



Bibliothek des technischen Wissens

# **Wärmebehandlung des Stahls**

**11., aktualisierte Auflage**

Prof. Dr.-Ing. Volker Läßle, Schorndorf

VERLAG EUROPA-LEHRMITTEL · Nourney, Vollmer GmbH & Co. KG  
Düsseldorfer Straße 23 · 42781 Haan-Gruiten

**Europa-Nr.: 13039**

**Autor des Buches**

Läpple, Volker                      Dr.-Ing., Professor                      Schorndorf

**Verlaglektorat**

Dr. Astrid Grote-Wolff

**Bildbearbeitung:**

Zeichenbüro des Verlags Europa-Lehrmittel, Ostfildern

Diesem Buch wurden die neuesten Ausgaben der DIN-Blätter, Stand 2016, zugrunde gelegt. Verbindlich sind jedoch nur die DIN-Blätter selbst.

Die DIN-Blätter können von der Beuth-Verlag GmbH, Burggrafenstraße 6, 10787 Berlin, und Kamekestraße 2–8, 50672 Köln, bezogen werden.

11. Auflage 2014

Druck 5 4 3 2

Alle Drucke derselben Auflage sind parallel einsetzbar, da sie bis auf die Behebung von Druckfehlern untereinander unverändert sind.

ISBN 978-3-8085-1330-9

Alle Rechte vorbehalten. Das Werk ist urheberrechtlich geschützt. Jede Verwertung außerhalb der gesetzlich geregelten Fälle muss vom Verlag schriftlich genehmigt werden.

© 2014 by Verlag Europa-Lehrmittel, Nourney, Vollmer GmbH & Co. KG, 42781 Haan-Gruiten  
<http://www.europa-lehrmittel.de>

Umschlaggestaltung: braunwerbeagentur, 42477 Radevormwald  
Satz und Druck: Tutte Druckerei & Verlagsservice GmbH, Salzweg

## Vorwort

Wird heute in der Öffentlichkeit von Hochtechnologie gesprochen, so ist zumeist die Informations- und Automationstechnik gemeint. Daneben wird mitunter auch noch an die Luft- und Raumfahrttechnik gedacht. Hingegen wissen nur Fachleute, dass viele **Gebiete der Werkstofftechnik** gleichfalls zur Hochtechnologie gehören. Viele Maschinen, Anlagen und Geräte wurden in ihrer heutigen Leistungsfähigkeit erst durch die Entwicklung neuer oder die Verbesserung bereits vorhandener Werkstoffe möglich. Die Fähigkeit zur Herstellung, Verarbeitung und Anwendung leistungsfähiger Werkstoffe wird künftig für die Bereitstellung neuer, wettbewerbsfähiger Produkte und Verfahren zunehmend wichtiger werden und damit auch einen erheblichen Beitrag zu mehr Ressourceneffizienz und zum Umweltschutz leisten.

Von der Vielzahl der verfügbaren Werkstoffe bilden die **Stähle** nach wie vor die mit Abstand am häufigsten genutzte Werkstoffgruppe, da ihre Eigenschaften durch Änderung der chemischen Zusammensetzung (Legieren) oder durch eine Wärmebehandlung in weiten Grenzen verändert und an die jeweiligen betrieblichen Anforderungen angepasst werden können.

Im Hinblick auf eine zielgerichtete Anpassung der Werkstoffeigenschaften an die Betriebsbedingungen kommt der Wärmebehandlung eine zentrale Bedeutung zu. Unter Wärmebehandlung ist dabei ein Vorgang zu verstehen, in dessen Verlauf ein Werkstück Temperatur-Zeit-Folgen und gegebenenfalls zusätzlichen anderen physikalischen und chemischen Einwirkungen ausgesetzt wird, um ihm Eigenschaften zu verleihen, die für seine Weiterverarbeitung oder Verwendung erforderlich sind (z. B. Erhöhung der Festigkeit oder Verbesserung der Verschleißbeständigkeit).

Die richtige Auswahl und Anwendung einer geeigneten Wärmebehandlung ist nicht mehr allein mit Erfahrung und Methodenwissen zu bewältigen. Die Vielfalt der Stähle mit ihren differenzierter werdenden Eigenschaften und Behandlungsmethoden sowie den enger werdenden Anwendungsgrenzen verlangen in zunehmendem Maße Einblicke in das Wesen dieser Werkstoffgruppe. Das Wissen um die Zusammenhänge zwischen Struktur, Gefüge und Eigenschaften sowie die Möglichkeiten ihrer Veränderung gewinnen zunehmend an Bedeutung. Deshalb wurde im Rahmen dieses Lehrbuches sowohl auf die Vermittlung der **Grundlagen der Metall- und Legierungskunde** als auch auf die detaillierte Beschreibung mit bestimmten Wärmebehandlungsverfahren einher gehenden **Veränderungen der Werkstoffeigenschaften** besonderer Wert gelegt.

Die **Wärmebehandlung des Stahls** ist ein komplexes und vielschichtiges Wissensgebiet, das in Lehrbüchern der Werkstoffkunde aufgrund der eingeschränkten Seitenzahl kaum erschöpfend behandelt werden kann. Andererseits jedoch ist die Fülle der verfügbaren Literatur speziell zu Einzelaspekten der Wärmebehandlung für den Lernenden wie auch für den Praktiker nahezu unüberschaubar. Das vorliegende Lehrbuch zur Wärmebehandlung des Stahls soll dazu beitragen, einen gründlichen **Gesamtüberblick** zu geben. Für eine darüber hinausgehende Vertiefung findet der Leser am Ende dieses Buches eine Zusammenstellung ausgewählter Literaturhinweise.

Gegenüber der 10. Auflage wurde in der vorliegenden **11. Auflage** eine weitere Anpassung an den aktuellen Stand der Normung erforderlich. Der 11. Auflage liegt eine CD mit dem gesamten Bildmaterial sowie den ausführlichen Lösungen zu den Übungsaufgaben bei.

Das Buch ist so aufgebaut, dass es nicht nur als Basis für einen Unterricht auf dem gesamten Gebiet der Wärmebehandlungstechnik für Stähle dienen kann, sondern es ermöglicht dem Leser auch, sich wertvolles Wissen auf diesem Gebiet im Selbststudium anzueignen.

Bei der Vermittlung der Kenntnisse und Zusammenhänge wurde großer Wert darauf gelegt, dass sowohl der gut ausgebildete Facharbeiter als auch der Studierende sich weder unter- noch überfordert fühlt. Auch dem Praktiker kann das vorliegende Buch vertiefte Kenntnisse vermitteln, die es ihm ermöglichen, seine Werkstoff- und Verfahrensauswahl im Hinblick auf Qualität und Fertigungskosten zu optimieren und die für das Wärmebehandeln ursächlichen Fehler zu erkennen und zu beseitigen.

Wir sind uns bewusst, dass bei der Vielfalt der existierenden Verfahren einzelne Wünsche offen bleiben. Verbesserungsvorschläge und Hinweise auf Fehler nehmen wir auch für diese Auflage unter der Verlagsadresse oder per E-Mail ([lektorat@europa-lehrmittel.de](mailto:lektorat@europa-lehrmittel.de)) dankbar entgegen.

# Inhaltsverzeichnis

<b>1</b>	<b>Grundlagen der Metallkunde</b> . . . . .	<b>9</b>		
	<b>1.1 Architektur des Atoms</b> . . . . .	<b>9</b>		
	1.1.1 Elementarteilchen und Atommodelle . . . . .	9		
	1.1.2 Elektronenhülle . . . . .	11		
	<b>1.2 Metallbindung</b> . . . . .	<b>13</b>		
	<b>1.3 Kristallgitter</b> . . . . .	<b>15</b>		
	1.3.1 Elementarzelle und Kristallsystem . . . . .	15		
	1.3.2 Kubisch-primitives Kristallgitter . . . . .	16		
	1.3.3 Kubisch-raumzentriertes Kristallgitter . . . . .	16		
	1.3.4 Kubisch-flächenzentriertes Kristallgitter . . . . .	17		
	1.3.5 Hexagonales Gitter dichtester Packung . . . . .	17		
	1.3.6 Polymorphie . . . . .	18		
	<b>1.4 Entstehung eines Gefüges</b> . . . . .	<b>19</b>		
	<b>1.5 Gitterbaufehler</b> . . . . .	<b>21</b>		
	1.5.1 Punktförmige Gitterbaufehler . . . . .	21		
	1.5.1.1 Leerstellen . . . . .	21		
	1.5.1.2 Zwischengitteratome . . . . .	21		
	1.5.1.3 Austausch- oder Substitutionsatome . . . . .	22		
	1.5.1.4 Einlagerungsatome oder interstitielle Atome . . . . .	22		
	1.5.2 Linienfehler . . . . .	23		
	1.5.2.1 Stufenversetzungen . . . . .	23		
	1.5.2.2 Schraubenversetzungen . . . . .	26		
	1.5.2.3 Gemischte Versetzungen . . . . .	26		
	1.5.3 Flächenförmige Gitterbaufehler . . . . .	26		
	1.5.3.1 Großwinkelkorngrenzen . . . . .	26		
	1.5.3.2 Kleinwinkelkorngrenzen . . . . .	27		
	1.5.3.3 Stapelfehler . . . . .	27		
	<b>1.6 Grundlagen der Legierungsbildung</b> . . . . .	<b>27</b>		
	1.6.1 Zustandsdiagramme von Zweistoffsystemen (binäre Legierungssysteme) . . . . .	28		
	1.6.1.1 Erstellung von Zustandsdiagrammen . . . . .	28		
	1.6.1.2 Thermische Analyse reiner Metalle und Metalllegierungen . . . . .	28		
	1.6.1.3 Grundtypen binärer Zustandsdiagramme . . . . .	29		
	1.6.1.4 Lesen binärer Zustandsdiagramme . . . . .	39		
	1.6.2 Lösungsphasen, Verbindungsphasen und Intermetallische Phasen . . . . .	42		
	1.6.2.1 Einteilung der Legierungsphasen . . . . .	42		
	1.6.2.2 Eigenschaften intermetallischer Phasen . . . . .	43		
	1.6.2.3 Einteilung der intermetallischen Phasen . . . . .	43		
	1.6.3 Zustandsdiagramme mit Verbindungsbildung . . . . .	45		
	1.6.3.1 Zustandsdiagramme mit „offenem“ Schmelzpunktmaximum . . . . .	45		
	1.6.3.2 Zustandsdiagramme mit „verdecktem“ Schmelzpunktmaximum . . . . .	46		
	1.6.4 Legierungssysteme mit Umwandlungen im festen Zustand . . . . .	47		
	1.6.4.1 Legierungssysteme deren Komponenten allotrope Modifikationen aufweisen . . . . .	47		
	1.6.4.2 Legierungssysteme mit eutektoidem Zerfall der Mischkristalle . . . . .	48		
	1.6.5 Reale Zustandsdiagramme . . . . .	48		
	1.6.6 Zustandsdiagramme von Dreistoffsystemen . . . . .	49		
<b>2</b>	<b>Eisenwerkstoffe</b> . . . . .	<b>50</b>		
	<b>2.1 Reines Eisen</b> . . . . .	<b>50</b>		
	<b>2.2 Eisen-Kohlenstoff-Legierungen</b> . . . . .	<b>51</b>		
	2.2.1 Mischkristalle (Ferrit, Austenit und $\delta$ -Ferrit) . . . . .	51		
	2.2.1.1 Gitterlücken im $\alpha$ - und $\delta$ -Eisen . . . . .	52		
	2.2.1.2 Gitterlücken im $\gamma$ -Eisen . . . . .	52		
	2.2.1.3 Kohlenstofflöslichkeit des Eisens . . . . .	53		
	2.2.2 Verbindungsphasen (Zementit und $\varepsilon$ -Carbid) . . . . .	53		
	2.2.3 Stabile Phase (Graphit) . . . . .	54		
	<b>2.3 Eisen-Kohlenstoff-Zustandsdiagramm</b> . . . . .	<b>54</b>		
	2.3.1 Erstarrungsformen von Eisen-Kohlenstoff-Legierungen . . . . .	55		
	2.3.2 Aufbau des metastabilen Eisen-Kohlenstoff-Zustandsdiagramms . . . . .	56		

2.3.2.1 Phasengrenzen und Phasen-  
gebiete ..... 56

2.3.2.2 Liquiduslinie ..... 56

2.3.2.3 Soliduslinie ..... 57

2.3.2.4 Bezeichnung der wichtigsten  
Legierungsgruppen. .... 57

2.3.3 Erstarrungsvorgänge im  
metastabilen System ..... 57

2.3.4 „Stahlecke“ des metastabilen  
Systems ..... 61

**3** **Stahlnormung** ..... 65

3.1 **Unlegierte Stähle mit  
Mn < 1 % (keine Automaten-  
stähle)** ..... 66

3.2 **Unlegierte Stähle mit  
Mn > 1 %, unlegierte  
Automatenstähle sowie  
legierte Stähle mit  
Legierungsgehalten der  
einzelnen Elemente < 5 %** ..... 67

3.3 **Legierte Stähle mit Legie-  
rungsgehalten mindestens  
eines Elements  $\geq 5\%$**  ..... 67

3.4 **Schnellarbeitsstähle** ..... 68

3.5 **Zusatzsymbole** ..... 69

**4** **Einführung in die Wärmebehand-  
lung der Stähle** ..... 70

4.1 **Ziele einer Wärmebehandlung  
von Stählen** ..... 70

4.2 **Einteilung der Wärme-  
behandlungsverfahren** ..... 70

4.3 **Prinzip einer Wärmebe-  
handlung** ..... 72

**5** **Glühen** ..... 74

5.1 **Grobkornglügen (Hochglügen)** . 74

5.1.1 Sinn und Zweck. .... 74

5.1.2 Anwendung ..... 75

5.1.3 Verfahren ..... 75

5.1.4 Innere Vorgänge ..... 75

5.1.5 Grobkornbildung. .... 76

5.1.6 Nachteile des Grobkorn-  
glühens ..... 77

**5.2 Spannungsglügen** ..... 77

5.2.1 Eigenspannungen ..... 77

5.2.1.1 Arten von Eigenspannungen ... 77

5.2.1.2 Entstehung von Eigen-  
spannungen. .... 77

5.2.1.3 Auswirkungen von Eigen-  
spannungen. .... 78

5.2.2 Sinn und Zweck. .... 78

5.2.3 Anwendung ..... 79

5.2.4 Verfahren ..... 79

5.2.5 Innere Vorgänge ..... 79

5.2.6 Anwendungsgrenzen ..... 79

**5.3 Diffusionsglühen  
(Homogenisierungsglühen)** .... 80

5.3.1 Sinn und Zweck. .... 80

5.3.2 Seigerungen und ihre  
Entstehung. .... 80

5.3.3 Anwendung ..... 83

5.3.4 Verfahren ..... 83

5.3.5 Innere Vorgänge ..... 83

5.3.6 Nachteile und Probleme  
des Diffusionsglühens ..... 84

**5.4 Rekristallisationsglühen** ..... 84

5.4.1 Sinn und Zweck ..... 84

5.4.2 Anwendung ..... 85

5.4.3 Innere Vorgänge ..... 85

5.4.4 Rekristallisationstemperatur ... 86

5.4.5 Verfahren ..... 87

5.4.6 Korngröße nach dem  
Rekristallisationsglühen ..... 87

5.4.6.1 Abhängigkeit der Korngröße  
vom Verformungsgrad bei  
konstanter Glühtemperatur ... 88

5.4.6.2 Abhängigkeit der Korngröße  
von der Glühtemperatur bei  
konstantem Verformungsgrad .. 89

5.4.7 Kornvergrößerung und  
sekundäre Rekristallisation ... 89

5.4.8 Vor- und Nachteile des  
Rekristallisationsglühens ..... 90

5.4.9 Kristallerholung. .... 90

5.4.10 Kalt- und Warmverformung ... 91

**5.5 Normalglühen von Stählen** .... 92

5.5.1 Anwendung ..... 92

5.5.2 Verfahren und innere  
Vorgänge ..... 93

5.5.3 Haltedauer beim Normal-  
glühen ..... 94

**5.6 Weichglühen von Stählen  
(Glühen auf kugelige Carbide)** .. 95

5.6.1	Anwendung . . . . .	95
5.6.2	Verfahren . . . . .	95
5.6.3	Innere Vorgänge . . . . .	96

## **6 Härten . . . . . 98**

<b>6.1</b>	<b>Sinn und Zweck des Härten.</b> . . . . .	<b>98</b>
<b>6.2</b>	<b>Prinzip des Härten.</b> . . . . .	<b>98</b>
<b>6.3</b>	<b>Härtetemperatur</b> . . . . .	<b>99</b>
<b>6.4</b>	<b>Abkühlgeschwindigkeit und Gefügeausbildung.</b> . . . . .	<b>100</b>
6.4.1	Umwandlungen in der Perlitstufe. . . . .	101
6.4.1.1	Sehr langsame Abkühlung in der Perlitstufe . . . . .	101
6.4.1.2	Beschleunigte Abkühlung in der Perlitstufe . . . . .	102
6.4.2	Umwandlungen in der Bainitstufe . . . . .	103
6.4.3	Umwandlungen in der Martensitstufe . . . . .	105
<b>6.5</b>	<b>Martensit</b> . . . . .	<b>107</b>
6.5.1	Grundlagen der Martensitbildung. . . . .	107
6.5.2	Erscheinungsformen des Martensits . . . . .	109
6.5.3	Kristallographie der Martensitbildung. . . . .	110
6.5.4	Elementarzelle des Martensits . . . . .	113
6.5.5	Kritische Abkühlgeschwindigkeit. . . . .	115
6.5.5.1	Unlegierte Stähle . . . . .	115
6.5.5.2	Legierte Stähle . . . . .	115
6.5.5.3	Zusammenfassung . . . . .	116
<b>6.6</b>	<b>Kohlenstofflöslichkeit des Austenits</b> . . . . .	<b>117</b>
<b>6.7</b>	<b>Temperaturbereich der Martensitbildung</b> . . . . .	<b>117</b>
<b>6.8</b>	<b>Restaustenit und Tiefkühlung</b> . . . . .	<b>119</b>
<b>6.9</b>	<b>Abschreckhärte</b> . . . . .	<b>120</b>
<b>6.10</b>	<b>Härtespannungen</b> . . . . .	<b>121</b>
<b>6.11</b>	<b>Abschrecken und Abschreckmittel</b> . . . . .	<b>124</b>
6.11.1	Grundlagen des Abschreckvorgangs . . . . .	124

6.11.2	Kenngrößen von Abschreckmitteln und ihre Bestimmung	124
6.11.3	Abschreckmittel . . . . .	126

## **6.12 Zeit-Temperatur-Umwandlungsdiagramme (ZTU-Diagramme) . . . . . 128**

6.12.1	Zustandsdiagramm der unlegierten Stähle . . . . .	128
6.12.2	Bedeutung der ZTU-Diagramme. . . . .	129
6.12.3	Kontinuierliche ZTU-Diagramme . . . . .	129
6.12.3.1	Aufbau kontinuierlicher ZTU-Diagramme. . . . .	129
6.12.3.2	Ablesebeispiele. . . . .	131
6.12.3.3	Erstellung kontinuierlicher ZTU-Diagramme. . . . .	132
6.12.4	Isotherme ZTU-Diagramme. . . . .	133
6.12.4.1	Aufbau isothermer ZTU-Diagramme. . . . .	134
6.12.4.2	Ablesebeispiele. . . . .	134
6.12.4.3	Erstellung isothermer ZTU-Diagramme. . . . .	135
6.12.5	ZTU-Diagramme über-eutektoider Stähle . . . . .	136
6.12.6	Anwendungsgrenzen von ZTU-Diagrammen. . . . .	137
6.12.7	Einfluss von Legierungselementen auf die Austenitumwandlung. . . . .	138

## **6.13 Zeit-Temperatur-Austenitierungsdiagramme (ZTA-Diagramme) . . . . . 140**

6.13.1	Kontinuierliche ZTA-Diagramme . . . . .	141
6.13.1.1	Austenitisieren unter-eutektoider Stähle . . . . .	141
6.13.1.2	Austenitisieren über-eutektoider Stähle . . . . .	143
6.13.2	Isotherme ZTA-Diagramme . . . . .	145
6.13.2.1	Austenitisieren unter-eutektoider Stähle . . . . .	145
6.13.2.2	Austenitisieren über-eutektoider Stähle . . . . .	145
6.13.3	Ermittlung und Genauigkeit von ZTA-Diagrammen . . . . .	146
6.13.4	Praktische Hinweise für das Austenitisieren . . . . .	146

## **6.14 Härteprüfverfahren . . . . . 147**

6.14.1	Einteilung der Härteprüfverfahren . . . . .	147
--------	---	-----

6.14.2	Härteprüfverfahren nach Brinell	148
6.14.3	Härteprüfverfahren nach Vickers	150
6.14.4	Härteprüfverfahren nach Rockwell	152
6.14.5	Vergleich der Härteprüfverfahren	155
6.14.6	Umwertung von Härtewerten	155
<b>6.15</b>	<b>Prüfung der Härbarkeit – der Stirnabschreckversuch</b>	<b>156</b>

## 7 Anlassen und Vergüten . . . . . 160

<b>7.1</b>	<b>Anlassen</b>	<b>160</b>
7.1.1	Sinn und Zweck des Anlassens	160
7.1.2	Innere Vorgänge beim Anlassen	161
7.1.3	Anlassen der unlegierten Stähle	164
7.1.3.1	Einfluss der Anlassertemperatur	164
7.1.3.2	Einfluss der Anlassdauer	164
7.1.4	Anlassen der legierten Stähle	165
7.1.4.1	Anlassen von Stählen mit nicht Carbide bildenden Elementen	166
7.1.4.2	Anlassen von Stählen mit Carbide bildenden Elementen	166
7.1.5	Versprödungserscheinungen beim Anlassen von Stählen	167
7.1.5.1	300°C-Versprödung	167
7.1.5.2	500°C-Versprödung (Anlassversprödung)	168
7.1.6	Volumenänderungen durch das Anlassen	169
7.1.7	Anlassschaubilder	170
7.1.8	Zusammenfassung Anlassen	170
<b>7.2</b>	<b>Vergüten</b>	<b>171</b>
7.2.1	Sinn und Zweck des Vergütens	171
7.2.2	Prinzip des Vergütens	172
7.2.3	Innere Vorgänge beim Vergüten	172
7.2.4	Vergütungstiefe	173
7.2.5	Anlassschaubilder für das Vergüten	175
7.2.6	Vergütungsstähle	175
7.2.6.1	Verwendung von Vergütungsstählen	176
7.2.6.2	Normung von Vergütungsstählen	176

7.2.6.3	Legierungselemente in Vergütungsstählen	181
7.2.7	Sonderverfahren des Vergütens	182
7.2.7.1	Bainitisieren	182
7.2.7.2	Patentieren	184

## 8 Verfahren des Oberflächenhärtens . . 185

<b>8.1</b>	<b>Einteilung der Oberflächenhärtungsverfahren</b>	<b>185</b>
<b>8.2</b>	<b>Randschichthärten</b>	<b>186</b>
8.2.1	Verfahren des Randschichthärtens	186
8.2.1.1	Tauchhärten	187
8.2.1.2	Flammhärten	188
8.2.1.3	Induktionshärten	189
8.2.1.4	Laserstrahlhärten	192
8.2.1.5	Elektronenstrahlhärten	192
8.2.1.6	Vergleich der Randschichthärtungsverfahren	193
8.2.2	Prüfgrößen beim Randschichthärten	194
8.2.3	Werkstoffe für das Randschichthärten	195
<b>8.3</b>	<b>Einsatzhärten</b>	<b>197</b>
8.3.1	Einführung in das Einsatzhärten	197
8.3.2	Prinzip des Einsatzhärtens	197
8.3.3	Aufkohlen	198
8.3.3.1	Prinzip des Aufkohlens	198
8.3.3.2	Aufkohlungstiefe	199
8.3.3.3	Aufkohlen und Entkohlen	199
8.3.3.4	Aufkohlungsmedien und Aufkohlungsverfahren	200
8.3.4	Carbonitrieren	205
8.3.4.1	Prinzip des Carbonitrierens	205
8.3.4.2	Behandlungsmittel für das Carbonitrieren	206
8.3.4.3	Verfahren des Carbonitrierens	207
8.3.4.4	Vor- und Nachteile des Carbonitrierens	208
8.3.5	Härten der Randschicht	209
8.3.5.1	Härtetemperatur	209
8.3.5.2	Oberflächenhärte	210
8.3.5.3	Härteverfahren	210
8.3.6	Einsatzhärtungstiefe	213
8.3.7	Tiefkühlen	213
8.3.8	Anlassen	213
8.3.9	Einsatzstähle	214
8.3.9.1	Eigenschaften von Einsatzstählen	214

8.3.9.2	Normung von Einsatzstählen . . . . .	214	8.6	<b>Weitere Oberflächenhärteverfahren (Metall-Diffusionsverfahren) . .</b>	<b>238</b>
8.3.9.3	Legierungselemente in Einsatzstählen . . . . .	216	<b>9</b>	<b>Verhaltensregeln und Vorsichtsmaßnahmen zum Schutz der Gesundheit . . . . .</b>	<b>241</b>
<b>8.4</b>	<b>Nitrieren und Nitrocarburieren . . . . .</b>	<b>217</b>	<b>10</b>	<b>Wärmebehandlungsangaben in Technischen Zeichnungen . . . . .</b>	<b>242</b>
8.4.1	Einführung in das Nitrieren und Nitrocarburieren . . . . .	217	<b>10.1</b>	<b>Anwendung und Gültigkeit der Symbolik . . . . .</b>	<b>242</b>
8.4.2	Aufbau von Nitrierschichten . .	218	<b>10.2</b>	<b>Wort- und Zustandsangaben . .</b>	<b>242</b>
8.4.2.1	Verbindungsschicht . . . . .	218	10.2.1	Wärmebehandlungsverfahren . .	242
8.4.2.2	Diffusionsschicht . . . . .	220	10.2.2	Oberflächenhärte . . . . .	242
8.4.3	Härteverlaufskurven und Nitrierhärte tiefe . . . . .	222	10.2.3	Härtetiefe . . . . .	243
8.4.3.1	Härte der Verbindungsschicht .	222	10.2.4	Aufkohlungstiefe (CD) . . . . .	244
8.4.3.2	Härte der Diffusionsschicht . .	223	10.2.5	Verbindungsschichtdicke (CLT) .	244
8.4.3.3	Nitrierhärte tiefe . . . . .	223	<b>10.3</b>	<b>Kenngrößen wärmebehandelter Werkstücke . . . . .</b>	<b>245</b>
8.4.4	Nitrierverfahren . . . . .	224	10.3.1	Randschichthärtungstiefe . . . .	245
8.4.4.1	Gasnitrieren . . . . .	224	10.3.2	Schmelzhärtungstiefe . . . . .	246
8.4.4.2	Plasmanitrieren . . . . .	225	10.3.3	Einsatzhärtungstiefe . . . . .	247
8.4.5	Nitrocarburierverfahren . . . . .	226	10.3.4	Nitrierhärte tiefe . . . . .	248
8.4.5.1	Pulvernitrocarburieren . . . . .	227	<b>10.4</b>	<b>Zeichnerische Darstellung von Wärmebehandlungsangaben . .</b>	<b>249</b>
8.4.5.2	Salzbadnitrocarburieren . . . . .	227	10.4.1	Wärmebehandlung des gesamten Werkstücks . . . . .	249
8.4.5.3	Gasnitrocarburieren . . . . .	228	10.4.2	Örtlich begrenzte Wärmebehandlung . . . . .	249
8.4.5.4	Plasmanitrocarburieren . . . . .	228	10.4.3	Kennzeichnung von Messstellen . . . . .	250
8.4.6	Vergleich der Nitrier- und Nitrocarburierverfahren . . . . .	229	<b>10.5</b>	<b>Wärmebehandlungsbilder . . . .</b>	<b>251</b>
8.4.7	Vorteile und Nachteile des Nitrierens und Nitrocarburierens . . . . .	229	<b>10.6</b>	<b>Wärmebehandlungsanweisung und Wärmebehandlungsplan . .</b>	<b>251</b>
8.4.8	Anwendung des Nitrierens und Nitrocarburierens . . . . .	231	<b>10.7</b>	<b>Zusammenfassung . . . . .</b>	<b>252</b>
8.4.9	Nitrierstähle . . . . .	232	<b>11</b>	<b>Englische Fachausdrücke . . . . .</b>	<b>254</b>
<b>8.5</b>	<b>Borieren . . . . .</b>	<b>233</b>	<b>12</b>	<b>Aufgabensammlung . . . . .</b>	<b>259</b>
8.5.1	Einführung in das Borieren . . .	233			
8.5.2	Aufbau und die Dicke von Boridschichten . . . . .	233			
8.5.2.1	Verbindungsschicht . . . . .	233			
8.5.2.2	Diffusionszone . . . . .	234			
8.5.2.3	Schichtdicke beim Borieren . .	234			
8.5.3	Härtewerte und Härteverlaufskurven . . . . .	235			
8.5.4	Borierverfahren . . . . .	235			
8.5.4.1	Borieren in festen Medien . . . .	235			
8.5.4.2	Borieren in flüssigen Medien . .	236			
8.5.4.3	Borieren in gasförmigen Medien . . . . .	236			
8.5.5	Werkstoffe für das Borieren . . .	236			
8.5.6	Vor- und Nachteile des Borierens . . . . .	237			
8.5.7	Hinweise zur boriergerechten Gestaltung von Werkstücken . .	238			



## 1 Grundlagen der Metallkunde

Die makroskopischen Eigenschaften der Metalle und die inneren Vorgänge bei ihrer Veränderung sind nur aus ihrem mikroskopischen Aufbau zu deuten. Die nachfolgenden Abschnitte sollen daher die metallkundlichen Grundlagen vom Atom bis hin zur realen Gefügestruktur, zumindest soweit sie für das Verständnis der bei einer Wärmebehandlung ablaufenden inneren Vorgänge erforderlich sind, erläutern.

### 1.1 Architektur des Atoms

Der innere Aufbau eines Metalles bestimmt seine Eigenschaften. Um die Werkstoffeigenschaften sowie die Vorgänge bei ihrer gezielten Veränderung, beispielsweise durch eine Wärmebehandlung, zu verstehen und zu beurteilen, ist es erforderlich, bei den kleinsten beständigen Teilen der Materie, den Atomen, zu beginnen. Kapitel 1.1 befasst sich daher zunächst mit dem Aufbau der Atome.

#### 1.1.1 Elementarteilchen und Atommodelle

Bereits im Altertum machte man sich Gedanken über den Aufbau der Materie. Der griechische Philosoph **Demokrit** (460...371 v. Chr.) begründete bereits die Vorstellung, dass Materie nicht beliebig teilbar sei, sondern dass man bei fortgesetzter Teilung schließlich auf nicht mehr zerlegbare Urbestandteile stoßen würde. Diese unteilbaren Einheiten nannte Demokrit **Atome** (*atomos*, griech.: unteilbar). Nach Demokrit existierten nur Atome und leerer Raum. Die verschiedenen Körper bilden sich dadurch, dass Atome in verschiedener Zahl und Lage zusammentreten.

Erst im Jahre 1808 erfolgte durch **John Dalton** (1766...1844) die Wiederentdeckung des alten Prinzips des Demokrit und damit die Begründung der modernen Atomtheorie. Dalton verknüpfte die Atomvorstellung mit dem Elementbegriff und gelangte dadurch zu folgenden Aussagen, die er allerdings zu seiner Zeit noch nicht beweisen konnte:

- Die Materie besteht aus sehr kleinen Atomen, die nicht weiter zerlegt und weder erschaffen noch zerstört werden können.
- Jedes Element besteht aus einer bestimmten Atomart. Alle Atome eines Elementes sind unter sich gleich. Die Atome der verschiedenen Elemente unterscheiden sich voneinander durch ihre Größe und Masse.
- Da sich bei chemischen Vorgängen die Gesamtmasse aller Reaktionsteilnehmer nicht ändert, müssen auch die Atome unveränderlich sein.
- Bei der Bildung einer Verbindung vereinigen sich die Atome der Elemente in einem bestimmten Zahlenverhältnis. Dies erklärt die konstante Zusammensetzung einer Verbindung.

Während Demokrit und Dalton die Auffassung vertraten, Atome seien unteilbare Materieteilchen, entdeckte der englische Physiker **Joseph John Thomson** im Jahre 1897 Teilchen, die kleiner und leichter waren, als das leichteste Atom, das Wasserstoffatom. Diese

#### Information

##### Atomvorstellung von Demokrit

Die Materie besteht aus sehr kleinen, nicht mehr weiter zerlegbaren Teilchen, den Atomen. Zwischen den Atomen ist leerer Raum.

#### Information

##### Atomhypothese von Dalton

Dalton postulierte, dass Atome unteilbar sind und eine bestimmte unveränderte Masse haben. Er hielt diese Massen für unvorstellbar klein und glaubte, sie seien niemals zu bestimmen.

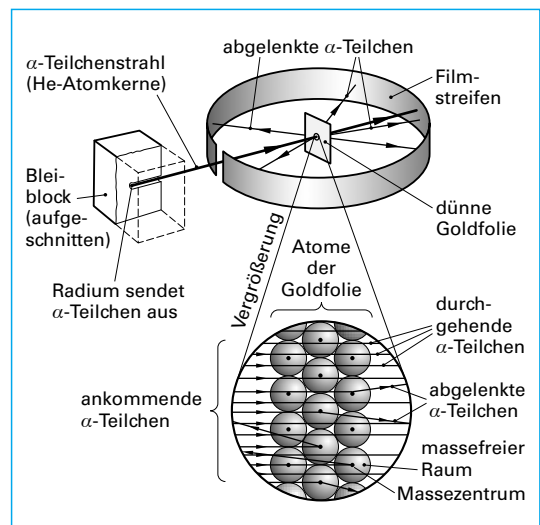


Bild 1.1: Blattgoldversuch von Rutherford (1911)

negativ geladenen Elektrizitätsteilchen wurden **Elektronen** (*elektron*, griech.: Bernstein) genannt. Zunächst hatte man allerdings noch angenommen, dass die Atome kleine, gleichmäßig mit positiver Ladung ausgefüllte Kugeln seien, in welche die leichten Elektronen eingebettet wären (**Thomsonsches Atommodell**, 1897). Die Vorstellung vom kompakten Atomaufbau konnte jedoch wenig später von **Ernest Rutherford** (1871...1957) widerlegt werden. Rutherford und seinen Mitarbeitern gelang 1911 ein Versuch, der als **Rutherfordscher Blattgoldversuch** bekannt wurde (Bild 1.1).

Eine dünne Goldfolie (0,002 mm) wird mit Helium-Atomkernen ( $\alpha$ -Teilchen) beschossen. Ringförmig um die Folie ist ein Filmstreifen angebracht, der von den auftreffenden  $\alpha$ -Teilchen geschwärzt wird. Der Versuch ergab ein überraschendes Ergebnis. Die überwiegende Zahl der  $\alpha$ -Teilchen durchdringt die Goldfolie ungehindert („es war als schieße man gegen einen Geist“). Daraus lässt sich schließen, dass die Atome zum größten Teil aus „masseleerem Raum“ bestehen. Da das bereits entdeckte Elektron ein fast masseloses Elementarteilchen ist, lag es nahe zu vermuten, dass die Elektronen den größten Teil des Atoms, die Atom- oder Elektronenhülle also, ausfüllen müssten. Nur etwa jedes 100 000ste  $\alpha$ -Teilchen wird abgelenkt oder prallt zurück und zwar derart, dass die Teilchen auf dem Filmstreifen „verstreut“ sind.

Die Experimente wurden auch an anderen Metallfolien (z. B. Aluminium, Kupfer, Silber und Platin) durchgeführt und erbrachten vergleichbare Ergebnisse. Aus den Experimenten schloss Rutherford, dass der größte Teil des Atomvolumens leer ist, denn die  $\alpha$ -Teilchen dringen nahezu ungehindert durch viele Atomlagen hindurch. Die Masse des Atoms muss also in einem verschwindend kleinen Zentrum konzentriert sein. Dieses Zentrum ist der Atomkern, der außerdem, aufgrund der Ablenkung der positiven  $\alpha$ -Teilchen, positiv geladen sein muss. Die räumliche Ausdehnung des Atoms wird durch die Atomhülle bewirkt. Sie enthält die Elektronen. Während die Atome bisher als unteilbar angesehen wurden, führten die Versuche von Rutherford zum **Kern-Hülle-Modell** des Atoms.

In den bereits 1886 entdeckten Kanalstrahlen einer mit Wasserstoffgas gefüllten Entladungsröhre erkannte Rutherford im Jahre 1913 die lange gesuchten positiven Gegenpartner der Elektronen. Er bezeichnete diese kleinste, als Bestandteil in Atomen auftretende Materieeinheit der positiven Elektrizität **Proton** (*proton*, griech.: erstes, Ur-(Teilchen)). Damit war auch das zweite am Atomaufbau beteiligte Elementarteilchen entdeckt.

Das **Neutron** wurde erst im Jahre 1930 von den deutschen Physikern **W. Bothe** und **H. Becker** entdeckt, jedoch von ihnen als energiereiche  $\gamma$ -Strahlung interpretiert. Erst der englische Physiker **J. Chadwick** bewies dann im Jahre 1932, dass es sich um neutrale Teilchen von etwa der Masse eines Protons handelte. Die Existenz der Neutronen wurde allerdings bereits 1920 von Rutherford postuliert. Von **W. D. Harkins** wurde hierfür 1921 der Name Neutron vorgeschlagen.

Elektronen, Protonen und Neutronen sind **Elementarteilchen**, die am Atomaufbau beteiligt sind (Tabelle 1.1). Durch Kombination der aus Protonen und Neutronen bestehenden Atomkerne mit den aus Elektronen bestehenden Atomhüllen entstehen die 112 bis heute bekannten **Elemente**. Die einzelnen Atomsorten unterscheiden sich dabei durch eine abweichende Zahl dieser Elementarteilchen. Aus den Elementen ergeben sich Millionen von Molekülen der chemischen Verbindungen und aus diesen schließlich die unendlich vielseitigen Erscheinungsformen der belebten und unbelebten Natur.

### Information

#### Atommodell nach Rutherford

Die Atome bestehen aus einem Atomkern und einer Atomhülle. Der Atomkern ist positiv geladen und sehr klein. Die Atomhülle ist relativ ausgedehnt und fast masselos. Sie enthält die negativ geladenen Elektronen. Das Atommodell nach Rutherford wird daher auch als Kern-Hülle-Modell bezeichnet.

**Tabelle 1.1: Elementarteilchen, die am Atomaufbau beteiligt sind**

	Elektron (e)	Proton (p)	Neutron (n)
Ladung	negativ (-e) $-1,602 \cdot 10^{-19}$ As	positiv (+e) $+1,602 \cdot 10^{-19}$ As	neutral 0 As
Ruhemasse <sup>1)</sup>	$9,11 \cdot 10^{-31}$ kg $= 0,00055 u$	$1,6725 \cdot 10^{-27}$ kg $= 1,00728 u$	$1,6748 \cdot 10^{-27}$ kg $= 1,00867 u$

<sup>1)</sup>  $1 u$  = atomare Masseneinheit. Sie ist festgelegt als  $\frac{1}{12}$  der absoluten Masse des Kohlenstoffisotops  $^{12}\text{C}$  ( $1 u = 1,6606 \cdot 10^{-27}$  kg).

Heute kennt man einige hundert, am Atomaufbau jedoch nicht beteiligte Elementarteilchen. Grundsätzlich unterscheidet man entsprechend ihrer Masse zwei Gruppen von Elementarteilchen:

- die „leichten“ **Leptonen** (*leptos*, griech.: leicht)
- die „schweren“ **Hadronen** (*hadros*, griech.: dick, starr)

Zu jedem Elementarteilchen gehört auch ein Antiteilchen. So wurde das **Antiteilchen** des Elektrons, das **Positron**, bereits im Jahre 1928 vorausgesagt und 1932 in der Höhenstrahlung auch tatsächlich entdeckt.

Die Vielzahl der bekannten Elementarteilchen lässt vermuten, dass sie keine Urbausteine der Natur sind, sondern ihrerseits wieder aus kleineren Bausteinen zusammengesetzt sind. Während die Substruktur der Leptonen noch fraglich ist, bestehen die Hadronen aus kleineren Bausteinen, den **Quarks**. Grundsätzlich unterscheidet man dabei Hadronen die aus zwei Quarks bestehen, die **Mesonen**, und Hadronen mit drei Quarks, die **Baryonen**, zu denen auch die Protonen und Neutronen gehören (1966 experimentell nachgewiesen). Bisher kennt man sechs verschiedene Quarks und deren Antiquarks. Hierauf soll jedoch nicht näher eingegangen werden. In [10] werden die Eigenschaften der wichtigsten Elementarteilchen beschrieben. Für die Belange der Werkstoffkunde genügt das klassische Bild der drei am Atomaufbau beteiligten Elementarteilchen: Elektron, Proton und Neutron.

Nach dem bisher Gesagten kann man sich den Atomaufbau wie folgt vorstellen:

1. Das Atom besteht aus einem sehr kleinen **Atomkern** ( $\varnothing 10^{-14} \dots 10^{-15}$  m) und eine den Kern umgebende **Atom- oder Elektronenhülle** ( $\varnothing 10^{-10}$  m).
2. Der sehr kleine Atomkern besteht aus positiv geladenen Teilchen, den Protonen und (mit Ausnahme des Wasserstoffatoms) ungeladenen Teilchen, den Neutronen. Die Atomhülle wird ausschließlich von negativ geladenen Elektronen besetzt. Die Anzahl der Protonen im Kern (**Kernladungszahl**) dient außerdem als **Ordnungszahl** im **Periodensystem der Elemente (PSE)**.
3. Im elektroneutralen Atom muss die Anzahl der Protonen (+) im Kern gleich der Anzahl der Elektronen (-) in der Hülle sein. Verliert jedoch ein neutrales Atom eines oder mehrere Elektronen, dann wird es zu einem ein- oder mehrfach positiv geladenen **Ion (Kation)**. Treten hingegen zu einem neutralen Atom ein oder mehrere Elektronen hinzu, dann entsteht ein ein- oder mehrfach negativ geladenes Ion (**Anion**).
4. Der weitaus größte Teil der Masse eines Atoms ist im Atomkern konzentriert. Die Masse der Kernteilchen (Proton und Neutron) sind etwa gleich groß, während die Masse des Elektrons nur 1/1836 der Masse des Protons beträgt (Tabelle 1.1).

### 1.1.2 Elektronenhülle

Bei chemischen Vorgängen treten stets nur Veränderungen in der Elektronenhülle der Atome ein, während die Atomkerne völlig unverändert bleiben. Der Bau und das Verhalten der Elektronenhülle ist daher für die Chemie und somit auch für die Werkstoffkunde von besonderer Bedeutung.

Die positiven Ladungen (Protonen) des Atomkerns werden durch eine entsprechende Anzahl negativer Ladungen (Elektronen) in der Elektronenhülle kompensiert. Die Elektronen der Elektronenhülle umgeben den Atomkern dabei nicht regellos, sondern sie verteilen sich gesetzmäßig. Für den Feinbau der Elektronenhülle wurde im Jahre 1913 von dem dänischen Physiker **Niels Bohr** (1885...1962) das nach ihm benannte **Bohrsche Atommodell** entwickelt. Nach dieser Modellvorstellung bewegen sich die Elektronen auf räumlichen **Schalen** um den Atomkern, ähnlich wie die Planeten um die Sonne. Das Modell wird daher mitunter auch als **Planetenmodell** bezeichnet.

#### Information

##### Packungsdichte in Atomen

Ein Würfel aus Eisen (Fe) mit einer Kantenlänge von 10 m und dementsprechend einem Volumen von  $1000 \text{ m}^3$ , hat eine Masse von etwa 7600 Tonnen.

Das gesamte von den Fe-Atomkernen beanspruchte Volumen beträgt jedoch weniger als  $1 \text{ mm}^3$ . Das restliche Volumen ist praktisch masseleer und nur von Kraftfeldern erfüllt.

Die Packungsdichte in einem Atom ist damit geringer als in unserem Planetensystem, falls man den Atomkern mit der Sonne und die umgebenden Planeten mit den Elektronen vergleicht.

Bei Atomen mit mehreren Elektronen „kreisen“ die Elektronen auf bestimmten, festgelegten Bahnen (Schalen) um den Atomkern (Bild 1.2). Als Folge ihrer Bewegung haben die Elektronen kinetische Energie (Bewegungsenergie) und aufgrund der Anziehungskraft durch den positiven Atomkern auch potenzielle Energie (Lageenergie). Jedes Elektron hat deshalb, abhängig von der Schale auf dem es sich befindet, einen ganz bestimmten Energiezustand. Die einzelnen Schalen des Bohr'schen Atommodells können daher auch mit verschiedenen, diskreten Energieniveaus verglichen werden.

In der Elektronenhülle verteilen sich die Elektronen auf verschiedene Energiestufen, die man anschaulich den Elektronenschalen des Bohr'schen Atommodells gleichsetzen kann.

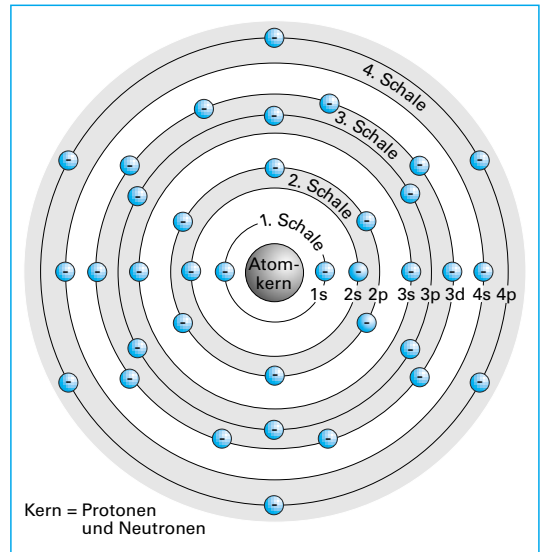
Die Atomhülle kann in maximal 7 Schalen unterteilt sein, die von innen nach außen mit den Ziffern 1 bis 7, den **Hauptquantenzahlen** bzw. den Großbuchstaben K, L, M, N, usw. gekennzeichnet werden. Die 1. Schale (K-Schale) ist die dem Atomkern am nächsten liegende Schale, die 7. Schale (Q-Schale) ist dagegen vom Atomkern am weitesten entfernt. Die Schalen sind (mit Ausnahme der ersten Schale) ihrerseits wieder in maximal  $n$  Unterschalen aufgeteilt, die mit den Buchstaben s, p, d, f, usw. gekennzeichnet werden (Tabelle 1.2). Die Unterschalen kennzeichnen den Nebenquantenzustand des jeweiligen Elektrons, wobei man sich in der Chemie normalerweise nur mit den s-, p-, d- und f-Unterschalen befasst.

Durch Zufuhr von Energie (z.B. Wärme) oder durch den Aufprall von Fremdelektronen können einzelne Elektronen eines Atoms kurzfristig auf eine weiter außen liegende Schale und damit auf ein höheres Energieniveau gelangen. Sobald diese Elektronen jedoch wieder in ihre ursprüngliche Schale „zurückfallen“, geben sie die überschüssige Energie in Form von elektromagnetischer Strahlung wieder ab. Dieser Effekt wird beispielsweise bei der Erzeugung von Röntgenstrahlen in einer Röntgenröhre technisch genutzt.

Ist die Energiezufuhr genügend groß, dann kann die potenzielle Energie des Elektrons so groß werden, dass es sich aus dem Atom löst und frei wird. Dem Atom geht dadurch ein Elektron verloren, es wird zu einem positiven Ion (Kation). Dieser Vorgang spielt beispielsweise beim Plasmanitrieren (Kapitel 8.4.4.2) eine Rolle.

Die Anordnung und Besetzung der einzelnen Schalen mit Elektronen unterliegt bestimmten Gesetzmäßigkeiten:

1. Die Besetzung der Schalen mit Elektronen erfolgt grundsätzlich so, dass Zustände geringerer Energie zuerst besetzt werden. Dementsprechend wird zuerst die 1. Schale, dann die 2. Schale, usw. besetzt. Sobald jedoch die äußerste Schale mit 8 Elektronen besetzt ist, wird eine stabile



**Bild 1.2: Bohr'sches Modell der Elektronenhülle (bis zur 4p-Unterschale dargestellt)**

**Tabelle 1.2: Schalenbau der Elektronenhülle**

Schale	Hauptquantenzahl $n$	Unterschalen	Max. Anzahl der Elektronen
K-Schale	1	1s	2
L-Schale	2	2s 2p	2 6
M-Schale	3	3s 3p 3d	2 6 10
N-Schale	4	4s 4p 4d 4f	2 6 10 14
O-Schale	5	5s 5p 5d 5f	2 6 10 14
P-Schale	6	6s 6p 6d	2 6 10
Q-Schale	7	7s	2

Zwischenstufe erreicht, und obwohl in der betreffenden Schale noch weitere Elektronen aufgenommen werden könnten, wird nunmehr die nächst höhere Schale mit Elektronen besetzt. Erst nachdem diese höhere Schale mit zwei Elektronen besetzt wurde, erfolgt in der Regel die weitere Auffüllung der darunter liegenden, noch nicht vollständig besetzten Schalen (Tabelle A1 im Anhang). Aus diesem Grund sind beispielsweise bei Eisen (Bild 1.3) in der 3. Schale noch Plätze unbesetzt, während bereits die nächst höhere Schale mit Elektronen besetzt wurde.

2. Jede Schale (Energienstufe) vermag maximal  $2 \cdot n^2$  ( $n$  = Hauptquantenzahl) Elektronen aufzunehmen (Tabelle 1.2). Beispiele:
  1. Schale ( $n = 1$ ):  $2 \cdot 1^2 = 2$  Elektronen
  2. Schale ( $n = 2$ ):  $2 \cdot 2^2 = 8$  Elektronen
  3. Schale ( $n = 3$ ):  $2 \cdot 3^2 = 18$  Elektronen
3. Die chemischen Eigenschaften eines Elements werden weitgehend von der Anzahl der Elektronen auf der äußersten Schale, den **Valenzelektronen**, bestimmt. Elemente mit gleicher Anzahl an Valenzelektronen besitzen ähnliche chemische Eigenschaften (z. B. Fluor, Chlor, Brom, Jod, usw.).
4. Eine mit 8 Elektronen besetzte äußere Schale stellt einen besonders stabilen Zustand dar (**Edelgaskonfiguration**). Nur die Elemente Neon (Ne), Argon (Ar), Krypton (Kr), Xenon (Xe) und Radon (Rn), die als Edelgase bezeichnet werden, haben diese besonders stabile Elektronenkonfiguration (Tabelle A1, Anhang). Das ebenfalls stabile Edelgas Helium (He) bildet mit zwei Elektronen auf der 1. Schale hiervon eine Ausnahme. Sie gehen nur unter besonderen Bedingungen mit anderen Elementen chemische Verbindungen ein.

Vom Bohrschen Atommodell ist man zwischenzeitlich weitgehend abgekommen, da es mit vielen Beobachtungen in Widerspruch stand. So vermag es beispielsweise die Bindung in Molekülen nicht zu erklären. Außerdem ist die Bewegung eines geladenen Teilchens auf einer Kreisbahn nach den Gesetzen der Physik mit der Abstrahlung von Energie in Form elektromagnetischer Strahlung verbunden. Die Elektronen müssten also auf ihrem Weg um den Kern Energie verlieren, langsamer werden und schließlich in den Kern stürzen. Bereits in den zwanziger Jahren bereiteten daher **DeBroglie**, **Heisenberg** und **Schrödinger** die Grundlagen zur Entwicklung eines weitaus leistungsfähigeren wellenmechanischen Atommodells, das sogenannte **Orbitalmodell**.

Allerdings hat auch das Bohr'sche Atommodell zum Verständnis vieler Vorgänge in der Chemie und in der Werkstoffkunde seinen Wert bis heute behalten. Man kann sich auch durchaus des anschaulichen Schalenmodells nach Bohr bedienen, falls man sich dabei bewusst bleibt, dass die Elektronenschalen, lediglich bildliche Darstellungen der verschiedenen Energiezustände der Elektronen in der Atomhülle repräsentieren. Für die Betrachtungen im Rahmen dieses Buches genügt das einfache Schalenmodell nach Bohr. Für weiterführende Informationen sei auf die vielfältigen Fachbücher der Chemie verwiesen (z. B. [10]).

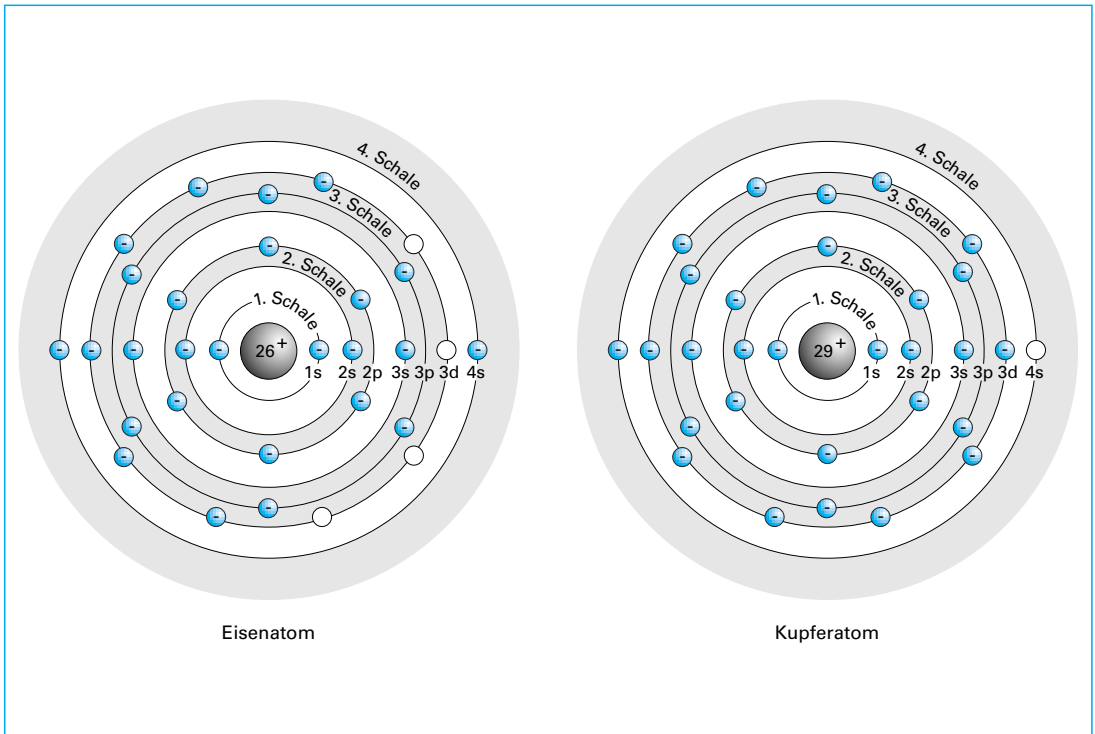
## 1.2 Metallbindung

Bekanntlich streben alle Atome eine mit acht Elektronen besetzte äußere Schale an, da dieser Zustand, energetisch gesehen, besonders stabil ist. Diese bevorzugte Elektronenkonfiguration haben jedoch nur die Edelgase. Sie gehen daher nur unter besonderen Bedingungen mit anderen Elementen chemische Verbindungen ein. Alle anderen Elemente, die nur mehr oder weniger voll besetzte äußere Elektronenschalen aufweisen, versuchen durch Ausbildung einer chemischen Bindung zu anderen Elementen einen stabileren Zustand zu erreichen.

Allen **interatomaren Bindungen** liegt das Bestreben zugrunde, durch Vereinigung mit anderen Atomen eine den Edelgasen ähnliche Elektronenstruktur (**Edelgaskonfiguration**) zu erlangen. Damit erhält das Gesamtsystem einen insgesamt energieärmeren und damit stabileren Zustand.

Abhängig von der Art des Atoms und damit seines Elektronenbauplans, unterscheidet man die folgenden primären chemischen Bindungsarten:

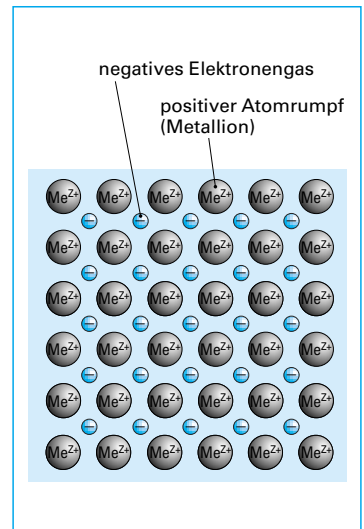
- **Atombindung** (auch als Elektronenpaarbindung, kovalente oder homöopolare Bindung bezeichnet),
- **Ionenbindung** (auch als heteropolare Bindung bezeichnet),
- **Metallbindung**.



**Bild 1.3: Atommodell eines Eisen- und eines Kupferatoms**

Für die Metalle (*metallon*, griech.: Bergwerk) ist es typisch, dass sich nur relativ wenige (maximal 4) und zudem schwach gebundene Valenzelektronen (Elektronen auf der äußersten Schale) befinden. So hat beispielsweise das Eisenatom nur 2 Elektronen auf der äußersten (vierten) Schale, das Kupferatom sogar nur ein Valenzelektron (Bild 1.3). Eine nur mit wenigen Elektronen besetzte äußerste Schale ist, energetisch gesehen, sehr ungünstig. Beim Zusammenschluss mehrerer Metallatome bildet sich daher eine **Metallbindung** zwischen den Metallatomen aus, und zwar in der folgenden Weise: Jedes der gleichartigen Metallatome gibt seine wenigen Valenzelektronen ab. Dadurch entsteht jeweils ein positiv geladenes Metallion (Kation) bzw. ein **positiver Atomrumpf**. Künftig soll allerdings nicht mehr von einem positiven Atomrumpf oder von einem Metallion, sondern von einem Metallatom gesprochen werden. Dies ist zwar streng genommen nicht korrekt, jedoch allgemein üblich.

Durch Abgabe der Valenzelektronen gelangen die Metallatome zu einer vollbesetzten (oder zumindest weitgehend vollbesetzten) äußeren Schale und damit zu einem energetisch insgesamt stabileren Zustand. Die abgegebenen Elektronen sind nicht mehr bestimmten Atomen zugeordnet, sondern sie verschmelzen vielmehr zu einem gemeinsamen Elektronenorbital, das den gesamten Atomverband durchzieht. Man spricht von einem **Elektronengas**. Diese delokalisierten Elektronen sind zwischen den positiven Atomrümpfen mehr oder weniger frei beweglich. Der Zusammenhalt zwischen den Atomrümpfen, die Metallbindung also, kommt durch die elektrostatischen Anziehungskräfte zwischen den positiv geladenen Atomrümpfen und dem sich dazwischen befindlichen negativen Elektronengas



**Bild 1.4: Aufbau einer Metallbindung nach dem Elektronengas-Modell**



zustande. Die positiven Atomrümpfe „schwimmen“ sozusagen im negativen Elektronengas, das als „Kitt“ wirkt (Bild 1.4).

Die Anziehungskräfte zwischen den positiven Atomrümpfen und dem negativen Elektronengas sind allseits gerichtet und bewirken, dass die Metallrümpfe nach allen Seiten von Nachbaratomen umgeben sind, zu denen jeweils der gleiche Abstand (Atomabstand) eingehalten wird. Auf diese Weise kommt es zur Ausbildung einer inneren Ordnung, dem **Raum- oder Kristallgitter** (Kapitel 1.3).

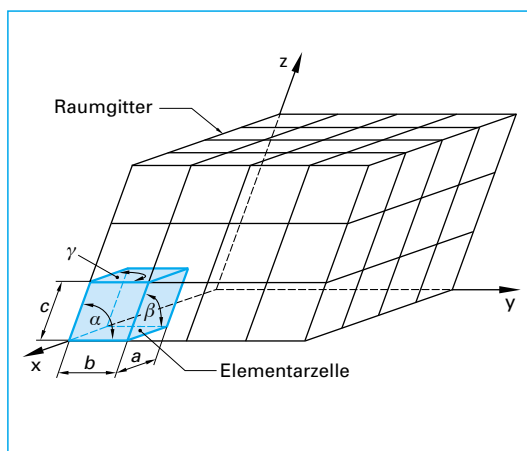
Diese Modellvorstellung, die als **Elektronengas-Modell** bezeichnet wird, wurde bereits im Jahre 1900 von **Drude** und **Lorentz** entwickelt. Wenngleich das neuzeitliche **Energiebänder-Modell** eine differenzierte Betrachtungsweise der Bindungsverhältnisse in Metallen erlaubt, so können dennoch mit dem einfachen und anschaulichen Elektronengas-Modell die im Rahmen dieses Buches zu besprechenden wichtigsten Eigenschaften der Metalle wie zum Beispiel die hohe elektrische Leitfähigkeit oder die gute plastische Verformbarkeit (Duktilität) auf einfache Weise erklärt werden.

## 1.3 Kristallgitter

Ein fester Körper ist, je nach Anordnung seiner Atome, amorph (*morphé*, griech.: gestaltlos) oder **kristallin** (*krystallos*, griech.: Eis) aufgebaut. Bei den Metallen findet man, sofern keine extrem hohen Abkühlgeschwindigkeiten aus dem schmelzflüssigen Zustand angewandt wurden, stets einen kristallinen Aufbau.

### 1.3.1 Elementarzelle und Kristallsystem

Zur Beschreibung eines Kristallgitters dienen einfache geometrische Körper, die so genannten **Elementarzellen**. Eine Elementarzelle ist dabei das kleinste geometrische Raumelement durch dessen Verschiebung um seine eigenen Kantenlängen man sich das Kristallgitter aufgebaut denken kann. Ein ganzer Kristall setzt sich demnach aus einer Vielzahl nach allen Raumrichtungen aneinander gesetzter Elementarzellen zusammen (Bild 1.5). Es ist dabei zweckmäßig, die Kristallstruktur als ein dreidimensionales Punktgitter aufzufassen, in dem jeder Gitterpunkt von einem Gitterbaustein (Atom, Ion oder Molekül) besetzt ist und jeder Gitterbaustein identische Nachbarbausteine hat.



**Bild 1.5: Elementarzelle und Raumgitter**

Eine Elementarzelle wird durch die Atomabstände  $a$ ,  $b$  und  $c$  sowie durch die Winkel  $\alpha$ ,  $\beta$  und  $\gamma$  zwischen den Kristallachsen gekennzeichnet. Die Achsabschnitte  $a$ ,  $b$  und  $c$ , also die Mitlenabstände der Atomrümpfe, bezeichnet man als **Gitterparameter** oder **Gitterkonstante**. Ihre Größe liegt für die Mehrzahl der Metalle bei  $2,5 \cdot 10^{-10} \text{ m} \dots 5 \cdot 10^{-10} \text{ m}$  (Tabelle A2 im Anhang sowie Tabellen 1.3 bis 1.5), d.h. auf einen Millimeter kommen 2...4 Mio. Atome.

Bei allen in der Natur vorkommenden Kristallarten können 14 Elementarzellen, die so genannten **Bravais-Gitter** unterschieden werden, die sich 7 verschiedenen **Kristallsystemen** zuordnen lassen (Bild 1.6).

Neben den primitiven Strukturen, bei denen sich jeweils nur auf den Ecken der Elementarzelle ein Gitterpunkt (Atom, Molekül oder Ion) befindet, kann sich aus Symmetriegründen noch zusätzlich ein Gitterpunkt im Zentrum der Zelle (raumzentriert) oder auf einander gegenüberliegenden Flächenmitten (flächenzentriert) befinden. Nicht für jedes Kristallsystem lassen sich ohne Verlust der Symmetrie alle Anordnungen verwirklichen.















Kristallsystem	Bestimmungsgrößen	Einfach	Basisflächenzentriert	Raumzentriert	Flächenzentriert
<b>Triklin</b>	$a \neq b \neq c$ $\alpha \neq \beta \neq \gamma$				
<b>Monoklin</b>	$a \neq b \neq c$ $\alpha \neq 90^\circ$ $\beta = \gamma = 90^\circ$				
<b>Rhombisch (Orthorhombisch)</b>	$a \neq b \neq c$ $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$				
<b>Tetragonal</b>	$a = b \neq c$ $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$				
<b>Rhomboedrisch (Trigonal)</b>	$a = b = c$ $\alpha = \beta = \gamma \neq 90^\circ$				
<b>Hexagonal</b>	$a = b \neq c$ $\alpha = \beta = 90^\circ$ $\gamma = 120^\circ$				
<b>Kubisch</b>	$a = b = c$ $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$				

Bild 1.6: Elementarzellen der 14 Bravais-Gitter

### 1.3.2 Kubisch-primitives Kristallgitter (kp)

Die Anordnung der positiven Atomrümpfe im Kristallgitter kann auf unterschiedliche Weise erfolgen. Die einfachste Gitterart ist das kubisch-primitive Gitter (kurz: **kp-Gitter**), das bei Gebrauchsmetallen allerdings nicht auftritt. Dort unterscheidet man im Wesentlichen die folgenden Gitterarten:

- kubisch-raumzentriertes Gitter,
- kubisch-flächenzentriertes Gitter,
- hexagonales Gitter dichtester Packung.

### 1.3.3 Kubisch-raumzentriertes Kristallgitter (krz)

Beim kubisch-raumzentrierten Gitter (kurz: **krz-Gitter**) ordnen

sich die Metallatome an den Ecken eines Würfels an. Zusätzlich ist auch die Würfelmite mit einem Metallatom besetzt. Die Atome berühren sich auf den Raumdiagonalen des Würfels (Bild 1.8).

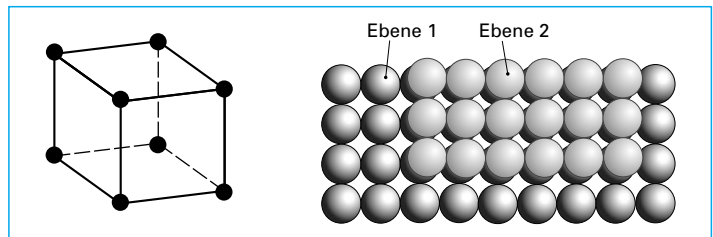
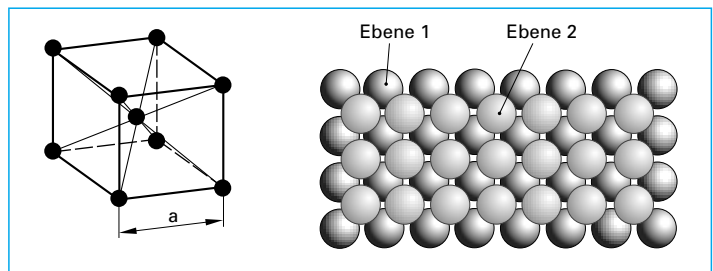


Bild 1.7: Punkt- und Kugelmodell des kubisch-primitiven Gitters

Bild 1.8: Punkt- und Kugelmodell des kubisch-raumzentrierten Kristallgitters ( $a$  = Gitterkonstante)



Im kubisch-raumzentrierten Gitter ist jedes Atom von 8 nächsten Nachbarn in gleicher Entfernung umgeben. Man nennt diese Zahl die **Koordinationszahl** des Kristallgitters. Da jedes Eckatom nur zu  $\frac{1}{8}$ , das Atom in der Raummitte jedoch vollständig einer Elementarzelle zugeordnet werden kann, enthält jede krz-Elementarzelle  $8 \cdot \frac{1}{8} + 1 = 2$  Atome. Die **Packungsdichte**, also die Anzahl der Atome je Volumeneinheit (Raumnutzung), beträgt beim krz-Gitter 68 %.

Wichtige Gebrauchsmetalle mit kubisch-raumzentriertem Kristallgitter sind in Tabelle 1.3 zusammengestellt.

**Tabelle 1.3: Wichtige Gebrauchsmetalle mit krz-Kristallgitter sowie deren Gitterkonstanten<sup>1)</sup>**

Metall	Symbol	Temperatur in °C	Gitterkonstanten in $10^{-10}$ m		
			a	c	c/a
$\alpha$ -Eisen	$\alpha$ -Fe	< 911	2,867	—	—
$\delta$ -Eisen	$\delta$ -Fe	1392...1536	2,932	—	—
Chrom	Cr	—	2,884	—	—
Vanadium	V	—	3,024	—	—
Molybdän	Mo	—	3,147	—	—
Wolfram	W	—	3,165	—	—
Niob	Nb	—	3,301	—	—
Tantal	Ta	—	3,303	—	—
$\beta$ -Titan	$\beta$ -Ti	882...1668	3,320	—	—
$\beta$ -Zirkonium	$\beta$ -Zr	862...1862	3,616	—	—
Natrium	Na	—	4,291	—	—
Kalium	K	—	5,320	—	—

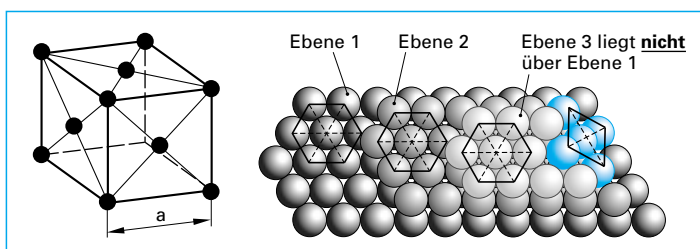
<sup>1)</sup> Gitterkonstanten gelten bei 20 °C mit Ausnahme von  $\delta$ -Fe (1392 °C),  $\beta$ -Ti (882 °C) und  $\beta$ -Zr (862 °C)

### 1.3.4 Kubisch-flächenzentriertes Kristallgitter (kfz)

Beim kubisch-flächenzentrierten Gitter (kurz: **kfz-Gitter**) sind nicht nur die Eckpunkte des Würfels, sondern auch die Mitten der Würfel­flächen mit Metallatomen besetzt. Die Raummitte des Würfels bleibt bei dieser Gitterstruktur dagegen unbesetzt. Die Atome berühren sich auf den Flächendiagonalen (Bild 1.9).

Im kfz-Gitter beträgt die Koordinationszahl 12, d.h. jedes Atom ist von 12 nächsten Nachbarn in gleicher Entfernung umgeben. Im kfz-Gitter gehören zu jeder Elementarzelle  $8 \cdot \frac{1}{8} + 6 \cdot \frac{1}{2} = 4$  Atome. Die Packungsdichte des kfz-Gitters ist mit 74 % höher als die des krz-Gitters. Eine bessere Raumnutzung als 74 % ist allerdings mit gleich großen Metallatomen nicht mehr möglich. Man spricht daher von einem Kristallgitter dichtester Packung.

Wichtige Gebrauchsmetalle mit kfz-Kristallgitter sind in Tabelle 1.4 zusammengestellt.



**Bild 1.9: Punkt- und Kugelmodell des kubisch-flächenzentrierten Kristallgitters (a = Gitterkonstante)**

**Tabelle 1.4: Wichtige Gebrauchsmetalle mit kfz-Kristallgitter sowie deren Gitterkonstanten<sup>1)</sup>**

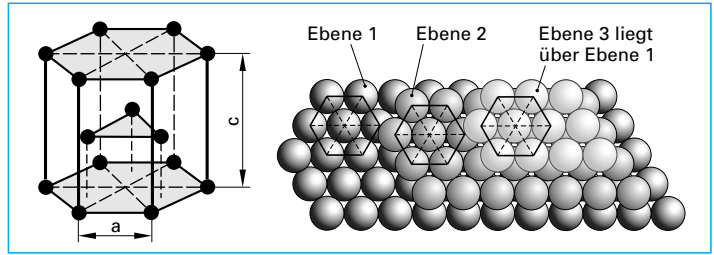
Metall	Symbol	Temperatur in °C	Gitterkonstanten in $10^{-10}$ m		
			a	c	c/a
Nickel	Ni	—	3,524	—	—
$\beta$ -Cobalt	$\beta$ -Co	417...1492	3,560	—	—
Kupfer	Cu	—	3,615	—	—
$\gamma$ -Eisen	$\gamma$ -Fe	911...1392	3,646	—	—
Iridium	Ir	—	3,839	—	—
Platin	Pt	—	3,923	—	—
Aluminium	Al	—	4,049	—	—
Gold	Au	—	4,078	—	—
Silber	Ag	—	4,086	—	—
Blei	Pb	—	4,950	—	—

<sup>1)</sup> Gitterkonstanten gelten bei 20 °C mit Ausnahme von  $\gamma$ -Fe (911 °C) und  $\beta$ -Co (417 °C)

### 1.3.5 Hexagonales Gitter dichtester Packung (hdP)

Wenngleich die technisch wichtigsten Metalle in den kubischen Gittern (krz oder kfz) kristallisieren, so ist das hexagonale Gitter dichtester Packung (hdP-Gitter) dennoch für einige Metalle von Bedeutung.

Im hexagonalen Gitter dichtester Packung (kurz: **hdP-Gitter**) sind die Atome so angeordnet, dass sie eine regelmäßige, sechseckige Säule bilden, wobei sich zwischen der Deck- und der Grundfläche noch eine weitere Atomlage auf Lücke befindet (Bild 1.10).



**Bild 1.10: Punkt- und Kugelmodell des hexagonalen Gitters dichtester Packung (a und c = Gitterkonstanten)**

Beim hdp-Gitter gehören zu jeder Elementarzelle  $12 \cdot \frac{1}{6} + 2 \cdot \frac{1}{2} + 3 = 6$  Atome. Analog zum kfz-Gitter ist die Koordinationszahl im hdp-Gitter 12 und die Packungsdichte beträgt 74 %.

Wichtige Gebrauchsmetalle mit hdp-Kristallgitter sind in Tabelle 1.5 zusammengestellt.

Ein Vergleich der Kugelmodelle des kfz- und des hdp-Gitters zeigt, dass der Unterschied beider Raumgitter lediglich in der Stapelfolge der Gitterebenen liegt. Während beim hdp-Gitter die Atome der 3. Ebene wieder über der ersten Ebene zu liegen kommen und damit die Stapelfolge ABABAB vorliegt, befinden sich beim kfz-Gitter erst die Atome der 4. Lage wieder über denen der 1. Lage. Die Stapelfolge im kfz-Gitter lautet demnach ABCABC.

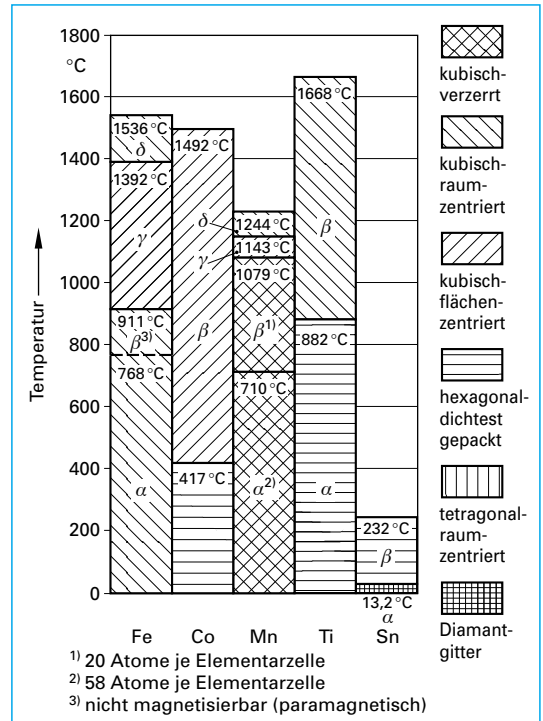
### 1.3.6 Polymorphie

Eine Reihe von Metallen sind **polymorph** (vielgestaltig), d. h. sie treten abhängig von der Temperatur in unterschiedlichen Gitterstrukturen auf (man spricht von **allotropen Modifikationen**). Zu ihnen gehören Eisen, Titan, Cobalt, Zirkonium, Mangan und Zinn (Bild 1.11). Die verschiedenen Modifikationen eines Metalls werden durch kleine griechische Buchstaben ( $\alpha, \beta, \gamma$ , usw.) gekennzeichnet, die man, durch einen Bindestrich getrennt, dem Namen oder dem chemischen Symbol des betreffenden Elements voranstellt, wie z. B.  $\alpha$ -Eisen (oder  $\alpha$ -Fe),  $\beta$ -Titan (oder  $\beta$ -Ti), usw.

**Tabelle 1.5: Wichtige Gebrauchsmetalle mit hdp-Kristallgitter sowie deren Gitterkonstanten<sup>1)</sup>**

Metall	Chem. Symbol	Temperatur in °C	Gitterkonstanten in $10^{-10}$ m		
			a	c	c/a
Beryllium	Be	—	2,286	3,584	1,57
$\alpha$ -Cobalt	$\alpha$ -Co	< 417	2,508	4,070	1,62
Zink	Zn	—	2,665	4,947	1,86
Osmium	Os	—	2,735	4,319	1,58
$\alpha$ -Titan	$\alpha$ -Ti	< 882	2,950	4,679	1,59
Cadmium	Cd	—	2,979	5,617	1,89
Magnesium	Mg	—	3,209	5,211	1,62
$\alpha$ -Zirkonium	$\alpha$ -Zr	< 862	3,232	5,148	1,59

<sup>1)</sup> Gitterkonstanten gelten bei 20 °C.



**Bild 1.11: Allotrope Modifikationen verschiedener Gebrauchsmetalle**

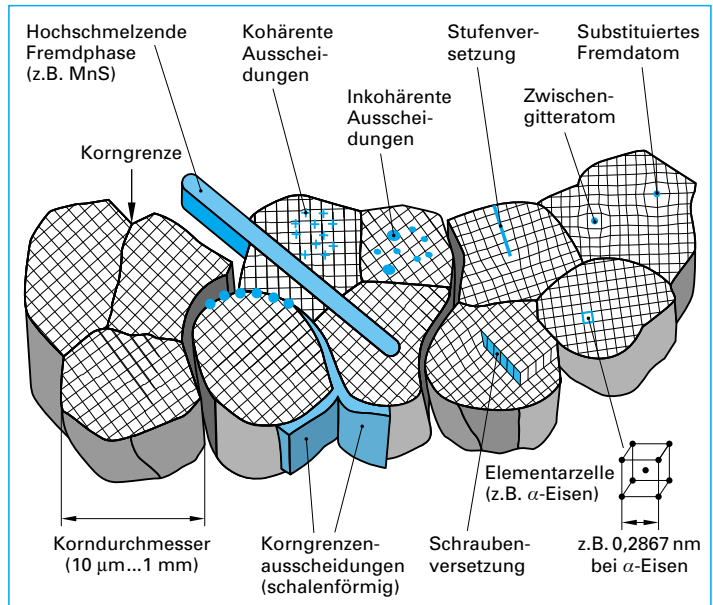
<sup>1)</sup> 20 Atome je Elementarzelle  
<sup>2)</sup> 58 Atome je Elementarzelle  
<sup>3)</sup> nicht magnetisierbar (paramagnetisch)

## 1.4 Entstehung eines Gefüges

Unter dem Begriff **Gefüge** versteht man das Zusammengefügtsein von Kristalliten (Körnern), Fremdphasen und Ausscheidungen in Metallen und Legierungen.

Bild 1.12 zeigt zunächst einen schematisierten Aufbau eines vielkristallinen Metallgefüges. Auf die Einzelheiten wird nachfolgend eingegangen.

In der Schmelze befinden sich die Metallatome und die freien Elektronen (abgegebene Valenzelektronen) infolge der vorangegangenen Wärmezufuhr in ungeordneter Bewegung. Die Schmelze hat daher keine innere Ordnung. Mit sinkender Temperatur rücken jedoch die Metallatome infolge der geringeren Wärmebewegungen näher aneinander. Am Erstarrungspunkt werden schließlich die chemischen Bindungskräfte wirksam. Die freien Elektronen fixieren, von **Kristallisationskeimen** ausgehend, die Metallatome auf festen Gitterplätzen.



**Bild 1.12: Aufbau eines vielkristallinen Metallgefüges**

Der Kristallisationsvorgang lässt sich in zwei Abschnitte einteilen: Die **Keimbildung** und das sich (unter bestimmten Voraussetzungen) daran anschließende **Keimwachstum**. Kristallisationskeime können sich spontan durch eine Zusammenlagerung von Atomen bilden, man spricht dann von einem **Eigenkeim** bzw. von **homogener Keimbildung**. Diese kristallähnlichen Bereiche müssen jedoch eine Mindestgröße erreichen um weiter wachsen zu können, sonst werden sie in der Schmelze wieder aufgelöst. Auf die komplexen thermodynamischen Vorgänge der Eigenkeimbildung soll jedoch nicht näher eingegangen werden. In technisch reinen Metallen und Metalllegierungen findet die Kristallisation in der Regel an in der Schmelze befindlichen Fremdpartikeln wie zum Beispiel höherschmelzenden Verbindungen (Carbide, Nitride, Oxide) oder Legierungsbestandteilen statt, man spricht von **Fremdkeimen** bzw. von **heterogener Keimbildung**. Auch die Wand des die Schmelze umgebenden Gefäßes kann, ebenso wie die Fremdkeime, den Erstarrungsprozess erheblich erleichtern.

Ausgehend von den Kristallisationskeimen entstehen die einzelnen Kristallgitter zunächst völlig unabhängig voneinander, bis die gesamte Schmelze aufgebraucht ist, d. h. alle Metallatome an einem festen Gitterplatz fixiert sind. Die dabei entstehenden Kristallbereiche werden als **Kristallite** oder **Körner** bezeichnet (Bild 1.13a) und die Grenzen zwischen den Körnern als **Korngrenzen**. Korngrenzen bestehen aus losen, nicht in einem Gitter angeordneten Metallatomen und stellen Störungen im Gefügebau dar (Kapitel 1.5.3.1). Die einzelnen Körner des entstehenden Metallgefüges haben in der Regel eine unterschiedliche räumliche Orientierung.

### **i** Information

#### **Der Begriff „Kristallit“**

Ein Kristallit oder Korn ist ein einzelner, räumlich ausgedehnter Bereich eines metallischen Werkstoffs (Kornhaufwerk) mit einheitlich ausgerichteter Kristallgitter.

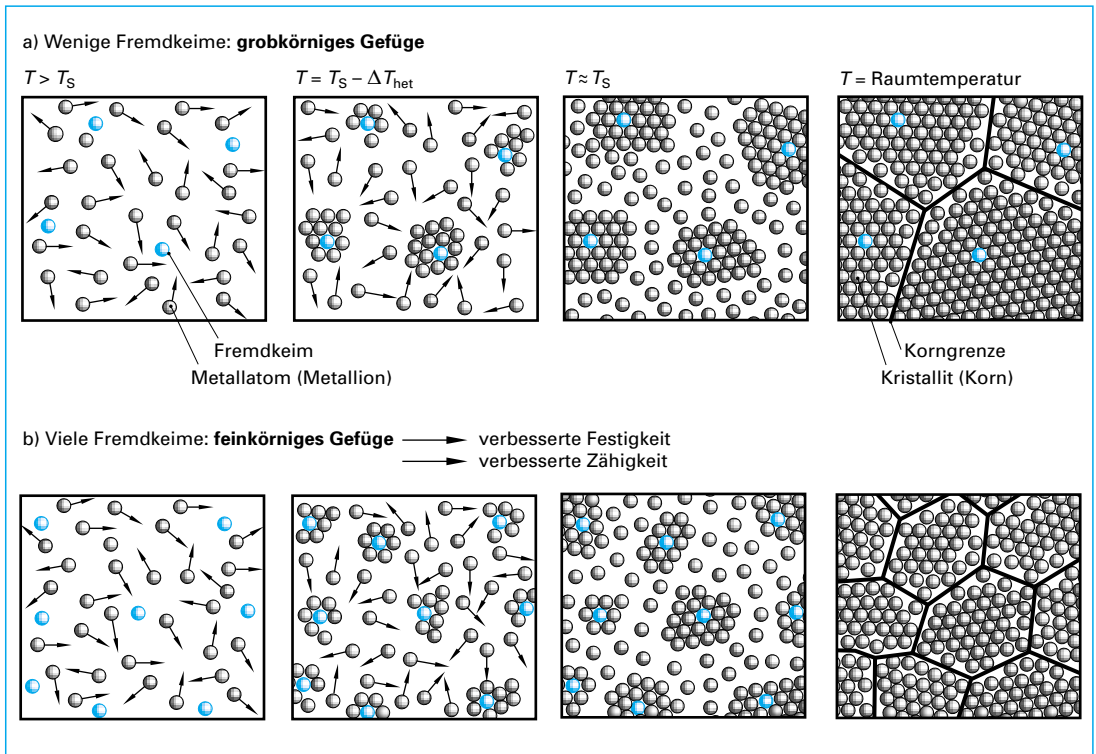
Entscheidend für die Korngröße des entstehenden Gefüges ist die Anzahl der Keime. Bei der in Metallschmelzen üblichen Erstarrung durch heterogene Keimbildung wird die Korngröße des

entstehenden Gefüges durch die Zahl der Keime und damit im Wesentlichen durch die Anzahl der in der Schmelze befindlichen Fremdpartikel bestimmt. Mit steigender Anzahl dieser Fremdpartikel setzt der Kristallisationsvorgang an vielen Stellen gleichzeitig ein und es entsteht ein feinkörniges Gefüge. Je größer die Anzahl der Kristallisationskeime ist, desto mehr Körner wachsen gleichzeitig und desto feiner wird das Gefüge (Bild 1.13b). Sind dagegen wenige Keime in der Schmelze vorhanden, dann werden die wenigen Körner groß, bis sie aneinanderstoßen. Das Gefüge wird grobkörnig (Bild 1.13a).

Die **Korngröße** hat, bei gleicher chemischer Zusammensetzung, einen entscheidenden Einfluss auf die mechanischen Eigenschaften eines Metalles:

- **Feinkörnige Gefüge** haben eine höhere Festigkeit (Kapitel 1.5.2.1), sowie eine bessere Zähigkeit und Verformbarkeit. Nach einer Verformung weisen feinkörnige Werkstoffe eine bessere Oberflächenqualität auf. Grobkörnige Werkstoffe werden häufig narbig.
- **Grobkörnige Gefüge** haben eine geringere Festigkeit, sie weisen eine geringere Zähigkeit auf und verspröden bei sinkender Temperatur schneller. Grobkörnige Gefüge sind allerdings besser zerspanbar.

Ein feinkörniges Gefüge kann durch Zugabe von Fremdkeimen wie Aluminium oder Seltene Erdenmetalle (z.B. Cer) hergestellt werden. Man spricht vom **Impfen** der Schmelze.



**Bild 1.13: Zusammenhang zwischen Fremdkeimzahl in der Schmelze und Korngröße des Gefüges**

a) Wenige Fremdkeime führen zu einem relativ groben Korn.

( $\Delta T_{\text{het}}$  = Unterkühlung der Schmelze;  $T_S$  = Schmelztemperatur)

b) Viele Fremdkeime führen zu einem feinem Korn mit verbesserten Eigenschaften.