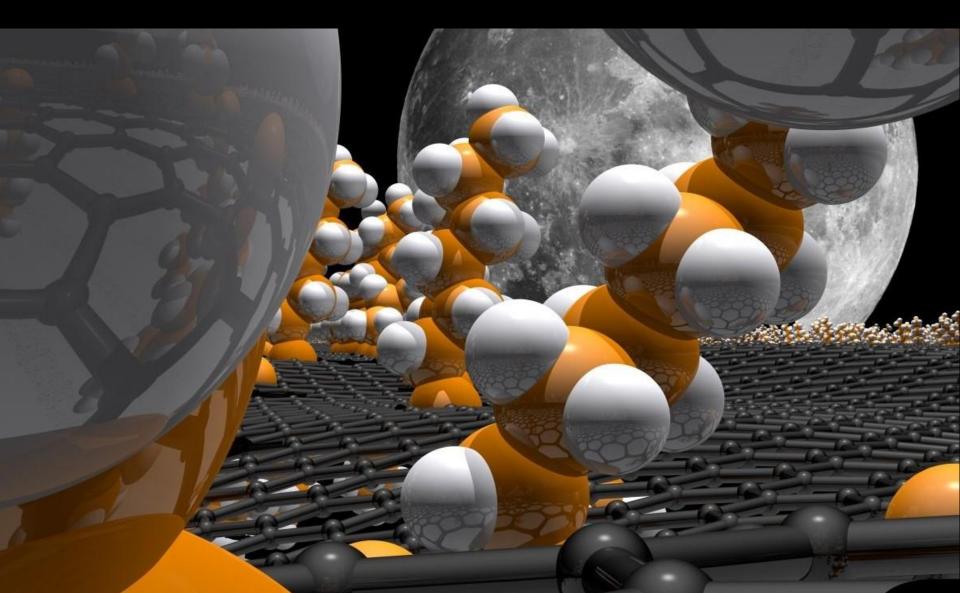
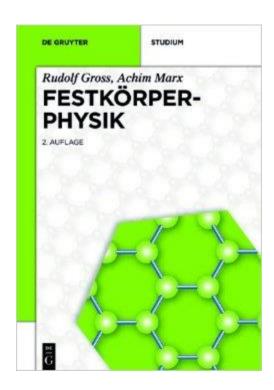
Moleküle, Kerne, Teilchen, Festkörper - Physik IV

Prof. Dr. Michael Oestreich

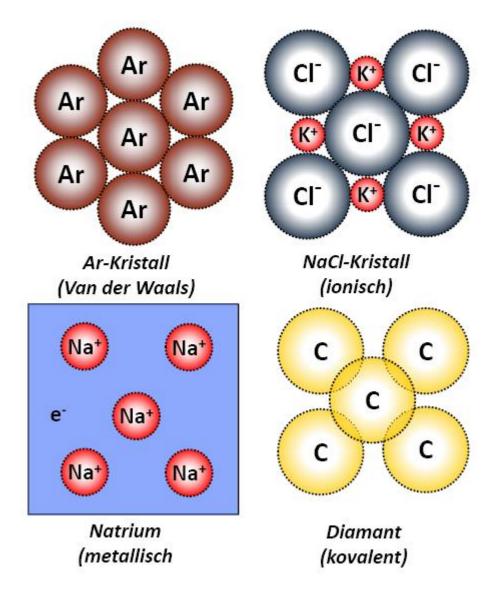


0	Einleitung	4	Dynamik von Atomen in Kristallen
1	Bindungskräfte	5	Thermische Eigenschaften
1.2	Van-der-Waals Bindung Ionenbindung	6	"Freie Elektronen im Festkörper
1.4	Kovalente Bindung Metallische Bindung Wegensteffbrückenbindung	7	Elektronische Bänder
	Wasserstoffbrückenbindung	8	Halbleiter
2.1	ristallstruktur Periodische Strukturen Finfanka Kristallaturkturan	9	Dielektrische Eigenschaften
2.3	Einfache Kristallstrukturen Reale Kristalle Nicht-kristalline Festkörper	10	Magnetismus
	Direkte Abbildung von Kristallstrukturen	11	Supraleitung
	Strukturanalyse Reziproke Gitter Beugung Experimentelle Methoden		•••

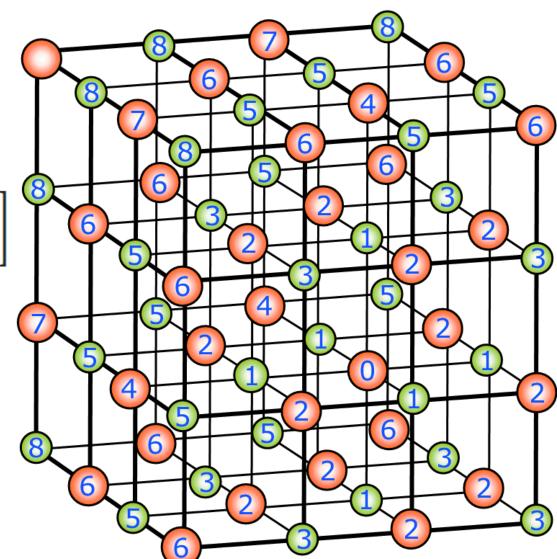
Rudolf Gross / Achim Marx "Festkörperphysik" De Gruyter, 2. Auflage 54,95 € oder kostenfrei elektronisch bei der TIB



- Ibach / Lüth "Festkörperphysik" Springer, 7. Auflage, 49,95 € http://dx.doi.org/10.1007/978-3-540-85795-2 knapp, modern, nicht fehlerfrei, preiswert
- Siegfried Hunklinger "Festkörperphysik" Oldenbourg, 2. Auflage, 44,80 € ausreichend ausführlicher, modern
- Ch. Kittel
 "Einführung in die Festkörperphysik"
 Oldenbourg, 14. Auflage, 64,80 €
 Klassiker mit Ergänzungen der modernen Festkörperphysik
- Ashcroft / Mermin "Festkörperphysik" Oldenbourg, 3. Auflage, 74,80 € ausführlich, Klassiker, anspruchsvoll, keine SI Einheiten
- K. Kopitzki "Einführung in die Festkörperphysik" Teubner, Stuttgart, 6. Auflage, 46 € kompakt



$$U_{\text{tot}} = \frac{N}{2} \sum_{i \neq j} \left[\mp \frac{q^2}{4\pi\epsilon_0 r_{ij}} + \lambda e^{-r_{ij}/\rho} \right]$$



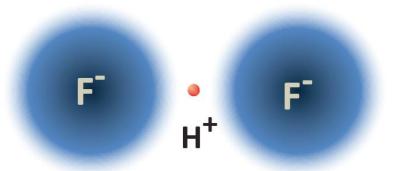


Abb. 3.23: Schematische Darstellung zur Wasserstoffbrückenbindung. Das Wasserstoffatom ist ohne Elektronenhülle als reines Proton gezeichnet.

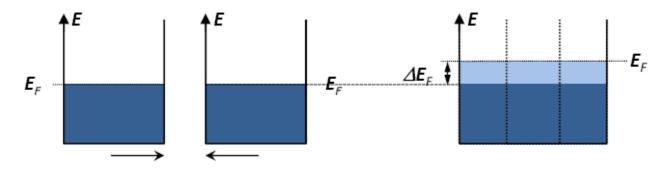


Abbildung 3.6: Zur Veranschaulichung des Pauli-Prinzips.

Lennard-Jones-Potential

$$E_{\text{pot}}(R) = 4\varepsilon \left[\left(\frac{\sigma}{R} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{R} \right)^{6} \right]$$

	Ne	Ar	Kr	Xe
ε (eV)	0.0031	0.0104	0.0104	0.0200
σ (Å)	2.74	3.40	3.65	3.98
R_0/σ	1.14	1.11	1.10	1.09

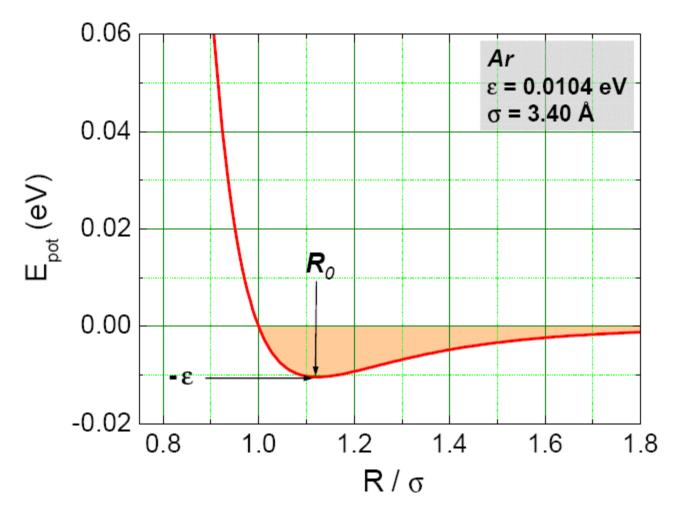


Abbildung 3.7: Das Lennard-Jones-Potenzial berechnet für ε und σ von Argon.

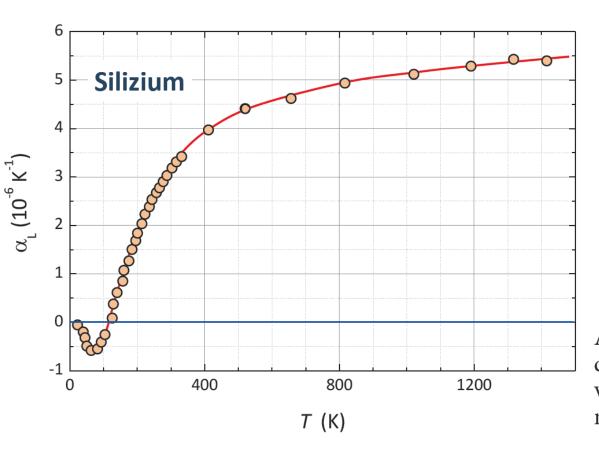


Abb. 6.13: Temperaturabhängigkeit des Längenausdehnungskoeffizienten von Silizium (nach Y. Okada, Y. Tokumaru, J. Appl. Phys. 56, 314 (1984)).

Ein idealer Kristall ist eine unendliche Wiederholung von identischen Strukturelementen

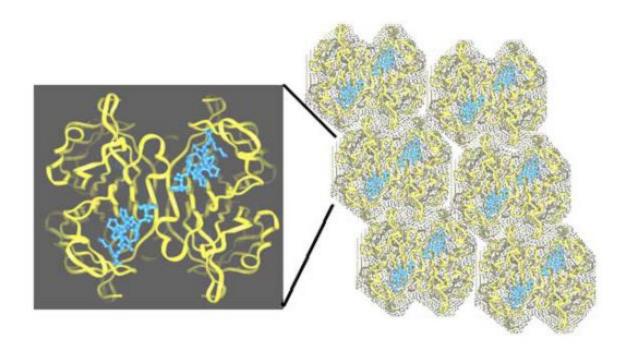


Abbildung 1.1: Die Basis eines Proteinkristalls (links) und deren Anordnung auf dem Gitter (rechts).

Ein idealer Kristall ist eine unendliche Wiederholung von identischen Strukturelementen

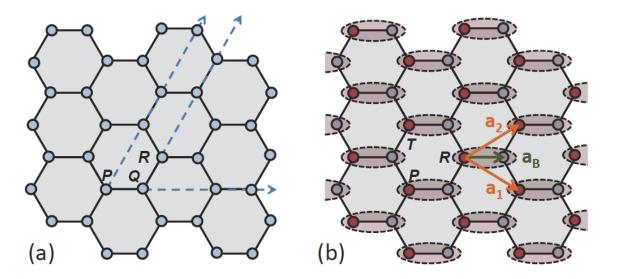


Abb. 1.1: (a) Die Schnittpunkte der Linien eines Bienenwabenmusters bilden kein Bravais-Gitter, da das Kristallgitter von Punkt P und Q aus betrachtet anders aussieht. (b) Nur die rot oder blau markierten Punkte bilden ein Bravais-Gitter. Auf diese muss man dann eine zweiatomige Basis bestehend aus jeweils einem roten und blauen Atom setzen. Die Vektoren a_1 und a_2 sind die primitiven Gittervektoren, der Vektor a_B gibt die Verschiebung der beiden Untergitter aus roten und blauen Kohlenstoffatomen an.

- Ein Bravais-Gitter is ein unendliches Gitter von Raumpunkten mit einer Anordnung und Orientierung, die exakt gleich aussieht, egal von welchem Gitterpunkt wir das Gitter betrachten.
- Ein dreidimensionales Bravais-Gitter besteht aus allen Punkten

$$\vec{T} = n_1 \vec{a}_1 + n_2 \vec{a}_2 + n_3 \vec{a}_3$$

mit $|n_1|, |n_1|, |n_1| \in N$

 Bravais-Gitter beinhalten nur die Geometrie des Raumgitters

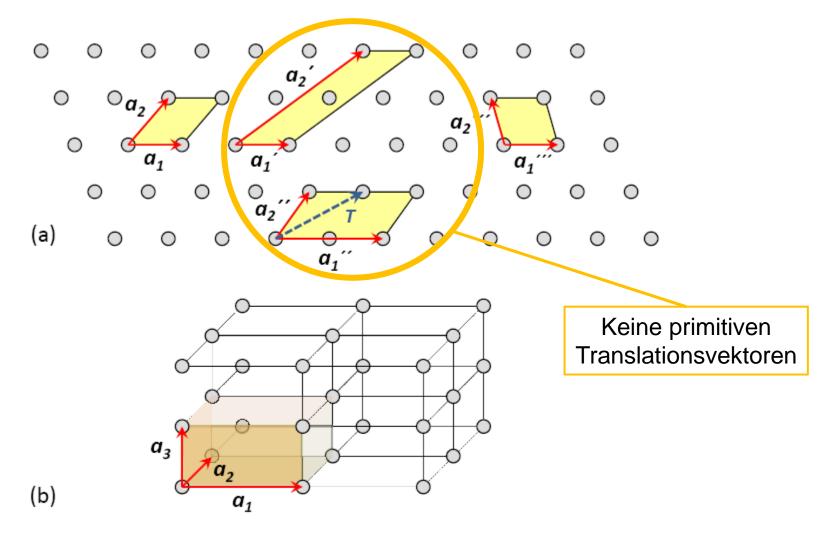


Abbildung 1.3: Gitterpunkte eines zweidimensionalen (a) und eines dreidimensionalen (b) Bravais-Gitters und

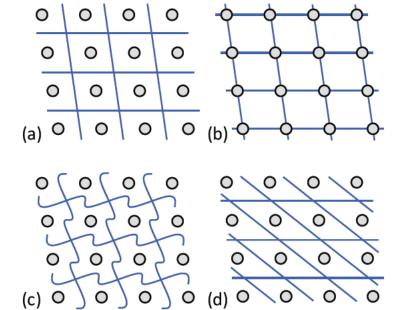


Abb. 1.3: Einige mögliche primitive Gitterzellen für ein zweidimensionales Bravais-Gitter.

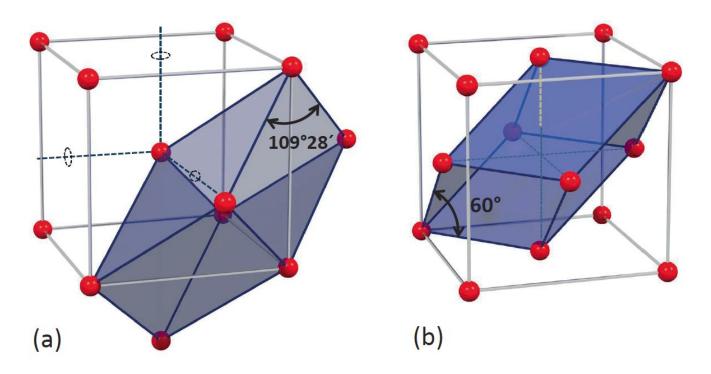


Abb. 1.4: Primitive (Blautöne) und konventionelle Zelle (Würfel) für ein kubisch raumzentriertes (a) und ein kubisch flächenzentriertes (b) Bravais-Gitter.

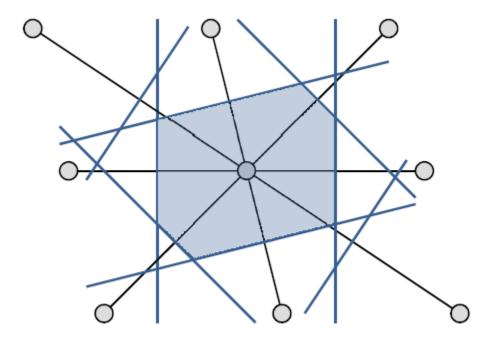


Abbildung 1.6: Die Wigner-Seitz-Zelle.

Symmetrieoperationen



- 1. die *Translationsgruppe*, die alle Symmetrieoperationen beinhaltet, bei denen kein ortsfester Punkt existiert, und
- 2. die *Punktgruppe*, die alle Symmetrieoperationen beinhaltet, bei denen mindestens ein Punkt ortsfest bleibt,

Symmetrieoperationen der Punktgruppe

1. Drehung um eine Achse:

Rotationssymmetrie ist vorhanden, wenn Drehungen um eine bestimmte Achse die Kristallstruktur in sich überführen. Der triviale Fall ist eine Rotation um 2π , er wird als Identität bezeichnet und mit dem Symbol 1 charakterisiert. Wir haben aber bereits diskutiert, dass Drehungen um $2\pi/2$, $2\pi/3$, $2\pi/4$ und $2\pi/6$ möglich sind. Wir sprechen dann von 2-, 3-, 4- und 6-zähligen Drehachsen, die wir mit den Symbolen 2, 3, 4 und 6 bezeichnen. Es kann streng bewiesen werden, dass für einen periodischen Kristall nur 2-, 3-, 4- und 6-zähligen Drehachsen möglich sind. Alle anderen Ordnungen von Drehachsen sind inkompatibel mit der Translationssymmetrie.

2. Inversion:

Die Inversionssymmetrie wird durch die Koordinatentransformation x' = -x, y' = -y, z' = -z beschrieben. Dies kann als eine *Punktspiegelung* an einem *Inversions*- oder *Symmetriezentrum* verstanden werden. Das Vorhandensein eines Inversionszentrums wird mit dem Symbol $\overline{1}$ oder i charakterisiert.

3. Spiegelung an einer Ebene:

Bei der Spiegelung werden im Gegensatz zu einer Drehung nicht nur die Punkte auf einer Achse, sondern die Punkte auf einer ganzen Ebene festgehalten. Diese Symmetrieoperation kann mathematisch durch eine Koordinatentransformation ausgedrückt werden. Für die Spiegelung an der yz-Ebene gilt zum Beispiel die Transformation: x' = -x, y' = y, z' = z. Das Vorhandensein einer Spiegelebene in einer Kristallstruktur wird durch das Symbol $\overline{2}$ oder m charakterisiert.

Symmetrieoperationen der Punktgruppe

Weitere Operationen können aus 1. – 3. abgeleitet werden, z.B.

4. Drehinversion:

Wir können die Inversion mit einer Drehung um eine Achse durch das Inversionszentrum verknüpfen, um die neue Symmetrieoperation der Drehinversion zu erhalten. Sie wird charakterisiert durch die Symbole $\overline{1}$, $\overline{2}$, $\overline{3}$, $\overline{4}$ und $\overline{6}$. Da das Vorhandensein eines Inversionszentrums immer mit einer einzähligen Drehinversionsachse zusammenfällt, das heißt $i=\overline{1}$ gilt, wird das Symbol i meist nicht verwendet. Ferner kann die Spiegelung an einer Ebene durch eine *Drehinversion* um 180°, d. h. durch eine Drehung um $2\pi/2$ und anschließende Inversion, realisiert werden. Da also $m=\overline{2}$ gilt, wird auch das Symbol m oft nicht verwendet.

5. Drehspiegelung:

Wir können eine Drehung mit anschließender Spiegelung an einer Ebene senkrecht zur Drehachse verknüpfen. S_1 , d. h. n=1, entspricht einer Drehung um 2π , die von einer Spiegelung gefolgt wird. Dies ist natürlich identisch ist mit eine einfachen Spiegelung, wobei die Spiegelebene senkrecht zur Drehspiegelachse erläuft. S_1 ist also kein neues Symmetrieelement sondern die altbekannte Spiegelung. Bei S_2 , d. h. n=2, folgt die Spiegelung auf eine Drehung um π , woraus wiederum ein schon bekanntes Symmetrieelement, nämlich die Inversion resultiert. S_3 bedeutet eine Drehung um $2\pi/3$, die von einer Spiegelung gefolgt wird. Das Ergebnis entspricht einer 3-zähligen Achse, auf der eine Spiegelebene senkrecht steht. Bei S_4 erfolgt die Drehung um $2\pi/4$ gefolgt von einer Spiegelung. Hieraus ergibt sich ein neues Symmetrieelement, das z. B. bei einem Tetraeder vorliegt. S_6 (Drehung um $2\pi/6$ und Spiegelung) entspricht zwar dem Vorliegen einer dreizähligen Drehachse mit zusätzlichem Inversionszentrum, wird aber trotzdem als eigenes Symbol eingeführt und verwendet. Es ist ein sehr wichtiges Symmetrieelement der anorganischen Chemie, das bei Oktaedern vorliegt.

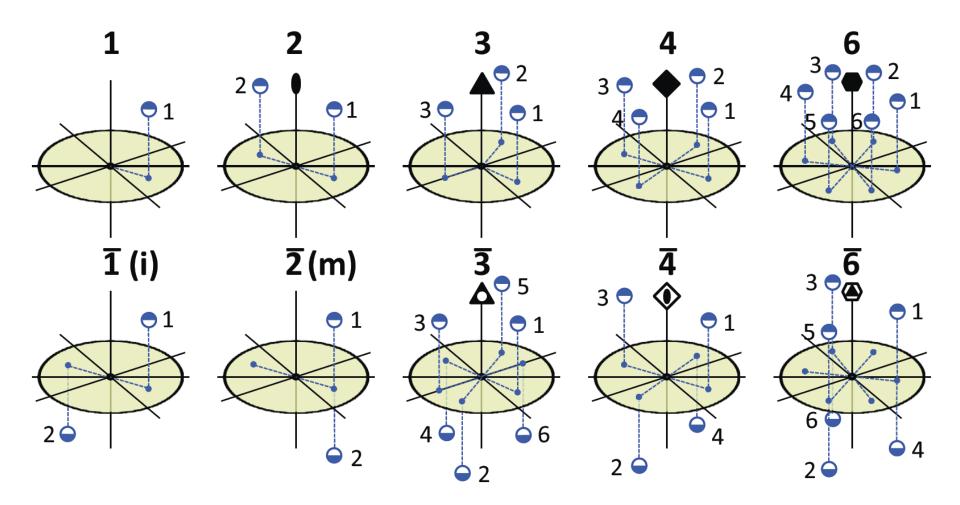


Abb. 1.7: Zur Veranschaulichung der zehn Symmetrieoperationen der Punktgruppe für ein dreidimensionales System. Es wird die in der Kristallographie übliche Symbolik verwendet.

Für dreidimensionale Gitter ist die Bildung von Symmetriegruppen aus den 10 Symmetrieoperationen der Punktgruppe genau auf 32 Möglichkeiten beschränkt.

Man sagt, es existieren 32 Kristallklassen

Tabelle 1.1: Zusammenstellung der 32 Kristallklassen. Für die Symbolik wird sowohl die Nomenklatur nach Hermann und Mauguin sowie nach Schoenflies verwendet.

#	Kristallsystem	Hermann und Mauguin		Schoenflies
		Kurzsymbol	Langsymbol	
1 2	triklin	1/1	$\frac{1}{1}$	C_1C_i
3 4 5	monoklin	2 m 2/m	121 1m1 1 2/m 1	$C_2C_sC_{2h}$
6 7 8	orthorhombisch	222 mm2 mmm	222 mm2 2/m 2/m 2/m	$D_2C_{2v}D_{2h}$
9 10 11 12 13 14 15	tetragonal	$\frac{4}{4}$ $4/m$ 422 $4mm$ $\overline{4}2m$ $4/mmm$	411 4/m 422 4mm 42m 4/m 2/m 2/m	$C_4S_4C_{4h}D_4C_{4v}D_{2d}D_{4h}$
16 17 18 19 20	trigonal	$\frac{3}{3}$ 32 $\frac{3}{3}$ m	$\frac{3}{3}$ 32 $\frac{3}{3}$ $\frac{3}{2}$ m	$C_3C_{3i}D_3C_{3v}D_{3d}$
21 22 23 24 25 26 27	hexagonal	6 6/m 622 6mm 62m 6/mmm	6 6/m 622 6mm 62m 6/m 2/m 2/m	$C_6C_{3h}C_{6h}D_6C_{6v}D_{3h}D_{6h}$
28 29 30 31 32	kubisch	23 m3 432 43m m3m	$\frac{23}{m\overline{3}}$ $\frac{432}{\overline{43m}}$ $\frac{4/m}{\overline{3}} \frac{3}{2/m}$	$\mathrm{TT_hOT_dO_h}$

Punktgruppen (Schönflies-Notation)

	Symbol	Bedeutung
Klassifizierung nach	C_n	(n = 2, 3, 4, 6), <i>n</i> -zählige Drehachse
Hauptdrehachsen und	S_n	n-zählige Drehinversionsachse
Spiegelebenen	D_n	n-zählige Drehachse senkrecht zu einer Hauptdrehachse
	T	4 drei- und 3 zweizählige Drehachsen wie beim Tetraeder
	O	3 vier- und 4 dreizählige Drehachsen wie beim Oktaeder
	C_i	Inversionszentrum
	C_s	Spiegelebene
zusätzliche Symbole	h	horizontal = senkrecht zur Drehachse
für Spiegelebenen	v	vertikal = parallel zur Drehachse
	d	diagonal = parallel zur Hauptdrehachse in der Ebene, die die zweifachen Drehachsen halbiert

Tabelle 1.2: Die Schoenflies Notation für die Punktgruppen (C steht für "cyclic", D für "dihedral" und S für "Spiegel").

	Bravais-Gitter (kugelsymmetrische Basis)	Kristallstrukturen (Basis mit beliebiger Symmetrie)	
Punktgruppe	7	32	
Raumgruppe	14	230	

Abbildung 1.12: Die kristallographischen Punkt- und Raumgruppen.

Ein Festkörperphysiker lernt nicht alle 230 Raumgruppen auswendig, er muss nur von ihrer Existenz wissen!

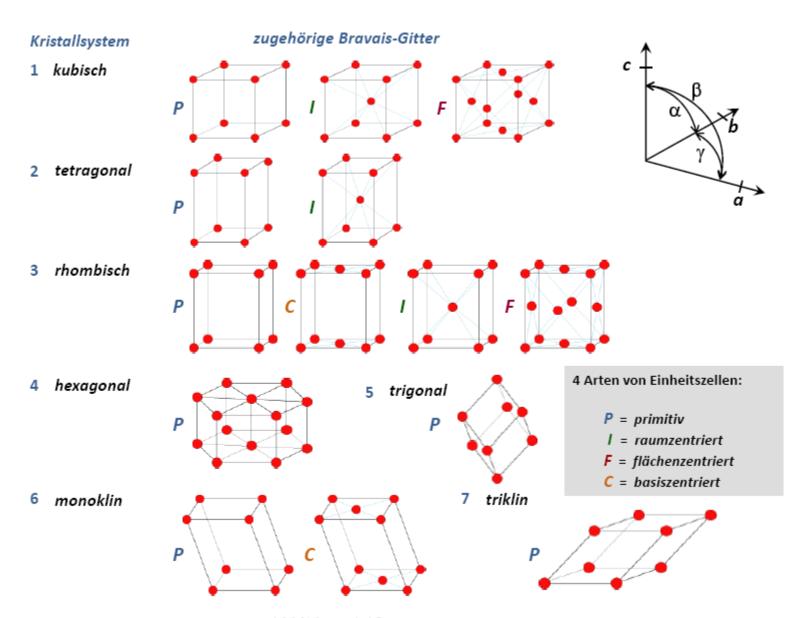


Abbildung 1.10: Die 14 Bravais-Gitter.

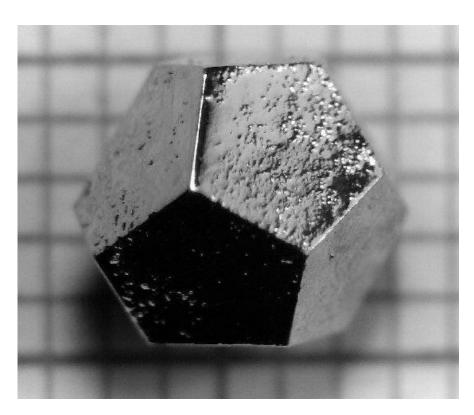
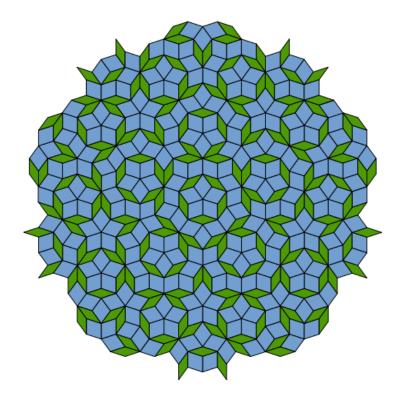


Foto eines Ho-Mg-Zn-Quasikristalls



Eine sog. Penrose-Parkettierung