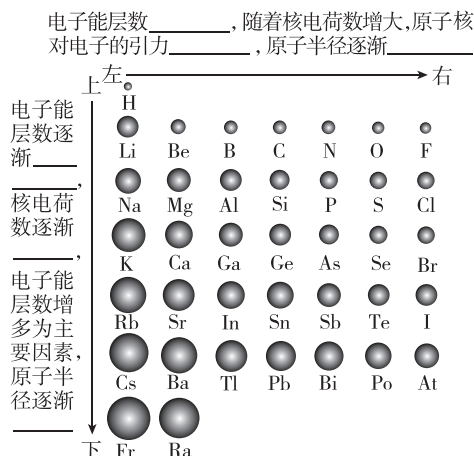
◆ 学习任务一 原子半径

【课前自主预习】

1. 影响因素

- (1)电子的能层数:电子的能层越多,电子之间的排斥作用将使原子的半径_____。
- (2)核电荷数:核电荷数越大,原子核对电子的吸引作用也越大,将使原子的半径_____。
- (3)核外电子数:电子层数和核电荷数都相同时,核外电子数越多,将使粒子的半径_____。

2. 变化规律



除 Li 外,第三周期主族元素原子半径大于第二周期主族元素原子半径[$r(\text{Mg}) > r(\text{Li}) > r(\text{Al})$]。

【问题思考】

(1)电子能层数多的元素的原子半径一定比电子能层数少的元素的原子半径大吗?

(2)比较 Na 与 Na^+ 、Cl 与 Cl^- 的半径大小,并说明理由。

(3)具有相同电子层结构的离子,如 O^{2-} 、 F^- 、 Na^+ 、 Mg^{2+} 、 Al^{3+} 的半径大小关系如何? 为什么?

【核心知识讲解】

比较粒子半径大小的方法

(1)快速判断简单粒子半径大小的方法

“一看”电子层数:

最外层电子数相同(同族)时,电子层数越多,半径越大。

“二看”核电荷数:

当电子层数相同时,核电荷数越大,半径越小。

“三看”核外电子数:

当电子层数和核电荷数均相同时,核外电子数越多,半径越大。

(2)离子半径的大小比较

①电子层结构相同的离子,核电荷数越大,半径越小,例如, $r(\text{O}^{2-}) > r(\text{F}^-) > r(\text{Na}^+) > r(\text{Mg}^{2+}) > r(\text{Al}^{3+})$ 。

②同主族带相同电荷的离子,电子层数越多,半径越大,例如, $r(\text{Li}^+) < r(\text{Na}^+) < r(\text{K}^+) < r(\text{Rb}^+) < r(\text{Cs}^+)$, $r(\text{O}^{2-}) < r(\text{S}^{2-}) < r(\text{Se}^{2-}) < r(\text{Te}^{2-})$ 。

③同种元素的离子半径:阴离子半径大于原子半径,原子半径大于阳离子半径,低价阳离子半径大于高价阳离子半径,例如, $r(\text{Cl}^-) > r(\text{Cl})$, $r(\text{Fe}) > r(\text{Fe}^{2+}) > r(\text{Fe}^{3+})$ 。

④核电荷数、电子层数均不相同的离子可选一种离子作参照进行比较,例如,比较 $r(\text{K}^+)$ 与 $r(\text{Mg}^{2+})$ 可选 $r(\text{Na}^+)$ 为参照, $r(\text{K}^+) > r(\text{Na}^+) > r(\text{Mg}^{2+})$ 。

【知识迁移应用】

例 1 已知短周期元素的离子 ${}_a\text{A}^{2+}$ 、 ${}_b\text{B}^+$ 、 ${}_c\text{C}^{3-}$ 、 ${}_d\text{D}^-$ 具有相同的电子层结构,则下列叙述正确的是 ()

- A. 原子半径: $\text{A} > \text{B} > \text{D} > \text{C}$
B. 原子序数: $d > c > b > a$

C. 离子半径: $\text{C}^{3-} > \text{D}^- > \text{B}^+ > \text{A}^{2+}$

D. 单质的还原性: $\text{A} > \text{B} > \text{D} > \text{C}$

例 2 下列有关粒子半径的变化规律,不正确的是 ()

- A. 当电子层数相同时,核电荷数越大,原子半径越大
B. 当最外层电子数相同时,质子数越多,主族元素的原子半径越大
C. $r(\text{K}^+) > r(\text{Na}^+) > r(\text{Mg}^{2+}) > r(\text{Al}^{3+})$
D. $r(\text{O}^{2-}) < r(\text{S}^{2-}) < r(\text{Se}^{2-}) < r(\text{Te}^{2-})$

例 3 下列关于粒子半径的比较不正确的是 ()

- ① $r(\text{Li}^+) < r(\text{Na}^+) < r(\text{K}^+) < r(\text{Rb}^+) < r(\text{Cs}^+)$
② $r(\text{F}^-) < r(\text{Cl}^-) < r(\text{Br}^-) < r(\text{I}^-)$
③ $r(\text{Na}^+) < r(\text{Mg}^{2+}) < r(\text{Al}^{3+}) < r(\text{F}^-) < r(\text{O}^{2-})$
④ $r(\text{Fe}^{3+}) > r(\text{Fe}^{2+}) > r(\text{Fe})$

- A. ②③④ B. ①④ C. ③④ D. ①②③

◆ 学习任务二 电离能

【课前自主预习】

1. 第一电离能的概念

电离能指气态基态原子或离子失去一个电子所需要的最低能量。

_____基态原子失去_____电子转化为气态基态正离子所需要的_____叫作第一电离能。

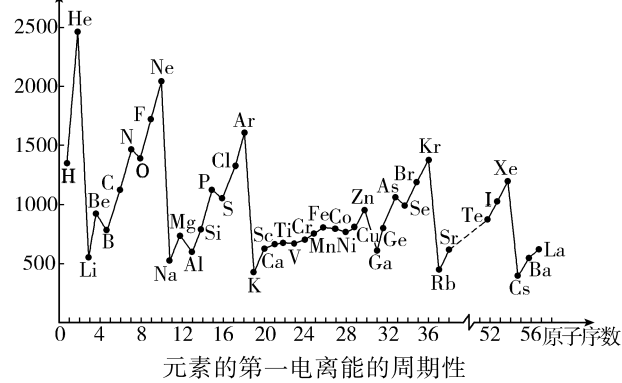
元素第一电离能符号:_____。

即 $\text{A}(\text{g}) \longrightarrow \text{A}^+(\text{g}) + \text{e}^- \quad I_1$

基态原子 基态正离子

2. 第一电离能递变规律

第一电离能/($\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$)



(1)每个周期的第一种元素(氢和碱金属)的第一电离能_____,最后一种元素(稀有气体)的第一电离能_____,即一般来说,同一周期,随着核电荷数的递增,元素的第一电离能呈_____趋势。第ⅢA族如B和Al的第一电离能较小的原因:失去的是 $n\text{p}$ 能级上的电子,该能级电子的能量比同周期第ⅡA族Be和Mg失去的 ns 能级电子的能量_____。

第ⅥA族如O、S的第一电离能较小的原因:第ⅤA族的N和P的电子排布是_____状态,比较稳定,电离能_____。

(2)同一主族元素,从上到下第一电离能逐渐_____。

3. 电离能的意义

衡量元素的原子失去电子的难易程度。第一电离能越_____,原子越易失去一个电子。

[问题思考]

(1)第二周期的元素中哪种元素的第一电离能最小,哪种元素的第一电离能最大?从原子结构的角度解释为什么同一周期随着原子序数的递增,第一电离能呈增大的趋势?从电子排布的角度分析为什么B的第一电离能小于Be,O的第一电离能小于N?

(2)在元素的第一电离能的周期性图中碱金属元素有哪些?它们的第一电离能有何变化规律?碱金属元素的第一电离能与碱金属元素的活泼性之间存在什么联系?试从原子结构的角度解释为什么碱金属元素的第一电离能数值较小?

(3)阅读分析表格数据:

元素	Na	Mg	Al
各级电离能/ (kJ·mol ⁻¹)	496	738	578
	4562	1451	1817
	6912	7733	2745
	9543	10 540	11 575
	13 353	13 630	14 830
	16 610	17 995	18 376
	20 114	21 703	23 293

为什么原子的逐级电离能越来越大?这些数据与钠、镁、铝的化合价有什么关系?数据的突跃变化说明了什么?

【核心知识讲解】

1. 元素原子第一电离能的变化规律

电离能的数值大小主要取决于原子的核电荷数、原子半径以及原子的核外电子排布。

同周期元素	规律	同周期元素从左到右,第一电离能整体呈增大趋势。每个周期的第一种元素(氢和碱金属)的第一电离能最小,最后一种元素(稀有气体)的第一电离能最大
	原因	同周期元素原子的电子层数相同,但随着核电荷数增大,原子核对外层电子的吸引作用增强,失去电子的能力逐渐减弱,所以元素的第一电离能整体呈增大趋势
同主族元素	规律	同主族元素自上而下,第一电离能逐渐减小
	原因	同主族元素原子的价层电子数相同,但自上而下,原子半径逐渐增大,原子核对外层电子的吸引作用逐渐减弱,失去电子的能力逐渐增强,所以元素的第一电离能逐渐减小
过渡元素	规律	过渡元素的第一电离能的变化不太规则,同周期过渡元素中随着元素原子核电荷数的增加,第一电离能略有增加
	原因	对过渡元素原子来说,增加的电子大部分排布在(n-1)d或(n-2)f轨道上,原子核对外层电子的吸引作用变化不是太大

[易错提醒] (1)第一电离能的变化与元素原子的核外电子排布有关。通常情况下,当原子核外电子排布在能量相等的轨道上形成全空(p⁰、d⁰、f⁰)、半充满(p³、d⁵、f⁷)或全充满(p⁶、d¹⁰、f¹⁴)结构时,原子的能量较低,该元素具有较大的第一电离能。

①如稀有气体元素的第一电离能在同周期元素中最大;

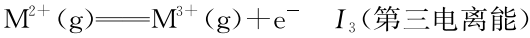
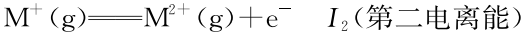
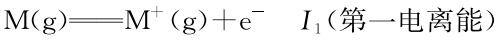
②同周期主族元素从左到右,元素的第一电离能呈增大趋势,但第ⅡA族的Be、Mg的第一电离能较同周期第ⅢA族的B、Al的第一电离能要大,这是由于第ⅢA族元素的最外层电子处于np轨道上,能量高,易失去,所以第一电离能小于第ⅡA族的Be、Mg;第ⅤA族的N、P、As的第一电离能分别较同周期第ⅥA族的O、S、Se的第一电离能要大,这是由于第ⅤA族元素的最外层电子排布式为ns²np³,p轨道为半充满状态,比第ⅥA族的ns²np⁴状态稳定。

(2)金属活动性顺序与元素的第一电离能大小顺序不完全一致,故不能根据金属活动性顺序判断元素第一电离能的大小,如金属活动性Na>Mg>Al,但第一电离能:Mg>Al>Na。

2. 逐级电离能

(1)含义:气态基态一价正离子再失去一个电子成为气态基态二价正离子所需的最低能量叫作第二电离能,第三电离能和第四、第五电离能以此类推。

可以表示为



(2)变化规律

①同一元素的逐级电离能是逐渐增大的,即 $I_1 < I_2 < I_3 < \dots$,这是由于原子失去一个电子变成+1价阳离子后,半径变小,核电荷数未变而电子数目变少,原子核对外层电子的吸引作用增强,因而失去第二个电子比失去第一个电子更难,需要的能量更多。

②原子的逐级电离能逐渐增大并且会发生突变即突然增大多倍,这是由于电子是分层排布的。如Na原子的 I_1 、 I_2 、 I_3 分别是 496、4562、6912(单位: $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$,下同),在 I_1 和 I_2 之间发生突变;Mg原子的 I_1 、 I_2 、 I_3 分别是 738、1451、7733,在 I_2 和 I_3 之间发生突变,说明在化学反应中Na易失去1个电子,Mg易失去2个电子。

3. 电离能的应用

判断元素的金属性和非金属性强弱	一般来说, I_1 越大,元素的非金属性越强; I_1 越小,元素的金属性越强。注意第ⅡA族及第ⅤA族的反常现象
判断元素核外电子的分层排布情况	如Li: $I_1 \ll I_2 < I_3$ 表明Li原子核外的三个电子排布在两个能层(K、L)上,且最外层上只有一个电子
判断元素在化合物中的化合价	如K: $I_1 < I_2 < I_3$ 表明K原子易失去1个电子形成+1价阳离子

【知识迁移应用】

例4 下列有关电离能的说法正确的是 ()

- A. 第一电离能越大的原子失电子的能力越强
- B. 第一电离能是元素的原子失去核外一个电子需要的能量
- C. 同一周期中,主族元素原子第一电离能从左到右越来越大
- D. 可通过一种元素各级电离能的数值,判断元素可能的化合价

例5 第二周期主族元素X、Y、Z的部分逐级电离能(I)数据如下表:

$I/(\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1})$	X	Y	Z
I_1	1 402.3	1 313.9	1 681.0
I_2	2856	3 388.3	3 374.2
I_3	4 578.1	5 300.5	6 050.4
I_4	7 475.0	7 469.2	8 407.7
I_5	9445	10 990	11 023
I_6	53 267	13 327	15 164
I_7	64 360	71 330	17 868

下列说法一定正确的是 ()

- A. X、Y、Z在周期表中处于相邻位置,且X的原子序数最大
- B. X位于元素周期表的第ⅤA族
- C. Y的最高正化合价为+6价
- D. 基态Z原子的原子核外最外电子层中有5个电子

◆ 学习任务三 电负性

【课前自主预习】

1. 键合电子和电负性的含义

(1)键合电子的含义
元素相互化合时,原子中用于形成_____的电子。

(2)电负性的含义
用来描述不同元素的原子对_____吸引力的大小。电负性越大的原子,对键合电子的吸引力_____。

2. 衡量标准

以氟的电负性为_____和锂的电负性为_____作为相对标准,得出各元素的电负性(稀有气体未计)。

3. 递变规律

(1)一般来说,同一周期元素,从左到右,元素的电负性逐渐_____。

(2)同一主族元素,从上到下,元素的电负性逐渐_____。

[问题思考]

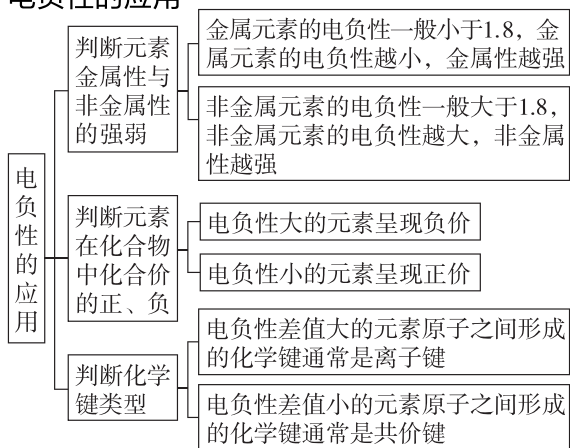
(1)元素电负性的数值大小与元素金属性、非金属性强弱有何关系?预测元素周期表中电负性最大的元素是哪种元素?电负性最小的元素是哪种元素(放射性元素除外)?

(2)以第三周期和碱金属元素为例,判断同周期主族元素电负性的变化规律是什么?同主族元素电负性的变化规律是什么?

(3)已知 H、O、Cl、F 的电负性分别为 2.1、3.5、3.0 和 4.0,写出 HClO 的结构式,并判断三种元素的化合价。HFO 的结构与 HClO 相同,其中元素的化合价呢?

【核心知识讲解】

1. 电负性的应用

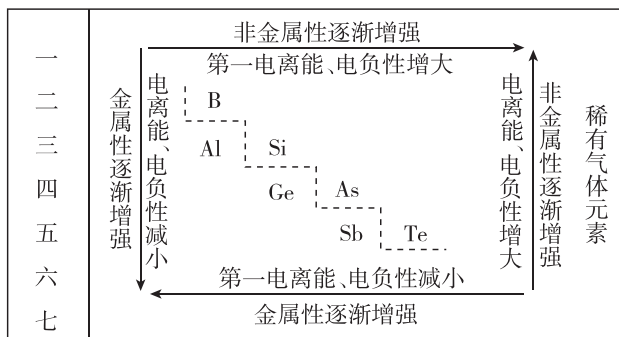


注:①电负性用于衡量原子吸引键合电子的能力,电负性大的原子吸引电子的能力强。

②不能把电负性 1.8 作为划分金属元素和非金属元素的绝对标准,如 Pb(铅)的电负性为 1.9,大于 1.8,是金属而不是非金属。

③并不是所有电负性差值大于 1.7 的两种元素原子之间都形成离子键,如 H 的电负性为 2.1,F 的电负性为 4.0,二者电负性差值为 1.9,但 HF 形成的是共价键;Na 的电负性为 0.9,与 H 的电负性之差为 1.2,但 NaH 形成的是离子键。

2. 电负性、第一电离能与金属性和非金属性的关系



注:①稀有气体元素的第一电离能在同周期中最大。
②同周期元素第一电离能:第ⅡA族>第ⅢA族,第VA族>第ⅥA族。
③比较电负性大小时,不考虑稀有气体元素。

【知识迁移应用】

例 6 下列价层电子排布对应的基态原子中,电负性最大的是 ()

- A. $2s^2 2p^1$ B. $2s^2 2p^3$
C. $2s^2 2p^4$ D. $3s^2 3p^4$

例 7 下列说法不正确的是 ()

- A. 第ⅠA族元素的电负性从上到下逐渐减小,而第ⅦA族元素的电负性从上到下逐渐增大
B. 电负性的大小可以作为判断元素的金属性和非金属性强弱的依据
C. 元素的电负性越大,表示其原子在化合物中吸引电子的能力越强
D. NaH 的存在能支持“可将氢元素放在ⅦA族”的观点

例 8 下列有关电负性的说法正确的是 ()

- A. 主族元素的电负性越大,元素原子的第一电离能一定越大
B. 在元素周期表中,元素电负性从左到右越来越小
C. 金属元素的电负性一定小于非金属元素的电负性
D. 在形成化合物时,电负性越小的元素越容易显正价

课堂评价

知识巩固 素养形成

1. 判断正误(正确的打“√”,错误的打“×”)。

- (1)质子数相同的不同单核粒子,电子数越多半径越大 ()
(2)核外电子层结构相同的单核粒子,半径相同 ()
(3)同周期主族元素,从左到右,原子半径逐渐减小,简单离子半径也逐渐减小 ()
(4)第三周期所含元素中钠的第一电离能最小 ()
(5)铝的第一电离能比镁的第一电离能大 ()
(6)第一电离能小的元素的金属性一定强 ()
(7)同周期元素的第一电离能随着原子序数的增加整体上呈现增大的趋势 ()
(8)核外电子排布式为 $1s^2 2s^2 2p^5$ 的元素,电负性最大 ()
(9)在形成化合物时,电负性越小的元素,越易显负价 ()

2. 下列有关元素性质的说法错误的是 ()

- A. 元素电负性: $\text{Na} < \text{P} < \text{O}$
- B. 第一电离能: $\text{S} > \text{P} > \text{Si}$
- C. 最高化合价: $\text{Mn} > \text{Cr} > \text{V}$
- D. 离子半径: $\text{Cl}^- > \text{K}^+ > \text{Na}^+$

3. 现有如下四种元素基态原子的电子排布式。

- ① $1s^2 2s^2 2p^5$
- ② $1s^2 2s^2 2p^4$
- ③ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- ④ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

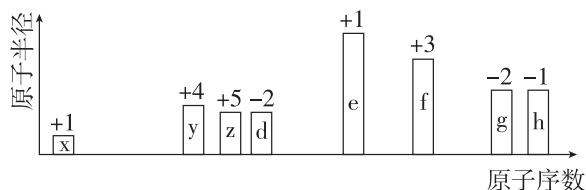
则下列比较正确的是 ()

- A. 第一电离能: ③ > ① > ④
- B. 离子半径: ④ > ① > ②
- C. 电负性: ① > ② > ④
- D. 最高正化合价: ① = ③ > ④

4. 下列关于元素第一电离能的说法错误的是 ()

- A. 钾元素的第一电离能小于钠元素的第一电离能, 故钾的金属性强于钠
- B. 因同周期主族元素的原子半径从左到右逐渐减小, 故第一电离能必依次增大
- C. 最外层电子排布式为 $ns^2 np^6$ (若只有 K 层时为 $1s^2$) 的原子, 第一电离能较大
- D. 对于同一元素而言, 原子的逐级电离能越来越大

5. 部分短周期元素原子半径的相对大小、最高正价或最低负价随原子序数的变化关系如图所示, 下列说法正确的是 ()



- A. 简单离子半径的大小顺序: $e > f > g > h$
- B. y, z, d 三种元素电负性的大小: $z > d > y$
- C. 与 x 形成简单化合物的稳定性: $d > z > y$
- D. e, f, g, h 四种元素最高价氧化物对应的水化物相互之间均能发生反应

6. 填写下列空白:

(1) 在第三周期中, 第一电离能最小的元素是 _____ (填元素符号, 下同), 第一电离能最大的元素是 _____。

(2) 在元素周期表中, 原子半径最小的元素是 _____, 电负性最大的元素是 _____。

(3) 元素 Mn 与 O 中, 第一电离能较大的是 _____。

(4) 元素铜与镍的第二电离能分别为 $I_2(\text{Cu}) = 1958 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, $I_2(\text{Ni}) = 1753 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, $I_2(\text{Cu}) > I_2(\text{Ni})$ 的原因是 _____。

(5) 根据元素周期律, 原子半径: Ga _____ As, 第一电离能: Ga _____ As。(填“大于”或“小于”)

(6) N、O、S 中第一电离能最大的是 _____。

7. 光伏材料又称太阳能材料, 能将太阳能直接转化成电能。可作太阳能电池材料的有单晶硅、多晶硅、非晶硅、GaAs、GaAlAs、InP、GaS、CdTe、CuInSe 等。

(1) 元素镓(Ga)在元素周期表中的位置是 _____。

(2) P、S、Ga 三种元素的电负性从大到小的顺序为 _____。

(3) As 元素的第一电离能 _____ (填“大于”“小于”或“等于”) Se 元素的第一电离能, 原因是 _____。

(4) 写出原子序数最小的第Ⅷ族元素基态原子的核外电子排布式: _____。

(5) 第四周期中 4s 轨道半充满的元素共有 _____ 种。

(6) 太阳能电池材料的很多金属元素在灼烧时会产生特殊的焰色, 产生这种现象是因为基态原子变为激发态原子后, 电子再跃迁到 _____ (填“较高”或“较低”) 能量状态时释放能量。

整合突破2 电负性与电离能的考查

考情分析

电负性和电离能是用于定量比较元素性质的依据, 也是高考的必考重点。在新高考形式下, 此类考点除了在非选择题重点考查, 也在选择题中分散考

查, 试题难度中等。从内容上看, 除了考查大小比较, 还考查如何利用电负性和第一电离能解释相关问题。从定性和定量两种角度分析解释问题, 考查宏观辨识与微观探析的核心素养。

类型一 电负性的考查

从相关物质的性质角度定性分析元素金属性、非金属性的强弱,运用电负性则可以定量地比较元素的金属性和非金属性,以及形成的化学键类型。电负性的变化规律是“横向右,纵向上”方向增强,掌握这个规律可以结合相关问题正确解答。

- 例 1** (1)[2022·湖南卷节选] 富马酸亚铁($\text{FeC}_4\text{H}_2\text{O}_4$)中各元素的电负性由大到小的顺序为_____。
- (2)H、C、N 的电负性由大到小的顺序为_____。
- (3)①H、B、N 中,原子半径最大的是_____,根据对角线规则,B 的一些化学性质与元素_____的相似。
- ② NH_3BH_3 分子中,与 N 原子相连的 H 呈正电性($\delta+$),与 B 原子相连的 H 呈负电性($\delta-$),电负性大小顺序是_____。
- (4)①基态 Ti 原子的核外电子排布式为_____。
- ② CaTiO_3 组成元素的电负性大小顺序是_____。

例 2 电负性(用 χ 表示)也是元素的一种重要性质,下表给出的是原子序数小于 20 的 16 种元素的电负性数值:

元素	H	Li	Be	B	C	N	O	F
电负性	2.1	1.0	1.5	2.0	2.5	3.0	3.5	4.0
元素	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	K
电负性	0.9	1.2	1.5	1.8	2.1	2.5	3.0	0.8

回答下列有关问题:

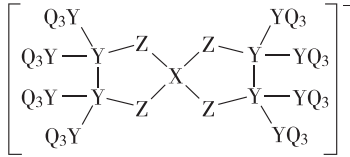
- (1)预测周期表中电负性最大的元素应为_____;
- 估计钙元素的电负性的取值范围:_____ $< \chi(\text{Ca}) <$ _____。
- (2)根据表中所给数据分析,同主族内的不同元素电负性的数值变化的规律是_____;
- 简述元素电负性的大小与元素金属性、非金属性之间的关系:_____。
- (3)经验规律告诉我们:当形成化学键的两原子相应元素的电负性差值大于 1.7 时,所形成的一般为离子键;当小于 1.7 时,一般为共价键。试推断 AlBr_3 中形成的化学键的类型为_____,其理由是_____。

类型二 电离能的考查

电离能从失电子角度来比较原子核对核外电子作用力的强弱,从定量的角度进行衡量,也是判断元素金属性和非金属性强弱的重要依据。其中第一电离能是高考考查的重点,按照元素周期表,元素第一电离能既有一定的规律性,也有“特例——能级全满或半满相对稳定”。

例 3 (1)[2023·北京卷节选] 硫代硫酸盐是一类具有应用前景的浸金试剂。硫代硫酸根($\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$)可看作是 SO_4^{2-} 中的一个 O 原子被 S 原子取代的产物。比较 S 原子和 O 原子的第一电离能大小,从原子结构的角说明理由:_____。

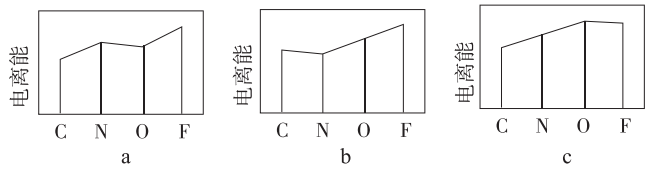
(2)[2024·福建卷节选] 某电解质阴离子的结构如图。X、Y、Z、Q 为原子序数依序增大的同周期元素,Z 的单质为空气的主要成分之一。X、Y、Z 第一电离能从小到大的顺序为_____ (填元素符号)。



(3)[2022·全国甲卷节选] ①基态 F 原子的价电子排布图(轨道表示式)为_____。

②图 a、b、c 分别表示 C、N、O 和 F 的逐级电离能 I 变化趋势(纵坐标的标度不同)。第一电离能的变化图是_____ (填标号),判断的根据是_____。

第三电离能的变化图是_____ (填标号)。

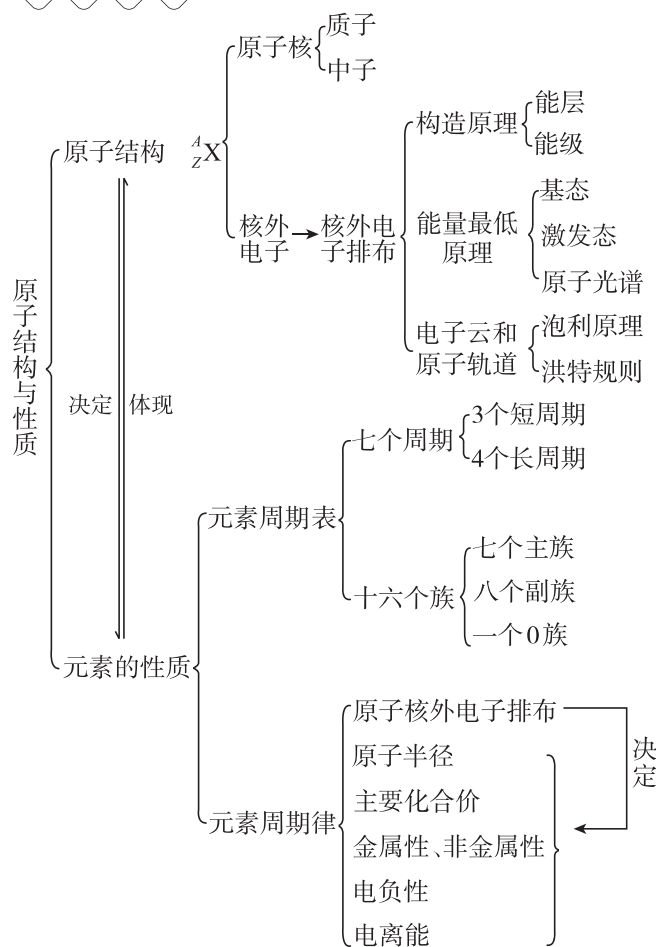


(4)[2022·河北卷节选] 含 Cu、Zn、Sn 及 S 的四元半导体化合物(简称为 CZTS),是一种低价、无污染的绿色环保型光伏材料,可应用于薄膜太阳能电池领域。回答下列问题:

- ①基态 S 原子的价电子中,两种自旋状态的电子数之比为_____。
- ②Cu 与 Zn 相比,第二电离能与第一电离能差值更大的是_____,原因是_____。

► 本章素养提升

知识网络



素养提升

◆ 探究点一 能层、能级和原子轨道的关系

例 1 (1)某元素的原子序数为 33,该元素基态原子的价层电子排布为_____,该基态原子核外电子占据_____个电子层,_____个能级,_____个原子轨道。

(2)D 元素的正三价离子的 3d 能级为半充满状态,D 的元素符号为_____,其基态原子的电子排布式为_____。

(3) E 元素基态原子的 M 层全充满, N 层没有成对电子, 只有一个未成对电子, E 的元素符号为 _____, 其基态原子的电子排布式为 _____。

◆ 探究点二 元素周期表中元素性质的递变规律及应用

例2 元素周期表的一部分如图所示,图中所列的字母分别代表一种化学元素。

[illegible]

请回答下列问题:

(1)I 的最高化合价为_____,K 的元素名称为_____。

(2) 写出基态时 Q 元素原子的电子排布式：_____。
J 元素基态原子的价层电子排布为_____。

(3)下列对比正确的是。

- a. 原子半径: $H > G > B > A$
 b. 第一电离能: $E > D > C > B$
 c. 电负性: $A > H > G$
 d. 最高价氧化物对应水化物的酸性: $B > A > H > G$

(4)下列关于元素在元素周期表中的位置以及基态原子的价层电子排布特点,叙述不正确的是_____。

- L 位于元素周期表中第五周期第ⅠA族,属于s区元素
- O 位于元素周期表中第七周期第Ⅷ族,属于ds区元素
- M 的价层电子排布为 $6s^1$,属于ds区元素
- H 所在族的元素基态原子价层电子排布为 ns^2np^2 ,属于p区元素

自我检测

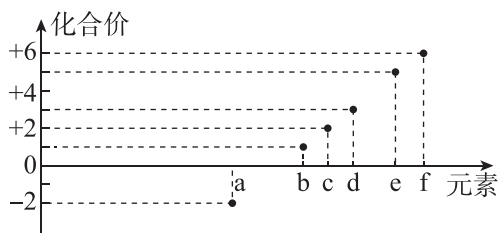
1. Na、Mg、Al 均为第三周期元素。下列说法正确的是 ()

- A. 离子半径: $r(\text{Na}^+) < r(\text{Mg}^{2+}) < r(\text{Al}^{3+})$
 B. 第一电离能: $I_1(\text{Na}) > I_1(\text{Mg}) > I_1(\text{Al})$
 C. 还原性: $\text{Na} > \text{Mg} > \text{Al}$
 D. 碱性: $\text{NaOH} < \text{Mg}(\text{OH})_2 < \text{Al}(\text{OH})_3$

2. 离子键的百分数是依据电负性的差值计算出来的, 差值越大, 离子键的百分数越大, 下列几种化合物的化学键中离子键的百分数最大的是 ()

- A. LiF B. AlCl_3 C. MgO D. SO_3

3. 下图是部分短周期元素与其某种常见化合价的关系图,a、b、c、d、e、f 的原子序数依次增大,则下列说法错误的是 ()



- A. 电负性: $a > f$
 B. 第一电离能: $d > c$
 C. 气态氢化物的稳定性: $f > e$
 D. a 和 b 形成的化合物可能含有共价键
4. 下表是 A、B、C、D、E 五种短周期元素的某些性质, 下列判断正确的是 ()

元素	A	B	C	D	E
最低化合价	-4	-2	-1	-2	-1
电负性	2.5	2.5	3.0	3.5	4.0

- A. 元素 A 的原子最外层轨道中无自旋平行的电子
 B. 与元素 B 同周期且第一电离能最小的元素的单质和 E 单质均能与 H_2O 发生置换反应
 C. 元素 B、C 之间不可能形成化合物
 D. C、D、E 的气态氢化物的稳定性: $E > C > D$
5. 下列有关原子结构与性质的叙述中, 不正确的是 ()

- A. 3p 和 4p 轨道形状均为哑铃形
 B. 第三周期元素中第一电离能介于 Mg 和 S 之间的元素只有 1 种
 C. 第四能层有 4 个能级, 最多容纳 32 个电子
 D. 主族元素处于元素周期表的 s 区和 p 区, s 区元素都是金属元素

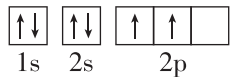
6. 元素 Ge、As、Se 是元素周期表中第四周期主族元素, 下列说法正确的是 ()

- A. 原子半径: $r(\text{Ge}) < r(\text{As}) < r(\text{Se})$
 B. 电负性: $\chi(\text{Ge}) < \chi(\text{As}) < \chi(\text{Se})$
 C. 第一电离能: $I_1(\text{Ge}) < I_1(\text{As}) < I_1(\text{Se})$
 D. 古氏试砷法的原理是 AsH_3 与硝酸银溶液反应生成银单质, 体现了 AsH_3 具有极强的氧化性

7. 前四周期主族元素 X、Y、Z、W 的原子序数依次增大, 基态 X 原子的最外层电子数是次外层的 2 倍, 基态 Y 原子的价层电子排布为 $2s^2 2p^4$, Z 是第四周期主族元素中原子半径最大的元素, W 与 X 同主族。下列说法不正确的是 ()

- A. XY_2 的电子式为: $\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:C:}\ddot{\text{O}}\text{:}$

- B. 基态 X 原子核外电子的轨道表示式:



- C. Z_2Y_2 中阴、阳离子的个数比为 1:2

- D. W 的单质可作半导体材料

8. 下表列出了某短周期元素 R 的各级电离能数据(用 $I_1, I_2, \dots$ 表示, 单位为 $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$)。下列关于元素 R 的判断一定正确的是 ()

I_1	I_2	I_3	I_4	I_5	
740	1500	7700	10 500	13 600	

- ①R 的最高正价为 +3 价
 ②R 元素位于元素周期表中第 II A 族
 ③R 元素第一电离能大于同周期相邻元素
 ④R 元素的原子最外层共有 4 个电子
 ⑤R 元素基态原子的电子排布式为 $1s^2 2s^2$

- A. ①③
 B. ②③
 C. ②③④
 D. ②③⑤

9. 现有七种元素, 其中 A、B、C、D、E 为短周期主族元素, F、G 为第四周期元素, 它们的原子序数依次增大。请根据下列相关信息回答问题。

元素	相关信息
A	元素的原子核外电子数和电子层数相等, 也是宇宙中最丰富的元素
B	基态原子核外 p 电子数比 s 电子数少 1
C	原子的第一至第四电离能分别是 $I_1 = 738 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$; $I_2 = 1451 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$; $I_3 = 7733 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$; $I_4 = 10 540 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
D	基态原子核外所有 p 能级全满或半满
E	元素的主族序数与周期数的差为 4
F	是前四周期中电负性最小的元素
G	在周期表的第七列

- (1) 已知 BA_5 为离子化合物, 写出其电子式:

_____。

- (2) 基态 B 原子中能量最高的电子, 其电子云在空间有 _____ 个伸展方向, 原子轨道呈 _____ 形。

- (3) 某同学根据上述信息, 推断基态 C 原子核外电子的

轨道表示式为 $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 1s & 2s & 2p & 3s \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$ 。该同学所画的轨道表示式违背了 _____。

- (4) G 位于 _____ 族、 _____ 区, 其基态原子的价层电子排布为 _____。