

第2版

热处理技术 数据手册

Rechuli Jishu Shuju Shouce

樊东黎 徐跃明 佟晓辉 主编



热处理技术数据手册

第2版

樊东黎 徐跃明 佟晓辉 主编



机械工业出版社

本书的内容是与热处理有关的技术数据。其中包括基础，国内外金属和合金的命名法，金属材料的化学成分，热处理工艺规范，热处理后的力学性能，加热和冷却方式，各种热处理和化学热处理原理与工艺，表面沉积涂层技术，量大、面广机器零件、制品的热处理工艺及效果，质量检测和控制技术，计量单位和换算、热处理标准等。

本手册可供热处理生产第一线的工程师、技师、质检人员在优选工艺、预见性能、完善管理工作中使用，也可供科研设计人员在零件失效分析、产品开发设计、技术创新中应用，以及高校、职高、中专和技校师生在教学、科研中参考。

图书在版编目（CIP）数据

热处理技术数据手册/樊东黎等主编 .—2 版 .—北京：机械工业出版社，
2006.4
ISBN 7-111-18547-1

I . 热… II . 樊… III . 热处理 - 数据 - 手册 IV . TG15-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字（2006）第 011618 号

机械工业出版社（北京市百万庄大街 22 号 邮政编码 100037）
策划编辑：张秀恩 王兴垣 责任编辑：王兴垣 版式设计：冉晓华
责任校对：李秋荣 封面设计：张 静 责任印制：杨 曦
北京机工印刷厂印刷
2006 年 4 月第 2 版第 1 次印刷
787mm×1092mm¹/16 · 72.75 印张 · 2 插页 · 1901 千字
0 001—4 000 册
定价：118.00 元

凡购本书，如有缺页、倒页、脱页，由本社发行部调换
本社购书热线电话（010）68326294
编辑热线（010）68351729
封面无防伪标均为盗版

第2版前言

《热处理技术数据手册》第一版出版至今已经有5年了。尽管因编写仓促，有不少缺陷、遗漏和差错，但仍受到读者青睐，多次印刷，顷刻销售罄尽。鉴于科技进步日新月异，对外交流日益频繁，为弥补第1版手册的不足、修正编写、选材和印刷错误，增添先进工业国家最新图表数据，应出版社要求，原版编者对一版手册进行了补充修订。

第2版手册的重要改动和增补是：

1. 把“钢铁热处理基础”一章分为“材料化学成分”、“基础”和“数据”三章，便于读者查找。
2. 增加“金属和合金材料牌号表示方法”一章。除国产材料外，尚引有英、美、日、德、法、俄、韩等国和国际标准化组织的材料牌号表示方法以及中外牌号对照，以满足日益增长的对外交流的需要。
3. 在“钢热处理基本数据”一章中增添了“钢淬火回火后的力学性能”一节。本节对于钢常规热处理效果和根据零件性能要求选择钢材和制订热处理规范至关重要。
4. 在“金属热处理的加热和冷却”一章中补充了“在气氛和真空中加热”两部分，这是近代热处理技术不可或缺的部分。
5. 在附录的“通用数据中补充了国内外学术团体、标准化组织、专业、环境、安保、国家管理部门名称缩写的含义，计量单位和换算，特别是列入了材料各种缺口试样冲击功和冲击韧度的换算。这在过去被认为是根本不可能或不推荐的事。
6. 在各种材料成分、热处理工艺和各类零件热处理各章中也都适当补充了不少近代热处理新技术数据，体现了热处理技术的增新和进步。

负责组织和参与本书修订的是樊东黎、徐跃明和佟晓辉，参加数据搜集、整理、审核的有吴颖思、王德文、曹敏达、李福臣、周莉、贾洪艳、邵周俊、马兰、刘西鹰、葛京晶、杜秀轩、赵慧敏、罗晨光、樊尔青、哈红、郑仲瑜、崔敬丽、胡小丽、李爱国、李俏等。

出版社责任编辑王兴垣同志在书稿编辑、审理、校样、编排，特别在材料化学成分、性能要求的新标准查找核对上下了功夫，做了大量工作。此外尚有多人参加了本书的誊写、打印、描图等工作，编者在此一并致谢。

在2版修订过程中，编者虽力求改正第1版中的错误，但难免还有遗漏，在补充的内容和数据中有可能再次出错，欢迎读者批评指正。

编 者

目 录

第 2 版前言	
第 1 章 元素的物理化学性质	1
1.1 化学元素周期表	1
1.2 化学元素的物理化学性质	4
1.3 常见无机化合物的物理化学性质	8
1.4 常见有机化合物的物理化学性质	11
第 2 章 钢铁热处理基础	12
2.1 Fe-C、Fe-Fe ₃ C 合金相图	12
2.2 合金元素对 Fe-Fe ₃ C 合金相图的影响	17
2.3 钢中碳化物结构和性质	22
2.4 合金元素对钢组织、热处理工艺、力学性能、物理性能、化学性能和加工工艺性能的影响	23
2.5 钢在加热过程中的转变	28
2.6 钢的过冷奥氏体等温转变和连续冷却转变类型	36
2.7 淬火钢在回火过程中的转变	38
2.8 钢的淬透性	41
第 3 章 金属和合金材料牌号表示方法及世界主要国家常用钢和合金牌号相似对照	52
3.1 国产钢钢号命名法	52
3.2 国产铸铁牌号表示方法	56
3.3 国产非铁金属和合金的代号及表示方法	58
3.4 国家名称代号和标准名称代号	60
3.5 法国 NF 标准钢号表示方法	61
3.6 德国 DIN 标准钢号表示方法	64
3.7 美国 AISI 和 SAE 标准钢号表示方法	67
3.8 日本 JIS 标准钢号表示方法	70
3.9 俄罗斯 GOST 标准钢号表示方法	76
3.10 国际标准化组织 (ISO) 钢号表示方法	78
3.11 英国 BS 标准钢号表示方法	81
3.12 韩国 KS 标准钢号表示方法	83
3.13 世界主要国家铸铁牌号表示方法	84
3.14 中国和世界主要国家常用钢和合金牌号相似对照	87
第 4 章 金属和合金材料的化学成分和性能	96
4.1 国产常用钢种化学成分	96
4.2 国产钢材物理化学性质	115
4.3 常用钢临界温度、锻造温度、热处理工艺参数	117
4.4 常用钢力学性能技术要求	123
4.5 非铁金属和合金的化学成分	126
4.6 功能合金的化学成分	139
4.7 各国特殊用途合金相似对照	148
第 5 章 钢热处理基本数据	152
5.1 钢的过冷奥氏体等温转变图	152
5.2 钢的过冷奥氏体连续冷却转变图	166
5.3 常用钢的淬透性曲线	175
5.4 淬火、回火钢的力学性能	198
第 6 章 金属的加热和冷却	237
6.1 加热方式	237
6.2 加热计算	237
6.3 金属在盐浴中的加热	241
6.4 金属在流态炉中的加热	248
6.5 金属在可控气氛中的加热	249
6.6 金属在真空中的加热	251
6.7 加热工艺和设备的节能途径	253
6.8 氧化与脱碳	254
6.9 淬火冷却过程	262
6.10 淬火冷却介质	266
6.11 瞬变与开裂	288
第 7 章 钢的常规热处理	293
7.1 钢的退火和正火工艺规范及性能	293

7.2 钢的淬火和回火工艺规范及性能	313	12.4 碳氮共渗工艺及性能	636
7.3 钢的冷处理工艺及效果	337	12.5 渗硼工艺及性能	650
第 8 章 铸铁的热处理	341	12.6 渗硫与硫氮共渗工艺及性能	662
8.1 铸铁牌号命名法	341	12.7 氮碳共渗工艺及性能	668
8.2 灰铸铁成分、热处理工艺和性 能	342	12.8 渗金属工艺及性能	682
8.3 可锻铸铁成分、热处理工艺和性 能	355	第 13 章 气相沉积技术	695
8.4 球墨铸铁成分、热处理工艺和性 能	364	13.1 典型涂层的特性	695
8.5 铸铁件热处理质量检验、缺陷分析 与防止	378	13.2 化学气相沉积工艺及性能	696
第 9 章 非铁金属和合金的热 处理	391	13.3 物理气相沉积工艺及性能	699
9.1 铜和铜合金的热处理及性能	391	第 14 章 可控气氛	704
9.2 铝和铝合金的热处理及性能	415	14.1 金属在加热过程中气体的反应	704
9.3 钛合金的热处理及性能	441	14.2 可控气氛的类型、制备方法和应用 范围	712
9.4 镁合金的热处理及性能	448	14.3 炉气碳势控制	730
9.5 镍和镍合金的性能	458	第 15 章 粉末冶金件的热处理	740
9.6 锌合金的热处理和性能	460	15.1 铁基粉末冶金件的热处理工艺及 性能	740
9.7 铸造轴承合金的性能	461	15.2 钢结硬质合金的热处理工艺及性 能	751
9.8 铅合金的性能	463	15.3 硬质合金热处理工艺及性能	758
9.9 钨、钼、钽、铌及其合金的性能	464	第 16 章 工模具、量具的热处 理	760
9.10 非铁金属和合金的热物理性质	466	16.1 工模具、量具钢的化学成分和物理 化学性能	760
第 10 章 功能合金的热处理	470	16.2 工具的热处理	773
10.1 磁性合金的热处理	470	16.3 量具的热处理	803
10.2 膨胀合金的热处理	479	16.4 模具的热处理	808
10.3 弹性合金的热处理	484	16.5 国外工模具钢钢号近似对照及 热处理	845
第 11 章 钢的表面热处理	495	第 17 章 弹簧的热处理	884
11.1 感应加热热处理工艺规范及性能	495	17.1 弹簧钢的化学成分和物理化学性 能	884
11.2 火焰加热热处理工艺规范及性能	536	17.2 弹簧的热处理工艺和性能	889
11.3 激光电子束表面相变硬化工艺规范及 性能	544	17.3 弹簧的特殊热处理	901
11.4 离子注入处理工艺规范及效果	553	第 18 章 滚动轴承的热处理	903
第 12 章 化学热处理	557	18.1 轴承钢的化学成分、物理化学 性能	903
12.1 铁和化学元素的二元、三元 相图	557	18.2 轴承热处理工艺和性能	908
12.2 渗碳工艺及性能	562		
12.3 渗氮工艺及性能	598		

第 19 章 大型零件热处理	939	守则	1019
19.1 大型铸锻件化学成分、热处理工艺和 性能	939	21.2 热处理的质量控制体系	1020
19.2 电站设备大件用钢化学成分、 热处理工艺和性能	986	21.3 热处理质量统计分析图表	1038
19.3 大型冷轧辊用钢化学成分、 热处理工艺和性能	1005	21.4 测温元件与仪表	1042
第 20 章 农机具及日用五金件 热处理	1011	第 22 章 热处理的质量检验	1061
20.1 农机具的热处理	1011	22.1 热处理质量检验标准	1061
20.2 日用五金件的热处理	1016	22.2 硬度检验方法和换算	1061
第 21 章 热处理的质量控制	1019	22.3 金相组织检验	1079
21.1 热处理技术标准和热处理工艺		22.4 金属和合金性能的测试	1086
		22.5 无损探伤和内应力测试	1089
		22.6 耐腐蚀性能	1115
		附录 通用数据和换算	1116
		参考文献	1155

第1章 元素的物理化学性质

1.1 化学元素周期表(图 1-1 及表 1-1 和表 1-2)

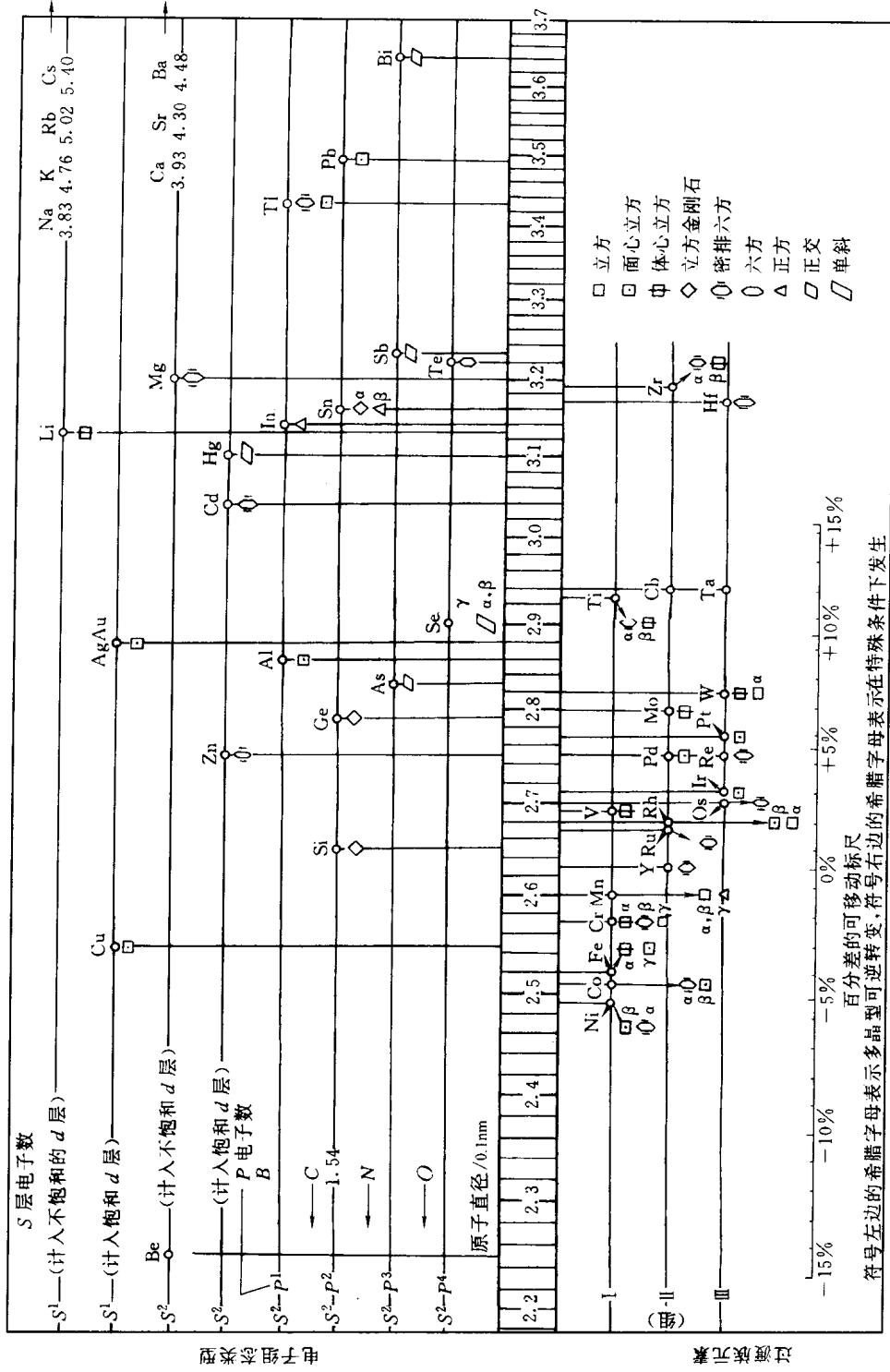


表 1.2 金属晶体原子位置、原型、结构符号、空间群标记和点阵参数

0		I	II	III	IV							V	VI	VII		
He-2	Li-3 ⊗ (+23)	Be-4 ● (-11) HCP* BCC HCP†	B-5 △ (-29) ⊗ xx BCC		Ti-22 ● (+16) HCP* FCC	Cr-24 ● (+6) BCC	Mn-25 ● (+1) XX* FCC ‡	Fe-26 ● (0) BCC*	Co-27 ● (-1) HCP* FCC	Ni-28 ● (-1) FCC	Cu-29 ● (+1) HCP	Zn-30 ● (+6) FCC	Ga-31 ● (+12) XX	Ge-32 ● (+9) XX	As-33 ● (+11) XX	F-9
FCC (其他)																
Ne-10	Na-11 ⊗ (+30)	Mg-12 ● (+27) BCC* HCP	Al-13 ● (+14) FCC													
FCC																

H-1
▲ (-58)
⊗ xx
‡

在括号内的原子尺寸因子是75°F时小于 -) 或大于 (+) γ -Fe(FCC) 的%。
考虑点阵配位数(CN),除了间隙原子H、B、C、N和O为6外,其余CN为12。

0	Ia	IIa	IIIa	IVa	Va	Vla	VIIa	VII	Ib	IIb	IIIb	IVb	Vb	VIIb		
Ar-18 ⊗ (+86)	K-19 ⊗ (+56)	Ca-20 ● (+56)	Sc-21 ⊗ (+29)	Ti-22 ● (+16)	Cr-24 ● (+6)	Mn-25 ● (+1)	Fe-26 ● (0)	Co-27 ● (-1)	Ni-28 ● (-1)	Cu-29 ● (+1)	Zn-30 ● (+6)	Ga-31 ● (+12)	Ge-32 ● (+9)	Se-34 ● (+11)	Br-35	
FCC	BCC	FCC*	HCP*	HCP*	BCC	BCC	BCC	BCC	HCP*	HCP	HCP*	HCP	HCP	HCP		
Kr-36	Rb-37 ⊗ (+97)	Sr-38 ⊗ (+71)	Y-39 ⊗ (+42)	Zr-40 ⊗ (+27)	Db-41 ● (+15)	Mo-42 ● (+10)	Tc-43 ● (+8)	Ru-44 ● (+6)	Rh-45 ● (+6)	Pd-46 ● (+9)	Ag-47 ● (+14)	Cd-48 ● (+20)	In-49 ● (+25)	Sn-51 ● (+23)	Te-52 ● (+27)	
FCC	BCC	FCC*	HCP*	HCP*	BCC	BCC	BCC	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP	1.53	
Xe-54	Cs-55 ⊗ (+112)	Ba-56 ⊗ (+76)	La-57 ⊗ (+48)	Hf-72 ● (+26)	Ta-73 ● (+16)	W-74 ● (+11)	Re-75 ● (+9)	Os-76 ● (+7)	Ir-77 ● (+8)	Pt-78 ● (+10)	Au-79 ● (+14)	Hg-80 ● (+25)	Tl-81 ● (+36)	Pb-82 ● (+39)	Po-84 ● (+35)	At-85
FCC	BCC	FCC*	HCP*	HCP*	BCC	BCC	BCC	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP	HCP		
Rn-86	Fr-87	Ra-88 ⊗ (+49)														
合金 化合价	1	2	3	4	5	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	

置换式固溶体

结构

- 有利的尺寸因子: $0 \sim \pm 13\%$
- 边界的尺寸因子: $\pm 14\% \sim \pm 16\%$
- ⊗ 不利的尺寸因子: $> \pm 16\%$

与铁合金化形成的 γ -Fe(FCC)相区的类型形成 γ 相圈, 例如Cr形成有限 γ 相圈, 例如B形成更复杂的结构
* 在23.89°C(75°F)时的结构

† 也是FCC

缩小 γ 区, 例如C

间隙式固溶体

注1:

镧系

~71)

和铜系(90~103)

稀土元素省略。

注2:

C化合价是4.

N和P是3。

注3:

(2)

不是合金化合价。

VII

VI

V

IV

III

II

I

0

H-1

△ (-58)

⊗ xx

‡

1.2 化学元素的物理化学性质(表 1-3)

表 1-3 化学元素的物理化学性质

元素符号	元素名称	原子序数	密度 (20℃) $\text{kg}\cdot\text{m}^{-3}$	熔点 /℃	沸点 /℃	比热容 (20℃) $/ \times 4.1868$	熔解热 $\text{kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$ ($\text{kg}\cdot\text{K}$) $^{-1}$	热导率 $/ \times 418.68\text{W}$ $\cdot(\text{m}\cdot\text{K})^{-1}$	线胀系数 $(0 \sim 100^\circ\text{C})$ $/ \times 10^{-6}$ $\cdot^\circ\text{C}^{-1}$	电阻系数 (0℃) $/ \times 10^{-8}$ $\Omega\cdot\text{m}$	电阻温度系数 (0℃) $/ \times 10^{-3}$ $^\circ\text{C}^{-1}$	磁化率 (18℃) 10^{-6}	弹性模量 /MPa
Ac	锕	89	10.07	1050	3200	—	—	—	—	—	4.23	—	—
Ag	银	47	10.49	960.8	2210	0.0559	25	1.0	19.7	1.5	4.29	~0.1813	70000 ~ 82000
Al	铝	13	2.6984	660.1	2500	0.215	94.6	0.53	23.6	2.655	4.23	+0.62	69000 ~ 72000
Am	镅	95	11.7	~1200	~500	—	—	—	50.8	145	—	—	—
Ar	氩	18	1.784×10^{-3}	-189.2	-185.7	0.125	6.7	0.406×10^{-4}	—	—	—	-0.45	—
As	砷	33	5.73	814(36 atm)	613(升华)	0.082	88.5	—	4.7	35.0	3.9	-0.31	7900
Au	金	79	19.32	1063	2966	0.0312	16.1	0.71	14.2	2.065	3.5	-0.142	79000 ~ 80000
B	硼	5	2.34	2300	3675	0.309	—	—	8.3(40℃)	1.8×10^{12}	—	-0.63	—
Ba	钡	56	3.5	710	1640	0.068	—	—	19.0	50	—	+0.9	12900
Be	铍	4	1.84	1283	2970	0.45	260	0.35	11.6	6.6	6.7	-1.00 ⁺	315000 ~ 289800
Bi	铋	83	9.80	271.2	1420	0.0294	12.5	0.020	13.4	106.8	4.2	-1.35	32340
Br	溴	35	3.12(液态)	-7.1	58.4	0.070	16.2	—	—	6.7×10^7	—	-0.39	—
C	碳	6	2.25(石墨)	3727	4830	0.165	—	0.057	0.6 ~ 4.3	1375	0.6 ~ 1.2	-0.49	4900
Ca	钙	20	1.55	850	1440	0.155	52	0.3	22.3	3.6	3.33	+1.1	20000 ~ 26000
Cd	镉	48	8.65	321.03	765	0.055	13.2	0.22	31.0	7.51	4.24	-0.182	53500
Ce	铈	58	6.90	804	3468	0.042	8.5	0.026	8.0	75.3(25℃)	0.87	+17.5	30600
Cl	氯	17	3.214×10^{-3}	-101	-33.9	0.116	21.6	0.172×10^{-4}	—	10×10^6	—	-0.57	—
Co	钴	27	8.9	1492	2870	0.099	58.4	0.165	12.4	5.06(a)	6.6	铁磁性(α)	214000
Cr	铬	24	7.19	1903	2642	0.11	96	0.16	6.2	12.9	2.5	+2.65	259000
Cs	铯	55	1.90	28.6	685	0.052	3.8	—	97	19.0	4.96	+0.1	—
Cu	铜	29	8.96	1083	2580	0.092	50.6	0.94	17.0	1.67 ~ 1.68 (20℃)	4.3	-0.086	117000 ~ 126500
Dy	镝	66	8.56	1407	2300	0.041	25.2	0.024	7.7	56.0	1.19	铁磁性	64350
Er	铒	68	9.16	1500	≈ 2600	0.04	24.5	0.023	10.0	107	2.01	低温时为铁磁性	74750
Eu	铕	63	5.30	≈ 830	≈ 1430	0.039	16.5	—	—	81.3	4.30	—	—
F	氟	9	1.696×10^{-3}	-219.6	-188.2	0.18	10.1	—	—	—	—	—	—

(续)

元素符号	元素名称	原子序数	密度 (20℃) / $\text{t}\cdot\text{m}^{-3}$	熔点 /℃	沸点 /℃	比热容 (20℃) / $\times 4.1868$	熔解热 $\text{kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$ ($\text{kg}\cdot\text{K}^{-1}$)	热导率 / $\times 4.1868$ / $\times (418.68\text{W}\cdot(\text{m}\cdot\text{K})^{-1})$	线胀系数 (0~100℃) / $\times 10^{-6}$ • C^{-1}	电阻系数 (0℃) / $\times 10^{-8}$ $\Omega\cdot\text{m}$	电阻温度系数 (18℃) / $\times 10^{-3}$ • C^{-1}	磁化率 (18℃) / 10^{-6}	弹性模量 /MPa
Fe	铁	26	7.87	1537	2930	0.11	65.5	0.18	11.76	9.7(20℃)	6.0	铁磁性	200000~215500
Ga	镓	31	5.91	29.8	2260	0.079	19.16	0.07	18.3	13.7	3.9	-0.225	—
Gd	钆	64	7.87	1312	≈2700	0.0574	23.5	0.021	0.0~10.0	134.5	1.76	铁磁性	67300
Ge	锗	32	5.323	958	2880	0.073	7.3	0.14	5.92	0.86×10 ⁶	1.4	-0.12	—
H	氢	1	0.0899×10^{-3}	-259.04	-252.61	3.45	15.0	4.06×10^{-4}	—	—	—	-1.97	—
He	氦	2	0.1785×10^{-3}	-269.5 (103 atm)	-268.9	1.25	0.825	3.32×10^{-4}	—	—	10^{21}	-0.47	—
Hf	铪	72	13.28	2225	5400	0.0351	—	0.223	5.9	32.7~43.9 (20℃)	4.43	—	98000~140600
Hg	汞	80	13.546	-38.87	356.58	0.033	2.8	0.0196	182	94.07	0.99	-0.17	—
Ho	钬	67	8.8	1461	≈2300	0.039	24.9	—	—	87.0	1.71	—	68400
I	碘	53	4.93	113.8	183	0.052	14.2	10.4×10^{-4}	93	1.3×10^{15}	—	-0.36	—
In	铟	49	7.31	156.61	2050	0.057	6.8	0.057	33.0	8.2	4.9	-0.11	10700~11250
Ir	铱	77	22.4	2443	5300	0.0323	—	0.14	6.5	4.85	4.1	+0.133	525000~53220
K	钾	19	0.87	63.2	765	0.177	14.5	0.24	83	6.55	5.4	+0.455	—
Kr	氪	36	3.743×10^{-8}	-157.1	-153.25	—	—	0.21×10^{-4}	—	-0.39	—	—	—
La	镧	57	6.18	920	3470	0.048	17.3	0.033	5.1	56.8(20℃)	2.18	+1.04	38200~39200
Li	锂	3	0.531	180	1347	0.79	104.2	0.17	56	8.55	4.6	+0.50	5000
Lu	镥	71	9.74	1730	1930	0.037	26.29	—	—	79.0	2.40	—	—
Mg	镁	12	1.74	650	1108	0.245	88 ± 2	0.367	24.3	4.47	4.1	+0.49	45700
Mn	锰	25	7.43	1244	2150	0.115	63.7	0.0119	37	185(20℃)	1.7	+9.9	201600
Mo	钼	42	10.22	2625	4800	0.66	~69.8	0.34	4.9	5.17	4.71	+0.04	322000~350000
N	氮	7	1.25×10^{-3}	-210	-195.8	0.247	6.2	6×10^{-5}	—	—	+0.8	—	—
Na	钠	11	0.9712	97.8	892	0.295	27.5	0.32	71	4.27	5.47	+0.51~+0.66	—
Nb	铌	41	8.57	2468	5130	0.065	69	$0.125 \sim 0.13$	7.1	$13.1 \sim 15.22$	3.95	+1.5~+2.28	87200
Nd	钕	60	7.00	1024	3180	0.045	11.78	0.031	7.4	64.3(25℃)	1.64	+36	38650

(续)

元素符号	元素名称	原子序数	密度 (20℃) / $\text{t}\cdot\text{m}^{-3}$	熔点 /℃	沸点 /℃	比热容 (20℃) / $\times 4.1868$	熔解热 kJ· kg^{-1} ($\text{kg}\cdot\text{K}$) $^{-1}$	热导率 / $\times 4.1868$ $\cdot(\text{m}\cdot\text{K})^{-1}$	线胀系数 (0~100℃) / $\times 10^{-6}$ • C^{-1}	电阻系数 (0℃) / $\times 10^{-8}$ $\Omega\cdot\text{m}$	电阻温度系数 (0℃) / $\times 10^{-3}$ • C^{-1}	磁化率 (18℃) / 10^{-6}	弹性模量 /MPa
Ne	氖	10	0.8999×10^{-3}	-248.6	-246.0	-	-	0.00011	-	-	-	+0.33	-
Ni	镍	28	8.90	1453	2732	0.105	73.8	0.22	13.4	6.84	5.0~6.0	铁磁性	197000~220000
Np	镎	93	20.25	637	-	-	-	-	50.8	145(20℃)	-	+2.6	-
O	氧	8	1.429×10^{-3}	-218.83	-182.97	0.218	3.3	59×10^{-6}	-	-	-	+106.2	-
Os	锇	76	22.5	≈ 3045	5500	0.031	-	-	5.7~6.57	9.66	4.2	+0.052	60000
P	磷	15	1.83	44.1	280	0.177	5.0	-	125	1×10^7	-0.456	-0.90	-
(白)													
Pa	镤	91	15.4	≈ 1230	≈ 4000	-	-	-	-	-	-	+2.6	-
Pb	铅	82	11.34	327.3	1750	0.0306	6.26	0.083	29.3	18.8	4.2	-0.12	16000~18280
Pd	钯	46	12.16	1552	≈ 3980	0.0584	3.42	0.168	11.8	9.1	3.79	+5.4	112800~123600
Pm	钷	61	-	≈ 1000	≈ 2700	-	-	-	-	-	-	-	-
Po	钋	84	9.4	254	960	-	-	-	24.4	$42 \pm 10(\alpha)$	4.6(α)	-	-
Pr	镨	59	6.77	935	3020	0.045	11.71	0.028	5.4	68(25℃)	1.71	+25	35900
Pt	铂	78	21.45	1769	4530	0.0324	26.9	0.165	8.9	9.2~9.6	3.99	+1.1	154700~170000
Pu	钚	94	$19.0 \sim 19.8$	639.5	3235	0.032	-	0.020	50.8	145(28℃)	-0.21	+2.2~+2.52	101250
Ra	镭	88	5.0	700	1500	-	-	-	-	-	-	-	-
Rb	铷	37	1.53	38.8	680	0.080	6.5	-	90.0	11	4.81	+0.196(30℃)	-
Re	铼	75	21.03	3180	5900	0.033	-	0.17	6.7	19.5	1.73	+0.046	471000~476000
Rh	铑	45	12.44	1960	4500	0.059(0℃)	-	0.21	8.3	6.02	4.35	+1.1	280000
Rn	氡	86	9.960×10^{-3}	71	-61.8	-	-	-	-	-	-	-	-
Ru	钌	44	12.2	2400	4900	0.057	-	-	9.1	7.157	4.49	+0.427	420000
S	硫	16	2.07	115	444.6	0.175	9.3	6.31×10^{-4}	64	2×10^{23} (20℃)	-	-0.48	-
Sb	锑	51	6.68	630.5	1440	0.049	38.3	0.045	8.5~10.8	39.0	5.1	-0.736	79000
Sc	钪	21	2.992	1539	2730	0.134	84.52	-	-	61(22℃)	-	+0.18	-
Se	硒	34	4.808	220	685	0.077	16.4	$7 \sim 18.3$ $\times 10^{-4}$	37	12	4.45	-0.32	55000

(续)

元素符号	元素名称	原子序数	密度 (20℃) / h·m ⁻³	熔点 /℃	沸点 /℃	比热容 (20℃) / × 4.1868	熔解热 kJ·kg ⁻¹ (kg·K) ⁻¹	热导率 / × 4.1868 ·(m·K) ⁻¹	线胀系数 (0~100℃) / × 10 ⁻⁶ ·℃ ⁻¹	电阻系数 (0℃) / × 10 ⁻⁸ Ω·m	电阻温度系数 (0℃) / × 10 ⁻³ ·℃ ⁻¹	磁化率 (18℃) 10 ⁻⁶	弹性模量 / MPa
Si	硅	14	2.329	1412	3310	0.162(0℃)	432	0.20	2.8~7.2	10	0.8~1.8	-0.12	115000
Sn	锡	50	7.298	1052	1630	0.042	17.29	—	—	88.0	1.48	—	34750
Sr	锶	38	2.60	231.91	2690	0.054	14.5	0.150	23	11.5	4.4	-0.40	41500~47800
Ta	钽	73	16.67	770	1460	0.176	25	—	—	30.7	3.83	-0.2	—
Tb	铽	65	8.267	2980	5400	0.034	38	0.130	6.55	13.1	3.85	+0.93	188200~192000
Tc	锝	43	11.46	≈2100	2530	0.044	24.54	—	—	—	—	—	58650
Te	碲	52	6.24	450	4600	—	—	—	—	—	—	—	—
Th	钍	90	11.724	1695	4200	0.034	<19.82	0.090	11.3~11.6	19.1	2.26	+0.57	74200
Ti	钛	22	4.508	1677	3530	0.124	104	0.036(a)	8.2	42.1~47.8	3.97	+3.2	78700
Tl	铊	81	11.85	≈304	1470	0.031	5.04	0.093	28.0	15~18.1	5.2	-0.215	8100
Tm	铥	69	9.325	1545	1700	0.038	26.04	—	—	79.0	1.95	—	—
U	铀	92	19.05	1132	3930	0.0275	—	0.071	6.8~14.1	29.0	2.18~2.76	+2.6	161000~168000
V	钒	23	6.1	1910	3400	0.127	—	0.074	8.3	24.8~26	2.8	+4.5	129500~147000
W	钨	74	19.3	80	5900	0.034	44	0.397	4.6(20℃)	5.1	4.82	+0.284	350000~415300
Xe	氙	54	5.495×10 ⁻³	—112	—108	—	—	1.24×10 ⁻⁴	—	—	—	—	—
Y	钇	39	4.475	1509	≈3200	0.071	46	0.035	—	—	—	+5.3	67600
Yb	镱	70	6.966	824	1530	0.035	12.71	—	25	30.3	1.30	—	18150
Zn	锌	30	7.134	419.505	907	0.0925	24.09	0.27	39.5	5.75	4.2	-0.157	94000~130000
Zr	锆	40	6.507	1852 ± 2°	3580	0.068	~60	0.211	5.85	39.7~40.5	4.35	-0.45	79800~97700

注: 1 atm = 101325 Pa。
 1 J = 1 N·m(牛顿·米) = 1 W·s(瓦·秒) = 239×10⁻⁶ kcal。

1.3 常见无机化合物的物理化学性质(表 1-4)

表 1-4 常见无机化合物物理化学性质

名称	化学式	相对分子质量	颜色	物态	晶系	密度 $\text{g}\cdot\text{m}^{-3}$	熔点 $^{\circ}\text{C}$	沸点 $^{\circ}\text{C}$	摩尔热容 $J\cdot(\text{mol}\cdot\text{K})^{-1}$		$\mu_{\text{f}}^{\text{布斯能}}$
									摩尔熵 $J\cdot\text{mol}^{-1}$	摩尔生成焓 $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	
碳化硼	B_4C	55.29	黑	玻璃状	—	2.54	2450	>3500	52.80	27.10	-1254
氧化硼	B_2O_3	60.64	无	白	—	1.85	577	—	62.76	80.80	-
碳酸钡	BaCO_3	197.37	—	—	正交或六角	4.29	1740 (90atm)	—	—	—	-
氧化钡	BaO	153.36	无	—	立方	5.72	1923	200	47.45	70.30	-558.1
磷酸钡	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	261.38	无	—	正交或六方	3.244	592	解	151.0	214.0	-795.0
硫酸钡	BaSO_4	233.42	无	—	立方	4.499	解1580	—	101.8	132.0	-1353.0
碳(金刚石)	C	12.01	无	—	立方	3.51	>3500	4200	6.117	2.37	-2.833
碳(石墨)	C	12.01	无	黑	六角	2.26	>3500	4200	8.54	5.74	0
四氯化碳	CCl_4	153.84	无	液体	—	1.595	-22.6	76.8	—	—	-
一氧化碳	CO	28.01	无	气体	—	0.968	-207	-192	29.1	197.54	-110.52
二氧化碳	CO_2	44.01	无	气体	—	1.53 (空)	-56.6	—	37.11	213.68	-393.51
二硫化碳	CS_2	76.13	无	液体	—	1.261 (空)	-108.6 (5atm)	46.3	75.73	151.0	64.4
氯化钙	CaCl_2	110.99	白	—	六方	2.152	772	>1600	72.63	113.80	-750.2
硫酸钙 (无水)	CaSO_4	136.14	无	—	正交或单斜	29.6	1450 (单斜)	—	99.60	106.70	-1452.7
氯化铬	CrCl_3	158.38	紫	—	六角	2.757	—	1200,1500	91.80 (单斜)	124.7 (单斜)	-500.7 (单斜)
氮化铬	CrN	66.02	—	—	立 方	5.8	解1500	—	56.50	52.70	-123.4
二碳化三铬 铬酐	Cr_3C_2 Cr_2O_3	180.05 100.01	灰 红	—	斜方	6.68	1890	3800	98.44	85.41	-79.5
(三氧化铬)	Cr_2O_3	152.02	深绿	—	六角	2.7	解197	—	73.2	-590.4	-
氧化铬	Fe_2O_3	179.56	—	—	—	5.21	1900	—	118.8	81.2	-1140.6
碳化铁	Fe_3C	162.22	暗棕	—	—	7.4	1837	—	106.0	108.0	-1059.0
氯化铁	FeCl_3	—	—	—	立 方	2.804	282	315	94.93	—	-399.4

(续)

名称	化学式	相对分子质量	颜色	物态	晶系	密度 $\text{g}\cdot\text{m}^{-3}$	熔点 $^{\circ}\text{C}$	沸点 $^{\circ}\text{C}$	摩尔热容 $\text{J}\cdot(\text{mol}\cdot\text{K})^{-1}$	摩尔生成焓 $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	吉布斯能		
											摩尔熵 $\text{J}\cdot(\text{mol}\cdot\text{K})^{-1}$	吉布斯能 $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	
氧化亚铁	FeO	71.85	黑	——	——	5.7	1420	——	49.42	60.75	-264.8	-244.3	
四氧化三铁	Fe ₃ O ₄	231.55	黑	——	立方	5.2	1538	——	150.80	146.2	-1117.1	-1014.2	
氧化铁	Fe ₂ O ₃	159.70	红或黑	——	三斜	5.12	1560	——	49.92	60.75	-264.8	-244.3	
硫化亚铁	FeS	87.91	黑	——	六方	4.84	1193	——	50.54	60.29	-100.4	-100.8	
二硫化铁	FeS ₂	119.98	黄	——	立方	5.0	1170	——	62.17	52.93	-163.2	-151.8	
氯化氢	HCl	27.03	无	气体	——	0.697	-14	26	70.63	113.10	135	125.5	
氯化氢	HCl	36.47	无	气或液	——	1.268	-111	-85	29.13	186.80	-91.80	-94.79	
水	H ₂ O	18.016	无	液体	(空)	1.00	0	100	75.30	70.08	-285.83	-237.24	
氯化钾	KCN	65.11	白	——	六角	1.52	634.5	——	65.06	137.03	-112.50	-103.90	
硫氰化钾	KCN	97.17	无	——	立方	1.886	172.3	解	500	115.70	-203.4	-203.4	
碳酸钾	K ₂ CO ₃	138.20	白	——	单斜	——	2.29	891	解	156.32	-1146.1	-1059.8	
氯化钾	KCl	74.56	无	——	立方	1.988	790	1500	51.29	82.56	-435.9	-408.0	
氯酸钾	KClO ₃	122.56	无	——	单斜	2.32	368	解	400	100.25	142.97	-391.2	
重铬酸钾	K ₂ Cr ₂ O ₇	294.21	无	——	单斜	2.69	398	解	219.70	291.20	-2033.0	-1866.0	
氯化钾	KF	58.10	无	——	立方	2.48	880	1500	49.32	104.60	-928.45	-860.45	
亚硝酸钾	KNO ₂	85.10	无	——	正交	1.915	387	解	350	117.0	-370.30	-281.6	
硝酸钾	KNO ₃	101.10	无	——	正交、六角	2.11	333	解	400	115.70	156.32	-1146.10	
氢氧化钾	KOH	56.10	白	——	正交	2.044	380	1320	65.87	79.32	-425.8	-380.2	
硫酸钾	K ₂ S	110.25	无	——	立方	1.805	471	——	——	111.30	-428.4	-404.2	
硫酸钾	K ₂ SO ₄	174.25	无	——	正交	2.662	1067	——	130.1	175.7	-1433.7	-1316.4	
十水四硼酸钠 (硼砂)	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	381.43	白	——	单斜	1.73	75	——	186.8	189.5	(β) (无水物)	(β) (无水物)	
氯化钠	NaCl	49.02	无	——	立方	——	563.7	1496	解	109.2	136.4	-89.8	-3081.6 (无水物)
碳酸钠 (纯碱或苏打)	Na ₂ CO ₃	106.00	白	——	——	2.533	851	——	——	1131	-1047.5	-1047.5	-1047.5
一水合碳酸钠 (苏打)	Na ₂ CO ₃ ·H ₂ O	286.16	白	——	单斜	1.46	解	——	——	-4083.5	-3424.3	-3424.3	-3424.3

(续)

名称	化学式	相对分子质量	颜色	物态	晶系	密度 $\text{t} \cdot \text{m}^{-3}$	熔点 $^{\circ}\text{C}$	沸点 $^{\circ}\text{C}$	摩尔热容 $J \cdot (\text{mol} \cdot \text{K})^{-1}$	摩尔生成焓 $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$	吉布斯能
氯化钠	NaCl	58.45	无	白	立方	2.163	800.4	1413	49.71	72.12	-411.1
碳酸钠 (小苏打)	NaHCO_3	84.01	浅灰	—	单斜	2.20	解 270	—	87.61	102.0	-947.7
亚硝酸钠	NaNO_2	69.01	无	白	正交	2.168 (氧)	271	解 320	106.0	—	-359.0
硝酸钠	NaNO_3	85.01	无	白	三斜	2.257	308	解 380	93.05	116.0	-466.7
氢氧化钠 (烧碱或火碱)	NaOH	40.00	—	—	—	2.130	318.4	1390	59.66	64.4	-425.6
磷酸钠	Na_3PO_4	163.97	白	白	—	—	2.537	1340	—	224.7	—
氧化钠	Na_2O	61.99	白	浅黄	—	—	2.27	升	—	72.95	75.27
过氧化钠	Na_2O_2	77.99	无	白	—	—	2.805	解 170	—	89.37	94.88
硫氰化铵	NH_4CNS	76.12	—	—	单斜	1.305	149.6	升 520	84.10	95.80	—
氯化铵	NH_4Cl	53.50	—	—	立方	1.53	解 350	—	—	—	-416
亚硝酸铵	NH_4NO_2	64.05	白(浅黄)	—	正交或单斜	1.69	解 210	—	—	—	-377.1
硝酸铵	NH_4NO_3	80.05	无	白	正交	1.725	169.6	解 513	—	151.0	-510.4
硫酸铵	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	132.14	—	—	单斜	1.769	解 120	—	187.0	220.0	-446.9
过二硫酸铵	$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$	228.20	—	—	单斜	1.98	解 185	—	—	—	-82.0
重铬酸铵	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	252.10	液体	白	—	2.15	—	—	—	—	-314.2
二氧化硫	S_2Cl_2	135.03	液体	橙	—	1.687	-80	138	124.3	321.0	-1648.0
二氧化硫化硫	SO_2	64.06	气体	黄红	—	—	液 1.434	-75.5	-10.0	—	-1180.0
硫化氢	H_2S	34.08	气体	无	(空)	—	1.1895	-82.9	39.9	248.1	-365.4
硫酸	H_2SO_4	98.08	液体	深蓝	(空)	—	1.834	10.49	34.2	205.7	-183.8
碳化硅 (金刚砂)	SiC	40.07	—	立方或六方	3.17	—	>2700	—	138.9	156.9	-814.2
四氯化硅	SiCl_4	169.89	无	液体	—	—	1.50	-70	26.86(立方) 26.69(六方)	16.61(立方) 16.48(六方)	-66.1(立方) -62.8(六方)
四氯化钛	TiCl_4	189.73	无	液体	—	1.726	-30	136.4	145.3	239.7	-657.5
									252.4	252.4	-804.2
											-737.4

注:表中的“升”表示升华,“解”表示分解之意。