

密

底

物

學

上冊



地質出版社

46.8
125
1

系统矿物学

上 册

王 濩
潘兆橹 等编著
翁玲宝



内 容 简 介

本书在确定了矿物的概念和矿物种、亚种和变种的概念的基础上，收集编入了1979年以前国内外所发表的矿物种共计约二千四百种。同时根据波瓦连内赫（1972）所著“矿物种的晶体化学分类”一书的分类体系，对矿物种做了系统的晶体化学分类，并对体系中的矿物类、亚类和部分矿物族做了综合概述。在矿物种的描述中较着重于化学成分和晶体结构内容的介绍。并特别注意了反映我国的研究成果。为了方便读者，在通论中还分章阐述了矿物学的一般基础知识。

本书分上、中、下三册。上册包括绪论、通论和各论的单质及其类似物、硫化物及其类似化合物和氧的化合物中氧化物类和氢氧化物类的矿物。中册为硅酸盐矿物各论，下册则为其他各类氧的化合物和卤化物矿物各论。书后并附有矿物的中、英、俄名称和成分式索引等。

本书是地质、采矿、冶金、建材等部门专业工作者必备的工具书。同时是有关科研人员及大专院校有关专业师生的重要参考书。

系统矿物学

（上册）

王 濩 潘兆橹 翁玲宝 等编著

* 地质矿产部书刊编辑室编辑

责任编辑 王 曙

地 质 出 版 社 出 版

（北京西四）

地质出版社印刷厂印刷

（北京海淀区学院路29号）

新华书店北京发行所发行·各地 新华书店经售

开本：787×1092^{1/16} 印张：42^{1/8} 插页：2个 字数：999,000

1982年6月北京第一版·1982年6月北京第一次印刷

印数1—5,080册·定价7.00元

统一书号：15038·新 650

前　　言

本书包括绪论、通论和各论三个部分，其中以各论为主。书后有附录、附表、参考文献、矿物照片和矿物的中、英、俄名和成分式索引。在确定了矿物的概念和矿物种、亚种和变种的概念的基础上，收集编入了1979年以前国内外所发表的矿物种共计约二千四百种。同时根据波瓦连内赫（1972）❶所著“矿物种的晶体化学分类”一书的分类体系进行了系统分类，除了对原分类的部分体系和分类不当的矿物种做了补充和修改以外，又补加了新矿物种近250个。矿物种的描述项目包括化学成分、晶体结构、形态、物理性质、鉴定特征和成因产状等。由于各矿物种的研究程度和资料详尽程度不等，因而，对矿物种描述的简繁也不相同。一般说来，大体可分为三种类型，第一种按上列项目全面描述；第二种将上列各项适当归并，进行综合简要描述；第三种不分项，只进行概略介绍。在上列各项中，较着重考虑了晶体化学资料的选取，除每一矿物种均列有空间群和晶胞参数以外，对较重要的或具有代表性的矿物种进行了化学成分和晶体结构的描述，并附有晶体结构图和成分分析资料。此外，在编写时特别注意了反映我国的研究成果。为了方便读者，本书在各论之前有一个通论，分章阐述了矿物的化学成分和晶体结构、矿物的形态、矿物的物理性质、矿物的成因以及矿物种及其划分和矿物分类等矿物学的一般基础知识。

本书是在地质部书刊编辑室的主持和协助下，由武汉地质学院王濮、潘兆橹、翁玲宝、陈代璋、赵爱醒、陈斯兴、叶振寰、董镇、薛君治、杨中漪、吕瑞英等同志编写。照片由陈代璋负责拍摄；图件清绘由唐远清负责，担任清绘工作的还有周春荣、曹玉梅、贾文娟；图件贴字工作由刘淑贞、朱宝华担任；整个编写工作是在武汉地质学院有关单位和矿物教研室全体同志的支持和协助下完成的。

本书在收集资料过程中曾得到地质部、冶金部、中国科学院和建材部等系统所属的生产单位、科研单位以及有关兄弟院校的许多同志的热情支持，图件植字工作由地质出版社植字室承担，特此一并表示感谢。

❶ Povarennykh, A. S. (1972); Crystal Chemical Classification of Minerals (此书为1966年出版的“Поваренных, А. С.; Кристаллохимическая классификация минеральных видов”一书的英文增订版)。

目 录

绪论	1
一、矿物的概念	1
二、矿物学和系统矿物学的概念及矿物学发展概貌	2
三、书中常用符号及其说明	3

通 论

第一章 矿物的化学成分与晶体结构	6
第一节 地壳的化学成分及元素的地球化学特性	6
一、地壳的化学成分	6
二、元素的地球化学分类及其在矿物成分中的组合	6
第二节 矿物晶体结构的几何规律及X-射线分析	12
一、空间格子	12
二、晶体结构的对称要素	16
三、空间群	18
四、矿物的X-射线分析	20
第三节 矿物的晶体化学概要	23
一、原子及其电子层结构	23
二、原子和离子半径	24
三、最紧密堆积	27
四、配位数与配位多面体	30
五、化学键	33
六、元素的电负性	37
七、离子极化	39
八、矿物的晶体结构基型	39
第四节 矿物中元素结合的一般规律	40
一、矿物中的氢	40
二、矿物中氧与其它元素的结合	41
三、矿物中硫与其它元素的结合	42
四、矿物中的过渡元素	43
第五节 类质同象、同质多象与晶体结构的有序和无序	52
一、类质同象	52
二、型变(晶变)现象	57
三、同质多象	58
四、多型	59
五、有序与无序结构	60

第六节 矿物的化学式及其计算	61
第二章 矿物的形态	65
第一节 矿物理想晶体的形态	65
一、矿物晶体的自限性	65
二、矿物晶体形态的几何规律	65
三、晶体的理想形态	69
第二节 矿物单晶体的实际形态	75
一、实际晶体	75
二、矿物单晶体的实际形态	75
三、实际晶体的对称及其分析	77
第三节 矿物规则连生体的形态	78
一、同种晶体的平行连生	79
二、双晶	79
三、不同矿物晶体的定向连生(浮生)	81
第四节 矿物不规则连生体的形态(矿物集合体形态)	82
一、显晶集合体形态	82
二、隐晶或胶态集合体形态	83
第五节 影响矿物晶体形态的因素	84
一、矿物形态与晶体结构的关系	84
二、矿物形态与外部生长环境的关系	88
第六节 矿物晶体形态的标型特征举例及其地质意义	91
第三章 矿物的物理性质	93
第一节 矿物的力学性质	93
一、矿物的比重和密度	93
二、矿物的硬度	96
三、解理、断口和裂开	100
四、矿物的脆性和延展性	102
五、矿物的弹性和挠性	102
第二节 矿物的光学性质	102
一、矿物的颜色、条痕和透明度	103
二、矿物的光泽	106
三、矿物的折射率	107
四、透明矿物晶体光学中的几个主要概念和常数	109
五、不透明矿物晶体光学中的几个主要概念和常数	113
第三节 矿物的发光性	113
第四节 矿物的电学性质	114
第五节 矿物的磁性	116
第六节 矿物的热学性质	119
第七节 矿物的放射性	122
第八节 矿物的表面性质	123
第四章 矿物的成因	125

第一节 岩浆作用	125
一、深成岩浆作用—深成岩浆岩及岩浆矿床	125
二、伟晶作用—伟晶岩及伟晶矿床	128
三、接触交代作用—矽卡岩及矽卡岩矿床	130
四、热液作用—热液矿床及围岩的热液蚀变	133
五、火山作用—火山岩、火山热液和火山喷气产物	137
第二节 表生作用	139
一、风化作用—岩石风化壳和金属硫化物矿床氧化带	139
二、沉积作用	142
第三节 变质作用	144
一、接触热变质作用	144
二、区域变质作用	147
第五章 矿物种、矿物命名和矿物分类	154
第一节 矿物种的概念及其划分和矿物种数	154
第二节 矿物命名的几点说明	158
第三节 矿物种的分类	153

各 论

第一大类 单质及其类似物	163
第一类 单质	164
第一亚类 配位基型	165
第二亚类 环状基型	186
第三亚类 链状基型	189
第四亚类 层状基型	191
未分族及存疑矿物	195
第二类 碳化物、硅化物、氮化物和磷化物	197
第一亚类 配位基型	197
第二亚类 架状基型	200
未分族及存疑矿物	201
第二大类 硫化物及其类似化合物	203
第一类 砷化物、锑化物和铋化物	204
第一亚类 配位基型	205
第二亚类 岛状基型	217
未分族及存疑矿物	226
第二类 磷化物	227
第一亚类 配位基型	228
I 简单配位基型	228
II 复杂配位基型	232
第二亚类 岛状基型	234
第三亚类 层状基型	238
未分族及存疑矿物	246

第三类 硫化物和硒化物	247
第一节 化学组成和晶体结构	247
第二节 形态和物理性质	251
第三节 成因和产状	252
第四节 硫化物和硒化物的分类	252
第一亚类 配位基型	254
I 简单配位基型	254
II 复杂配位基型	267
第二亚类 架状基型	312
I 简单架状基型	312
II 复杂架状基型	315
第三亚类 亚配位基型	319
第四亚类 环状基型	338
第五亚类 岛状基型	341
第六亚类 链状基型	356
I 简单链状基型	356
II 复杂链状基型	367
第七亚类 层状基型	388
I 简单层状基型	388
II 复杂层状基型	396
未分族及存疑矿物	403
第三大类 氧的化合物	407
第一类 氧化物	408
第一亚类 配位基型	411
I 简单配位基型	411
II 复杂配位基型	436
第二亚类 架状基型	504
I 简单架状基型	504
II 复杂架状基型	520
第三亚类 岛状基型	534
第四亚类 链状基型	536
I 简单链状基型	536
II 复杂链状基型	551
第五亚类 层状基型	570
I 简单层状基型	570
II 复杂层状基型	577
未分族及存疑矿物	587
第二类 氢氧化物和含水氧化物氢氧化物	590
第一亚类 架状基型	593
I 简单架状基型	593
II 复杂架状基型	594
第二亚类 链状基型	596

I 简单链状基型	596
II 复杂链状基型	604
第三亚类 层状基型	607
I 简单层状基型	607
II 复杂层状基型	627
未分族及存疑矿物	644
附表 I	649
照片图版	655

绪 论

一、矿物的概念

矿物的概念一方面随着生产、科学技术的发展和人们对矿物认识的深化而不断地发展着，另一方面又由于规定矿物这一概念中所包含的研究对象的不同而有所不同。如是否包括天然非晶质物质、是否包括天然有机（晶质或非晶质）物质，是否包括“月岩矿物”、“陨石矿物”以至“人工合成矿物”，根据回答的肯定或否定自然会使矿物的概念有很大的差异，这是一个关于概念的内涵外延的问题，不同人往往有不同的规定。本书对于矿物概念的规定是：确定矿物的概念，不但应从现代对矿物本质的认识水平出发，而且必须根据一定的标志规定其所包含对象的范围。对于后者来说，矿物的概念可以根据以下三方面的标志来规定。

1. 物质的类别和状态标志：物质一般分为无机物质和有机物质，物质的状态通常分为固态、液态和气态，在固态中又有晶质和非晶质之分。现规定矿物为无机的晶质固体。晶质固态是矿物的根本特征，它具有一定的化学组成和有规律的原子（包括原子、离子、分子等）排列，通常称之为结晶质的固体，简称晶质固体。从此规定出发，对于组成一定、原子排列无规律或短程有序的固体，象火山玻璃，则不包括在矿物概念之内。以液态存在的水银、水和以气态存在的CO₂、H₂S等也不归入矿物的范畴。关于所谓的“胶体矿物”，应对分散相和分散媒分别作具体分析，如分散相为晶质固体，此分散相属于矿物，如为非晶质则否，对分散媒的分析也是如此。同时从物质类别上规定矿物为无机物质。那么，有机物质象煤、石蜡、琥珀等，显然，也不归入矿物的范畴。此外还必须指出：矿物应为均一的晶质固体，均一是指矿物为单一的，用物理方法不能再细分为更简单的单一的晶质固体。对确定矿物为均一的问题有一个认识发展过程，常由于所应用的物理方法的深度和精度的提高不断地深化。如显微镜下曾认为是均一的透长石，在X-光和透射电子显微镜下可能为不均一的隐纹长石，它是由透长石和低钠长石两相所组成的，实际上是两种单一的晶质固体。又如过去肉眼和显微镜下确定为均一的An₂-An₁₀钠长石或奥长石，现经过X-光和透射电子显微镜的研究，已证实它不是均一的晶质固体，而是两相—低钠长石和e₂-斜长石的微米级连生。所以，随着现代物理方法和实验技术的进展，均一的问题已能够较容易地得到解决。

2. 成因标志：矿物是由发生于地壳的物理化学作用而形成的，极少数矿物（象有些硫、石墨、羟磷灰石等）并与地壳中的生物物理化学作用有关。这样规定，就同宇宙或天体成因的“陨石矿物”、“月岩矿物”区分开。同时它又是天然成因的而不是实验室人工合成的，因而又与“合成矿物”相区别。

3. 存在形式的标志：矿物在地壳中系以岩石、矿石或其他集合体的组成单元的形式而存在的，它与岩石和矿石的概念不应混淆。这一标志不但说明了矿物在地壳中一系列物

质存在形式中所占的地位，而且还明确了地质科学中地壳、地质体、岩石矿石（或其他集合体）和矿物四种不同级别概念上的差异，以及它们之间的相互联系。

综合以上分析，可确定矿物的概念为：矿物是地壳中物理化学作用（包括生物物理化学作用）形成的天然无机的均一晶质固体，它在地壳中是以岩石矿石（或其他集合体）的组成单元的形式而存在的。

另外，随着现代科学的发展，特别是边缘科学领域的扩大和深入，同所规定的矿物概念密切相关的“合成矿物”、“陨石矿物”、“月岩矿物”和“非晶质矿物”的研究都取得不同程度的进展。因此，本书将它们作为同矿物有关的边缘科学看待，可从事专门研究。书中在引用这方面的资料时，则冠以“非晶质矿物”、“陨石矿物”、“月岩矿物”和“合成矿物”以示区别。

二、矿物学和系统矿物学的概念及矿物学发展概貌

矿物学是以矿物为研究对象的一门基础地质科学，它着重研究矿物的化学组成、晶体结构、形态、物理性质和成因产状，以及它们之间的相互关系。而系统矿物学则是侧重于对已发现全部矿物种的分类体系和种的特征进行系统地综合研究。

矿物学自本世纪二十年代，劳埃解释了X-光的性质，并揭示了晶体内部结构以后，开始从过去的对矿物表面特征的研究进入了对矿物本质研究的新阶段。嗣后，随着科学技术的发展和国民经济的需要，矿物学在现代正向着分工更细的专门方向发展。矿物成分分析采用了电子探针技术，能够定量地确定矿物的微区成分，不但使杂质成分对矿物实际组成的影响大大减小了，并且对细小矿物的发现和研究提供了新的途径。专门从事矿物晶体结构的研究即X-光结晶学方向，由过去低精度的二维分析和繁杂的手工运算已进入到三维分析，并使用了电子计算机和成分分析等联合装置，向着分析技术全部自动化方向发展。在研究矿物晶体成分结构同各种性能间的关系即晶体化学方向相应地得到迅速发展。近一、二十年，由于近代物理，特别是固体物理及其相应的波谱新技术，象电子吸收、核磁共振、电子顺磁共振以及穆斯堡共振等的应用，并引进了矿物学领域，使矿物成分结构特征的研究更加深入了。同时使矿物成分结构同各种物理性质间关系的研究，尤其是在电学性质、半导、超导、热学和磁学性质等方面取得了新的进展。当前已促使它与现代电子技术的半导、超导、激光、耐热、耐冷、磁性、反磁性、耐压、耐冲击等新材料的探寻和研制密切地结合起来。矿物晶体形态学由几何形态和生长机制的一般研究已进入了晶体表面结构和表面性能的研究。由于电子技术元件材料的研制，晶体定向浮生(Epitaxy)和晶体内部定向连生(Endotaxy)的研究正在发展。另外，在矿物研究的基础上，对矿物共生，矿物形成和富集规律性的研究，正处于与地质学、地球化学、岩石学、矿床学等学科相互结合，总结成矿规律、指导找矿勘探的新阶段。特别是随着空间技术的发展，应用遥感找矿问题对矿物学来说还是一个新课题。毫无疑问，矿物学的研究无论在遥感技术方法上还是指导实践上必然要发挥其应有的作用。总之，由于物理、化学、数学新理论和新技术引进到矿物学领域，矿物的理论研究正在不断深入，研究方法正向着精确、快速和自动化的方向发展。矿物波谱技术的原理和应用同现代化学键模式（象晶体场、配位场以及分子轨道理论）的相互结合已经成为现代矿物学不可缺少的一部分了。特别值得注意的是：矿物微

区的研究，借助于高分辨透射电子显微镜的新技术，可以直接研究矿物的微区现象，从几十个 \AA 到一万个 \AA ，它填补了显微镜直观研究矿物和X-光统计理论研究矿物之间的空白。矿物微区的研究不仅有利于进一步揭露矿物性质和现象的本质，而且对矿物形成演化历史的研究提供了新的广阔天地，使矿物学及其有关学科正面临着一场新的变革。

三、书中常用符号及其说明

成分式符号	见通论第五章
a_0, b_0, c_0	晶胞轴长
α, β, γ	晶胞轴角
a_h, c_h	六方晶胞轴长
a_{rh}, α	菱形晶胞轴长和轴角
Z	单位晶胞中式分子数
CN	配位数
M	主要阳离子
$M(1)、M(2)或M_I、M_H\cdots\cdots$	晶体结构中不同结晶学位的阳离子
a, b, c	晶轴
$a : b : c$	轴率
$a : c$	轴率
{ hkl }	单形符号
(hkl)	晶面符号
[hkl]	晶带轴符号
H	硬度
G	比重
D	密度
2V	光轴角
N	折射率
No, Ne	一轴晶主折射率及其方向
Ng, Nm, Np	二轴晶主折射率及其方向
Ng'—Np	重折率
No~Ne或 δ	重折率
O·A·P·	光轴面
R	反射率
Ro, Re	一轴晶主反射率
Rg, Rm, Rp	低级晶系主反射率
Ar	视旋转角
\AA	埃，等于 10^{-8}cm
KX	旧X-射线波长单位，等于 1.00202\AA
cm^{-1}	波数

nm	毫微米
Kb	千巴
g/T	克/吨

关于书中图号表号的说明

为了便于查阅，书中通论的图号和表号按所在章进行编号，例如：图 1.1 表示第一章第一图，表 2.6 表示第二章第六表。各论的图号和表号按所在大类和类进行编号，例如：图 I -1.5 表示第一大类第一类第五图；又如表 II -2.3 表示第二大类第二类第三表。对硅酸盐的图、表号按所在大类、类和亚类编号，例如：图 III -3.1.2 表示第三大类第三类第一亚类第二图。表号与之类似。照片编号与图、表号编法相同，有关上、中、下册的照片分别附于每册书后。

参考文献 [83]。[87]。[97]。[237]。[248]。

通 论

第一章 矿物的化学成分与晶体结构

第一节 地壳的化学成分及元素的地球化学特性

一、地壳的化学成分

矿物是地壳中所进行的地质作用的产物，它是地壳中各种化学元素分散、聚集、迁移、运动的结果。地壳的化学成分是矿物成分的基础，矿物的化学成分是地壳化学成分的一种体现。所以在讨论矿物化学成分之前，首先探讨一下地壳的化学成分。

元素周期表中大多数元素（除超铀元素外）在地壳中都可以找到，但是各种元素在地壳中的含量却有极大差异。元素在地壳中的平均含量称“克拉克值”，它表明了每一元素占地壳总重量的百分比。表1.1列出了各元素的“克拉克值”。由表1.1可以看出，地壳总重量中，氧（47%）几乎占1/2，硅（29.5%）占约1/4；而前8种元素占99%以上。事实上，在地壳中也确是以硅、铝、铁、钙、钠、钾、镁等元素的氧化物和含氧盐（特别是硅酸盐）矿物分布最广。但是值得指出的是地壳中元素不仅含量不同，而且它们分布的情况也不一样。有些趋向于集中，形成独立的矿物种，甚至聚集成矿床，这些元素称为聚集元素。而另一些则趋向于分散，称分散元素。例如锑、铋、汞、银、金的克拉克值极低，但它们可以形成独立的矿物，并且可以富集为矿床，而铷、铯、镓、钪等元素的克拉克值远比它们为高，但它们趋向于分散，不易聚集成矿床，甚至很少能形成独立的矿物，而常常仅作为微量的混入物赋存于主要由其他元素组成的矿物中。

二、元素的地球化学分类及其在矿物成分中的组合

元素在矿物中的结合既取决于元素的原子结构（主要是电子层的结构）及其特性，又受到形成矿物的地质环境、物理化学条件的控制。

元素周期系系统地反映了元素的原子结构及其特性。而在此基础上所作的地球化学分类（表1.2）进一步阐明了元素的地球化学行为和元素在矿物中组合的特征。现结合表1.2对各元素在矿物中结合的情况分述如下。

（一）惰性气体族

位于表的最左方，包括氦、氖、氩、氪、氙和氡，这些元素具有稳定的8电子外层（氦的外层电子数为2）。这说明了它们的化学惰性，一般仅作为气体单质存在于大气中。

（二）氢

在还原状态下，它成为原子状态的气体；在氧化状态下，它形成 $[OH]$ 离子成为某些含氧盐和氢氧化物的组成部分。有时它组成中性的 H_2O 分子参与晶格。

（三）主要造岩元素族

包括锂、钠、钾、铷、铯、铍、镁、钙、锶、钡、铝和硅这些元素可以形成具有稳定

表 1.1 元 素 克 拉 克 值
(根据1962年维诺格拉多夫资料)

级别%	元素及其它杂质										杂质量	%
>10	O	47.0	S	29.50	Ca	Na	K	Mg	Rb	Zr		
1—10	Al	8.95	Fe	4.65	H	Mn	2.5	1.87	0.015	0.017		
10 ⁻¹	Ti	(0.15)*									La	
10 ⁻²	P	0.45	F	0.066	Ba	S	Sr	C	0.023	3.2×10 ⁻³	2.9×10 ⁻³	
10 ⁻³	V	9×10 ⁻³	Cr	8.3×10 ⁻³	Zn	Ce	Ni	Cu	Nd	Li		
											Sc	
											B	
											1×10 ⁻³	
2.9×10 ⁻³	Y	2×10 ⁻³	Nb	1.9×10 ⁻³	Ca	N	Co	Th	1.3×10 ⁻³	1.2×10 ⁻³	Br	
10 ⁻⁴	Pr	Gd	Sm	Dy	Dy	Tb	Pb	Be	Ar	Cs	Er	
9×10 ⁻⁴	U	Ta	Sn	Br	Br	As	Ge	Eu	Ho	W	3.3×10 ⁻⁴	
2.5×10 ⁻⁴	Mo	Hf	Tl	2.5×10 ⁻⁴	2.1×10 ⁻⁴	1.7×10 ⁻⁴	1.7×10 ⁻⁴	1.4×10 ⁻⁴	1.7×10 ⁻⁴	1.3×10 ⁻⁴		
10 ⁻⁵	Lu											
10 ⁻⁶	Hg	8×10 ⁻⁵	Ag	4×10 ⁻⁵	Se	Os	Tm	Tn	Cd			
10 ⁻⁷	Bi	8.3×10 ⁻⁶	Pt	5×10 ⁻⁶	Ru	Nc	Pd	He	2.5×10 ⁻⁵	1.3×10 ⁻⁵		
<10 ⁻⁷	Re	9×10 ⁻⁷	Kr	(5×10 ⁻⁷)*	Xe	Ra	Te	Tc	Rh	Tr		
		7×10 ⁻⁸		[2×10 ⁻⁹]*	[3×10 ⁻⁹]*	(1×10 ⁻¹⁰)*	Pa	Ac	[1×10 ⁻⁷]*	Rn	[1×10 ⁻⁷]*	
											(7×10 ⁻¹⁶)*	(2×10 ⁻¹⁴)*

* () 内数字为维诺格拉多夫1949年的资料。

[] 内数字为费尔斯曼1933—1939年的资料。

表 1.2 元素的地球化学分类表 (根据查瓦里斯基)

1 H 1.00797	2 He 4.0026	3 Li 6.939	4 Be 9.0122	5 B 10.811	6 C 12.0115	7 N 14.0067	8 O 16.0094	9 F 18.99	10 Ne 20.183	11 Na 22.9808	12 Mg 24.312	13 Al 26.9815	14 Si 28.086	15 P 30.9738	16 S 32.061	17 Cl 35.453	18 Ar 39.98	19 K 40.08	20 Ca 41.956	21 Sc 47.90	22 Ti 50.912	23 V 51.996	24 Cr 54.938	25 Mn 55.847	26 Fe 58.71	27 Co 63.54	28 Ni 66.72	29 Cu 72.59	30 Zn 74.92	31 Ga 78.96	32 Ge 83.1	33 As 86.99	34 Se 90.99	35 Br 93.1
粗线圈表示阳离子大小，虚线圈表示阴离子大小。	元素符号前之数字表示原子序数，元素符号右方数字为该原子每一电子层上的电子数，圆圈下面左方的数字为元素的原子量。细线圆圈表示本比例尺中原子的大小。	• •	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•			
131.39	132.005	2 137.34	2 138.91	2 178.49	2 180.918	2 183.85	2 186.2	2 192.2	2 193.66	2 196.967	2 200.50	2 201.37	2 207.16	2 208.48	2 210.0	2 210.5	2 211.5	2 212.5	2 213.5	2 214.5	2 215.5	2 216.5	2 217.5	2 218.5	2 219.5	2 220.5	2 221.5	2 222.5	2 223.5	2 224.5	2 225.5	2 226.5	2 227.5	
86 Rn 222)	87 Fr 223)	88 Ra 224)	89 Ac 225)	90 Th 226)	91 Pa 227)	92 U 228)	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	