## Auf einen Blick

Über der	n Autor	11
Einleitur	ng	25
Teil I: Au Kapitel 1: Kapitel 2: Kapitel 3: Kapitel 4: Kapitel 5:	Von Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe sind wunderschön Einige Eigenschaften von Werkstoffen, die Sie kennen sollten Manche mögen's heiß: Thermisch aktivierte Vorgänge Legierungsbildung und Zustandsdiagramme: Berühmt, berüchtigt, gefürchtet. Legierungssystem Eisen-Kohlenstoff, Basis für alle Eisenwerkstoffe	29 31 51 75 97 127
Teil II: Di Kapitel 6: Kapitel 7: Kapitel 8: Kapitel 9: Kapitel 10: Kapitel 11:	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	149 151 167 183 197 211 229
Kapitel 12: Kapitel 13: Kapitel 14: Kapitel 15:	Von heißen Öfen und kühlen Bädern: Die Wärmebehandlung der Stähle Stahlgruppen, die unendliche Vielfalt	
noch Ho Kapitel 17: Kapitel 18:	8	393
	er Top-Ten-Teil	
Glossar.	4	463
Stichwo	rtverzeichnis 4	179

## Inhaltsverzeichnis

Über	den Autor	11
	Danksagung	11
Einle	itung	25
	Über dieses Buch	25
	Konventionen in diesem Buch	26
	Was Sie nicht lesen müssen	26
	Törichte Annahmen über den Leser	26
	Wie dieses Buch aufgebaut ist	26
	Symbole, die in diesem Buch verwendet werden	27
	Filme, die es zu diesem Buch gibt	28
	Ein Buch, das es zu diesem Buch gibt	28
	Wie es weitergeht	28
TEIL AUSC	EWÄHLTE GRUNDLAGEN ALS BASIS	29
AUS Kapit Von	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe	
AUSO Kapit Von A	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön	31
AUSO Kapit Von A	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen	<b>31</b>
AUSO Kapit Von A	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff	<b>31</b> 31 32
AUSO Kapit Von A	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte	<b>31</b> 31 32 32
AUSO Kapit Von A	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere	31 31 32 32 34
AUSO Kapit Von A sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis	31 31 32 32 34 35
AUSO Kapit Von A sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen	31 31 32 32 34 35 35
AUSO Kapit Von A sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen Regellose Anordnung der Atome – es lebe das Chaos.	31 31 32 32 34 35 35 35
Kapit Von sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen Regellose Anordnung der Atome – es lebe die Ordnung.	31 31 32 32 34 35 35 35 36
AUSC Kapin Von sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen Regellose Anordnung der Atome – es lebe das Chaos. Regelmäßige Anordnung der Atome – es lebe die Ordnung. Polymorphie bei Kristallen, die unglaublichen Vorgänge im Inneren	31 31 32 32 34 35 35 35
AUSC Kapin Von sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen Regellose Anordnung der Atome – es lebe das Chaos. Regelmäßige Anordnung der Atome – es lebe die Ordnung. Polymorphie bei Kristallen, die unglaublichen Vorgänge im Inneren Kristallbaufehler: Nichts ist perfekt	31 31 32 32 34 35 35 35 36 39
AUSC Kapin Von sind	SEWÄHLTE GRUNDLAGEN ALS BASIS  tel 1  Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön  Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen  Atome im Werkstoff  Die Bindungskräfte  Das Besondere  Und das sind die Auswirkungen in der Praxis  Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen  Regellose Anordnung der Atome – es lebe das Chaos.  Regelmäßige Anordnung der Atome – es lebe die Ordnung.  Polymorphie bei Kristallen, die unglaublichen Vorgänge im Inneren  Kristallbaufehler: Nichts ist perfekt  Nulldimensionale (punktförmige) Kristallbaufehler	31 32 32 34 35 35 35 36 39 41
AUSC Kapin Von sind	tel 1 Atomen, Bindungen und Kristallen: Werkstoffe wunderschön Bindungen zwischen den Atomen, fast wie bei den Menschen Atome im Werkstoff Die Bindungskräfte Das Besondere Und das sind die Auswirkungen in der Praxis Alles eine Frage der Ordnung: Die wichtigsten Atomanordnungen Regellose Anordnung der Atome – es lebe das Chaos. Regelmäßige Anordnung der Atome – es lebe die Ordnung. Polymorphie bei Kristallen, die unglaublichen Vorgänge im Inneren Kristallbaufehler: Nichts ist perfekt	31 31 32 32 34 35 35 35 36 39 41 42

Kapitel 2 Einige Eigenschaften von Werkstoffen,	-4
die Sie kennen sollten	51
Wärmeausdehnung, eine Frage der Temperatur	51
Schmieden Sie die Wärmeausdehnungsgleichung	52
Der lineare Wärmeausdehnungskoeffizient	53
Die Logik dahinter	54
Die Bedeutung in der Praxis	55
Elektrische Leitfähigkeit, eine Frage des Durchkommens	56
Schmieden Sie das ohmsche Gesetz	57
Die elektrische Leitfähigkeit der metallischen Werkstoffe	59
Die Logik dahinter	61
Blick in die Praxis	61
Wärmeleitfähigkeit, auch eine Frage des Durchkommens	62
Mechanismus der Wärmeleitung	62
Schmieden Sie die Wärmeleitungsgleichung	63
Die Wärmeleitfähigkeit der metallischen Werkstoffe	65
Die Logik dahinter	66
Blick in die Praxis	67
Elastische Verformung, eine Frage des Federns	67
Das hookesche Gesetz, uralt und doch modern	68
Der Elastizitätsmodul	70
Praktische Bedeutung	72
Plastische Verformung, eine Frage bleibender Formänderung	73
Kapitel 3	
Manche mögen's heiß: Thermisch aktivierte Vorgänge	<b>75</b>
Werkstoffe, die wechselwarmen Tiere	75
So »denkt« die Natur	75
Die Sache mit der Aktivierungsenergie und der Temperatur	77
Ein bisschen Physik und Mathe	78
Freud und Leid	78
Diffusion: Und sie bewegen sich doch	79
Mechanismen der Diffusion – gewusst wie	79
Die praktische Bedeutung	80
Erholung und Rekristallisation: Der Werkstoff lebt	81
Vorgänge im Inneren	81
Etwas Wissenschaft muss sein	84
Warum es die Werkstoffe tun	84
Notwendige Bedingungen	86
Entscheidend ist, was hinten rauskommt	87
Praktische Bedeutung	89
Kriechen und Spannungsrelaxation: Nichts ist für die Ewigkeit	89
Jetzt geht's ans Kriechen	90
Spannungsrelaxation, die Entspannung naht	95

Kapitel 4	
Legierungsbildung und Zustandsdiagramme:	0-
Berühmt, berüchtigt, gefürchtet	
Grundbegriffe: Die müssen sein	
Der Begriff Legierung	
Der Begriff chemische Zusammensetzung oder Konzentration	
Der Begriff Phase	
Der Begriff Mischkristall	
Der Begriff Zustandsdiagramm	
Das eine Extrem: Unlöslichkeit im flüssigen und festen Zustand	
Ein konkretes Zustandsdiagramm als Beispiel	
Eine ausgewählte Legierung	
Hinweise für die Cracks	
Die Anwendung ist hier selten	
Das andere Extrem: Völlige Löslichkeit im flüssigen und festen Zustand	
Wieder ein konkretes Zustandsdiagramm als Beispiel	
Münzfälscher	
Der Unterschied macht's	
Ausbalanciert	
Bis die Atome sichtbar werden	
Praktische Bedeutung	. 114
Der Kompromiss: Völlige Löslichkeit im flüssigen, teilweise Löslichkeit im festen Zustand	. 115
Von Bekanntem zu Neuem	. 116
Wieder ein konkretes Zustandsdiagramm als Beispiel	. 118
Wie es weitergeht	
Die Faszination und Anwendung der eutektischen Legierungen	
Mut zur Lücke	
Die Praxis: Beispiele von Zustandsdiagrammen	
Ausblick	. 126
Kapitel 5	
Legierungssystem Eisen-Kohlenstoff,	
Basis für alle Eisenwerkstoffe	127
Erst einmal reines Eisen	
So kommt die Kohle ins Eisen	
Die Lücken im krz-Gitter	
Die Lücken im kfz-Gitter	
Und das sind die Folgen	
Stabiles Legierungssystem	
Metastabiles Legierungssystem	
ivietastabiles Legiei uligssystelli	. 13

TEIL II DIE WICHTIGSTEN METHODEN DER WERKSTOFFPRÜFUNG	. 149
Kapitel 6 Anspruchsvoller, als viele glauben: Der Zugversuch	151
So wird's gemacht	
Schafft jeden Werkstoff: Die Prüfmaschine	
Nicht ganz harmlos: Die Zugproben	
Kraft-Verlängerungs-Diagramm und Spannungs-Dehnungs-Diagramm:	. 155
Das Resultat	. 155
Die Kennwerte des Zugversuchs im Überblick	
Stärke zählt: Die Festigkeitskennwerte	
Formbarkeit zählt: Die Zähigkeitskennwerte	
Elastizität zählt: Die elastischen Kennwerte	
Ausblick und Schlusswort	
	. 103
Kapitel 7 Hart, aber fair: Die Härteprüfung	. 167
Ein paar Überlegungen vorweg	
So funktioniert ein modernes Härteprüfgerät	
Härteprüfung nach Brinell	
So prüfen Sie	
Der richtige Kugeldurchmesser	
Die richtige Prüfkraft	. 171
Und so ermitteln Sie den Härtewert	
Sechs Tipps zum Härtewert	. 173
Ein interessanter Zusammenhang	. 174
Härteprüfung nach Vickers	. 175
So prüfen Sie	. 175
Und so ermitteln Sie den Härtewert	. 176
Wieder ein paar Tipps zum Härtewert	. 176
Fazit	. 177
Härteprüfung nach Rockwell	. 177
So prüfen Sie	
Und so erhalten Sie die Rockwellhärte	. 179
Noch ein paar Anmerkungen	
Die Härteprüfverfahren im Vergleich	. 180
Kapitel 8	
Das unbekannte Wesen: Die Kerbschlagbiegeprüfung	. 183
Die Philosophie dahinter	. 184
Zäh heißt sicher	. 184
Einflüsse auf die Zähigkeit	
Und jetzt der Schwenk zum Kerbschlagbiegeversuch	. 190
So sieht die Kerbschlagbiegeprobe aus	
Versuchseinrichtung und -durchführung	. 191

So wirken sich Werkstoff und Temperatur auf die Kerbschlagarbeit aus Bedeutung, Anwendung, Praxis	
Kapitel 9	
Unermüdlich: Die Schwingfestigkeitsprüfung	197
Schon mit der Überschrift beginnt der Ärger	198
Das Phänomen	
Das Problem mit dem Namen	
Das passiert innen drin im Werkstoff	
Die wichtigsten Grundbegriffe	
Wöhlerkurve und Dauerfestigkeit	
Was da noch zu beachten wäre	208
Kapitel 10	244
Blick ins Innerste: Die Metallografie	
Zuerst der Begriff	
Fürs Grobe: Makroskopische Verfahren	
So gehen Sie vor	
Und das können Sie an geschliffenen Proben sehen	
Das sehen Sie an polierten Proben	
Die Lichtmikroskopie, faszinierend wie eh und je	
Ohne gute Probenpräparation läuft gar nichts	
So funktioniert das Lichtmikroskop	
Und das erkennen Sie im Lichtmikroskop	
Kann süchtig machen: Die Elektronenmikroskopie	
So funktioniert ein Rasterelektronenmikroskop	
Atome enttarnen: Die chemische Analyse	
Kapitel 11	
Macht nichts kaputt: Die zerstörungsfreie Prüfung	229
Die Gedanken sind frei	230
Sicher ist sicher	
Das soll die zerstörungsfreie Prüfung können	233
Die Kapillarverfahren	
So funktioniert die Farbeindringprüfung	
Die Vor- und Nachteile im Überblick	
Die magnetischen Verfahren	
So funktioniert die Magnetpulverprüfung	
Ein paar Anmerkungen dazu	237
Richtig magnetisiert ist halb geprüft – die Magnetisierungsmethoden in der Praxis	237
Die induktiven Verfahren	
So funktioniert die Wirbelstromprüfung	
Ein Blick in die Praxis	
Die Schallverfahren	

## 20 Inhaltsverzeichnis

Ausgewählte Grundlagen der Ultraschallprüfung	242
Die Praxis der Ultraschallprüfung	
Die Strahlenverfahren	251
So erzeugen Sie Röntgen- und Gammastrahlen	252
Und so prüfen Sie Werkstücke grundsätzlich	
TEIL III EISEN UND STAHL, NOCH LANGE KEIN ALTEISEN	257
Kapitel 12	
Stahlherstellung – der Weg vom Erz zum Stahl	259
Das Ziel im Blick	259
Der erste Schritt: Vom Erz zum Roheisen	260
Die richtigen Zutaten	260
Rein in den Ofen	
Die chemischen Reaktionen	
Großtechnisch umgesetzt	
Und so wird aus Roheisen Stahl – der zweite Schritt	
Die Grundidee	
Das Elektrostahlverfahren	
Die Nachbehandlung	
Das Finale	
Kapitel 13	
Nomen est omen: Die normgerechte Bezeichnung der Eisenwerkstoffe	267
Die Philosophie und Systematik dahinter	
Wenn der Kurzname einen Hinweis auf Verwendung und Eigenschaften	203
enthalten soll	269
Wenn der Kurzname einen Hinweis auf die chemische Zusammensetzung	
enthalten soll	
Kennzeichnung mit Werkstoffnummern, die sichere Methode	
Testen Sie sich	276
Kapitel 14	
Von heißen Öfen und kühlen Bädern: Die Wärmebehandlung der Stähle	279
Ziel der Wärmebehandlung oder warum die Werkstoffleute das tun	
Temperaturführung, gezieltes Auf und Ab	
Die berühmten Glühbehandlungen	
Das Normalglühen	
Das Weichglühen	286

Das Spannungsarmglühen Weitere Glühbehandlungen Noch ein Tipp. Alles, was hart macht: Das Härten. Einfluss der Abkühlgeschwindigkeit Zeit-Temperatur-Umwandlungs-Diagramm, nicht ganz einfach Die Härteverfahren. Vergüten – in den guten Zustand bringen Harte Schale, weicher Kern: Das Randschichthärten	290 290 291 294 309
Kapitel 15	224
Stahlgruppen, die unendliche Vielfalt	321
Kohlenstoff und Legierungselemente, die Gewürze und Zutaten im Stahl,	
wie sie schmecken und was sie so anrichten	
Die Eigenschaften der unlegierten Stähle	
Der Reiz der niedriglegierten Stähle	
Das Gefüge der hochlegierten Stähle	
Die Grundgerichte: Unlegierte Baustähle	333
Die Wunschliste bei den Baustählen	
Und das sind ihre Eigenschaften	
Haute Cuisine: Schweißgeeignete Feinkornbaustähle	
Der Reiz der Festigkeit	
Das Geheimnis der feinen Körner	
Die konkreten Feinkornbaustähle	
Einige Fragen und Anmerkungen dazu	
Ein Blick auf die Anwendung	
Gezielter Ofeneinsatz: Vergütungsstähle	
Brennen nicht so schnell an: Warmfeste und hitzebeständige Stähle	
Hitzebeständige Stähle	
Halten sich lang: Nichtrostende Stähle	
Die ferritischen Stähle	355 355
Die martensitischen Stähle	
Austenitische Stähle	
Austenitisch-ferritische Stähle	
Korrosionsarten, die es eigentlich gar nicht geben dürfte	
Ein paar abschließende Bemerkungen zu den rostbeständigen Stählen	
Messer und Gabel: Werkzeugstähle	
Die Wunschliste bei den Werkzeugstählen	
Anlassbeständigkeit und Einteilung der Werkzeugstähle	
Für maßvolle Temperaturen: Die Kaltarbeitsstähle	
Wenn's heiß hergeht: Die Warmarbeitsstähle	
Wenn's schnell gehen muss: Die Schnellarbeitsstähle	
Stähle, von denen ich Ihnen nichts erzähle	

## 22 Inhaltsverzeichnis

Kapitel 16 Eisengusswerkstoffe, genauso vielfältig wie die Stähle	373
Worin sich Stahl, Stahlguss und Gusseisen unterscheiden	375 376
Hart und verschleißfest: Hartguss	381
Der Kompromiss: Gusseisen mit Vermiculargrafit	
TEIL IV WAS ES AUßER DEN EISENWERKSTOFFEN NOCH HOCHINTE- RESSANTES GIBT	391
Kapitel 17 Nichteisenmetalle	202
Auch Nichteisenmetalle werden sinnvoll bezeichnet	
Ein Beispiel für einen Kurznamen	
Und so ist die Werkstoffnummer aufgebaut	
Der edel aussehende Werkstoff: Aluminium und Aluminiumlegierungen	
Die Herstellung ist gar nicht so einfach	
Einige typische Eigenschaften	
Warum das reine Aluminium so weich ist	
Wie Sie das Aluminium fest bekommen	
Die Aluminiumlegierungen in der Praxis	
Der bunte Werkstoff: Kupfer und Kupferlegierungen	
Herstellung mit langer Tradition	
Einige charaktervolle Eigenschaften	411
Reinkupfersorten, charmant und variantenreich	
Kupferlegierungen in der Praxis	
Weitere Nichteisenmetalle und -legierungen, da ist noch Musik drin	416
Kapitel 18 Anorganische nichtmetallische Werkstoffe	
und was sich dahinter verbirgt	419
Glas, klar doch	
Ein bisschen Grundlegendes	
Ein paar Eigenschaften	
Keramiken, traditionell bis hochmodern	
Herstellung – mehr als Töpfern	423
Der Charakter der Keramiken	428
Die konkreten Keramiken	
Weitere anorganische nichtmetallische Werkstoffe	436

Kapitel 19	
Nicht mehr wegzudenken: Die Kunststoffe	
Um was es sich bei den Kunststoffen überhaupt handelt	
Viele Wege zum Ziel: Die Herstellung der Kunststoffe	
Die Additionspolymerisation	
Die Kondensationspolymerisation	
Die Eigenschaften der Kunststoffe ganz pauschal	
Wie es innen aussieht: Der Aufbau der Kunststoffe	
Die mechanischen Eigenschaften der Kunststoffe	
Wie sich die Thermoplaste verhalten	
Wie sich die Elastomere verhalten	
Wie sich die Duroplaste verhalten	
Frage und Antwort	
In Form gebracht: Die Verarbeitung	455
Kapitel 20 Zehn Tipps für ein erfolgreiches Studium	459
Das Studium ernst nehmen	
Ausgeruht und pünktlich antreten.	
Aktiv in Vorlesungen, Übungen und im Labor mitarbeiten	
Sofort nachhaken	
Vor- und nacharbeiten	
Üben, üben, üben	
Ein Buch lesen	
Miteinander reden	
Niemals aufschieben	
Das Leben ist nicht nur Studium	462
Glossar	463
Stichwortverzeichnis	<i>1</i> 70