

電子デバイス材料学 (ELECTRONICS DEVICES AND MATERIALS)

Atsunori KAMEGAWA

kamegawa@material.tohoku.ac.jp

亀川 厚則



TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

講義概要; 亀川担当 (SYLLABUS)

- 物質構造と誘電体の基礎
- 強誘電体と構造相転移
- 誘電体材料の材料設計とメタマテリアル
- 誘電体および強誘電体デバイス
- デバイス設計と製造プロセス

誘電体とは？
WHAT IS DIELECTRIC?

導電性より誘電性が優位な物質直流電圧
に対して電流を流しにくい絶縁体

TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

複素誘電率

COMPLEX PERMITTIVITY

印加電場, $E \Rightarrow$ 交流電場

$$E = E_0 e^{j\omega t}$$

電束密度, D

$$D = D_0 e^{j\omega t - \delta}$$

δ : 印加電場に対する異相の遅れ

$$D = \epsilon_0 \epsilon^* E$$

複素誘電率: ϵ^*

$$\epsilon^* = \epsilon' - j\epsilon''$$

$$\epsilon' = \frac{D_0}{\epsilon_0 E_0} \cos \delta$$

$$\epsilon'' = \frac{D_0}{\epsilon_0 E_0} \sin \delta$$

$$\tan \delta = \frac{\epsilon''}{\epsilon'}$$

1秒間に単位体積あたりに誘電体が電場から受け取るエネルギー: W

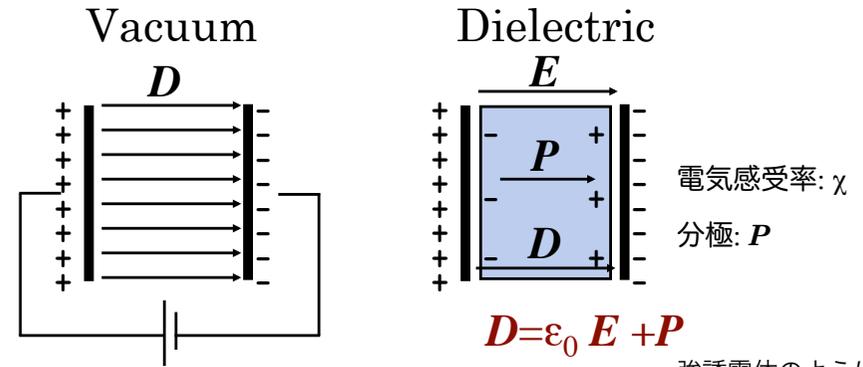
$$W = \frac{1}{2} \omega \epsilon'' \epsilon_0 E_0^2$$

$$= \frac{1}{2} \omega \epsilon' \epsilon_0 E_0 \tan \delta^2$$

ϵ'' や $\tan \delta$ は誘電体に交流電場を印加したときのエネルギー損失

誘電分極

POLARIZATION OF DIELECTRIC



Relationship of electric displacement field, D and electric field, E

$$D = \epsilon_0 E$$

$$D = \epsilon_0 E + P$$

$$P = \epsilon_0 \chi E$$

強誘電体のように線形関係にない場合は成立しない

$$D = \epsilon_0 (1 + \chi) E$$

$$= \epsilon_r \epsilon_0 E$$

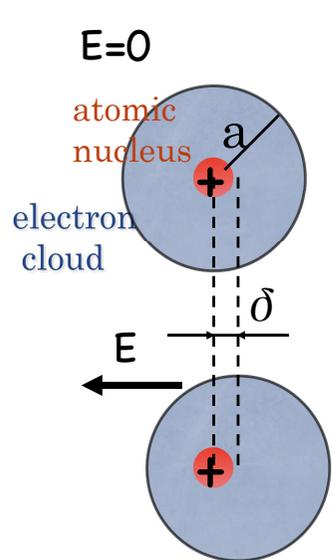
比誘電率: ϵ_r

TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

分極の機構 (ORIGINS OF POLARIZATION)

～電子分極 (ELECTRONIC POLARIZATION)～



電気双極子モーメント: μ_e

$$\mu_e = \alpha_e E$$

電子分極率: α_e

$$\alpha_e = 4\pi \epsilon_0 a^3$$

⇒原子体積に比例

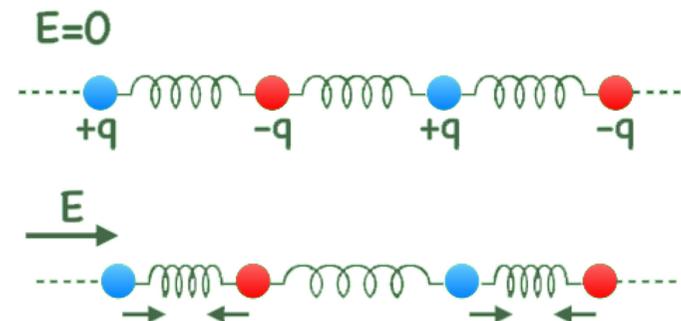
単原子イオンのイオン分極率 (10^{-24} cm^3)

Li ⁺¹	Be ⁺²	B ⁺³	C ⁺⁴	O ⁻²	F ⁻¹	Ne
0.029	0.008	0.003	0.0013	3.88	1.04	0.390
Na ⁺¹	Mg ⁺²	Al ⁺³	Si ⁺⁴	S ⁻²	Cl ⁻¹	Ar
0.179	0.094	0.052	0.0165	10.2	3.66	1.62
K ⁺¹	Ca ⁺²	Sc ⁺³	Ti ⁺⁴	Se ⁻²	Br ⁻¹	Kr
0.83	0.47	0.286	0.189	10.5	4.77	2.46
Rb ⁺¹	Sr ⁺²	Y ⁺³	Zr ⁺⁴	Te ⁻²	I ⁻¹	Xe
1.40	0.86	0.55	0.37	14.0	7.10	3.99
Cs ⁺¹	Ba ⁺²	La ⁺³				
2.42	1.55	1.04				

Pauling's values

分極の機構 (ORIGINS OF POLARIZATION)

～イオン分極 (IONIC POLARIZATION)～



電気双極子モーメント: μ_i

$$\mu_i = \alpha_i E$$

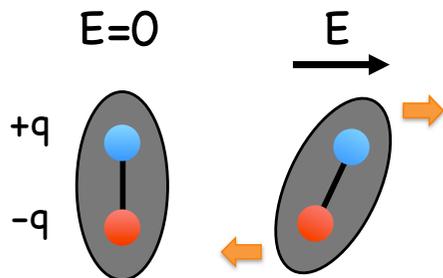
電子分極率: α_i

分極の機構 (ORIGINS OF POLARIZATION)

～配向分極 (DIPOLAR POLARIZATION)～

正負電荷の重心がずれた分子や基は永久双極子モーメント μ をもつ

- ◆ μ は熱運動により無秩序な方向分布
- ◆ 電界 E により配向



双極子モーメント μ と電場 E は古典統計力学的 (Boltzmann 分布則) に整理される

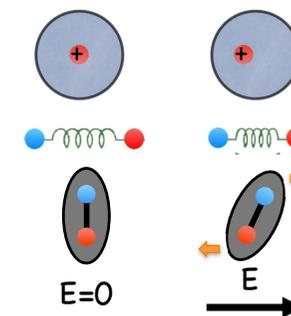
$$\alpha_p = \frac{\mu}{3kT}$$

⇒温度が高いほど、熱振動により分極はそろいきくい

The orientation is induced by electric field.

ORIGINS OF POLARIZATION

- 電子分極, α_e
- イオン分極, α_i
- Ionic Crystals, NaCl
- 配向分極, α_o
- Polar Molecules, HCl
- 空間電荷分極, α_s



The total polarizability of the dielectric:

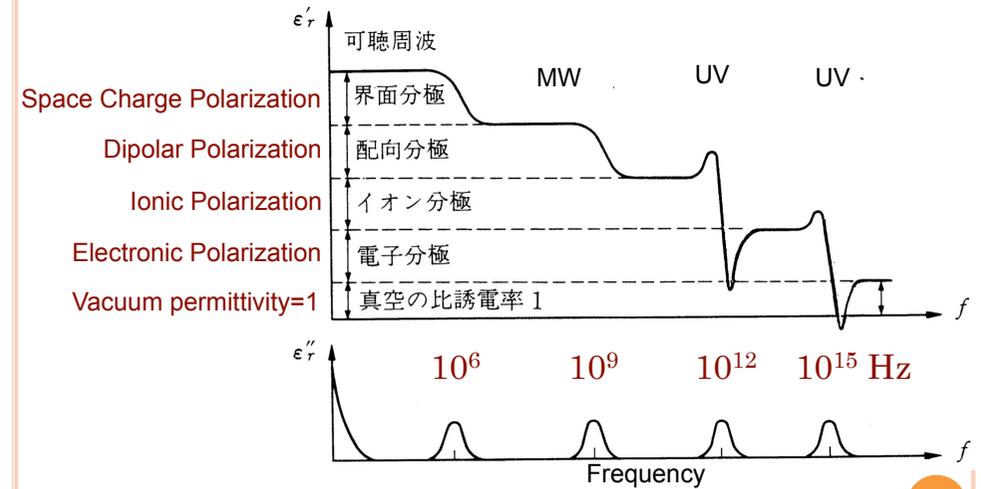
$$\alpha = \alpha_e + \alpha_i + \alpha_o + (\alpha_s)$$

$$\alpha = \alpha_e + \alpha_i + \frac{\mu}{3kT}$$

TODAY'S TOPICS

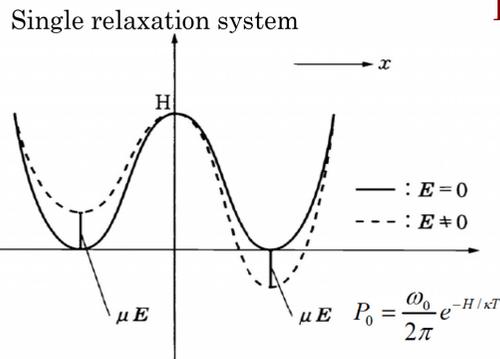
1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

DIELECTRIC DISPERSION ~ DIELECTRIC SPECTROSCOPY ~



誘電率が周波数によって変化⇒誘電分散

RELAXATION TYPE DISPERSION



The energy barrier for the relaxation type dielectric dispersion.

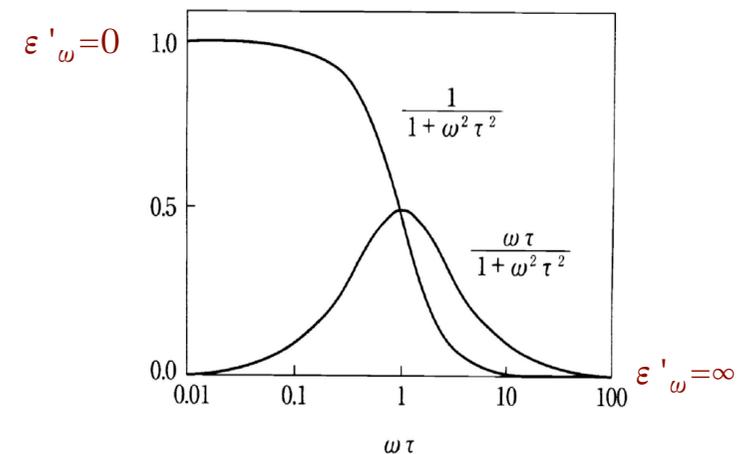
Debye relaxation equations

$$\begin{aligned} \epsilon^*(\omega) &= \epsilon(\infty) + \frac{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)}{1 + i\omega\tau} \\ \epsilon'(\omega) &= \epsilon(\infty) + \frac{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)}{1 + \omega^2\tau^2} \\ \epsilon''(\omega) &= \frac{\{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)\}\omega\tau}{1 + \omega^2\tau^2} \end{aligned}$$

τ : relaxation time

緩和型分散

RELAXATION TYPE DISPERSION



Relaxation spectra of relative dielectric constant, conductivity, and loss factor for a simple relaxation process with a single relaxation.

配位型の分極で発現⇒配向分極

共鳴型分散

RESONANCE TYPE DISPERSION

Resonance effects:

the rotations or vibrations of atoms, ions, or electrons.

$$\epsilon^*(\omega) = \epsilon(\infty) + \frac{\{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)\}\omega_0^2}{\omega_0^2 - \omega^2 + i\Gamma\omega}$$

$$\epsilon'(\omega) = \epsilon(\infty) + \frac{\{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)\}\omega_0^2(\omega_0^2 - \omega^2)}{(\omega_0^2 - \omega^2)^2 + \Gamma^2\omega^2}$$

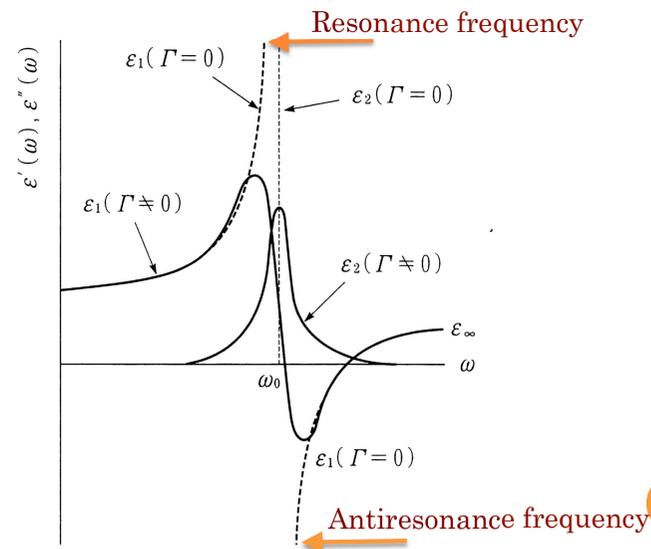
$$\epsilon''(\omega) = \frac{\{\epsilon(0) - \epsilon(\infty)\}\omega_0^2\Gamma\omega}{(\omega_0^2 - \omega^2)^2 + \Gamma^2\omega^2}$$

変位型の方極で発現⇒電子分極, イオン分極

TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

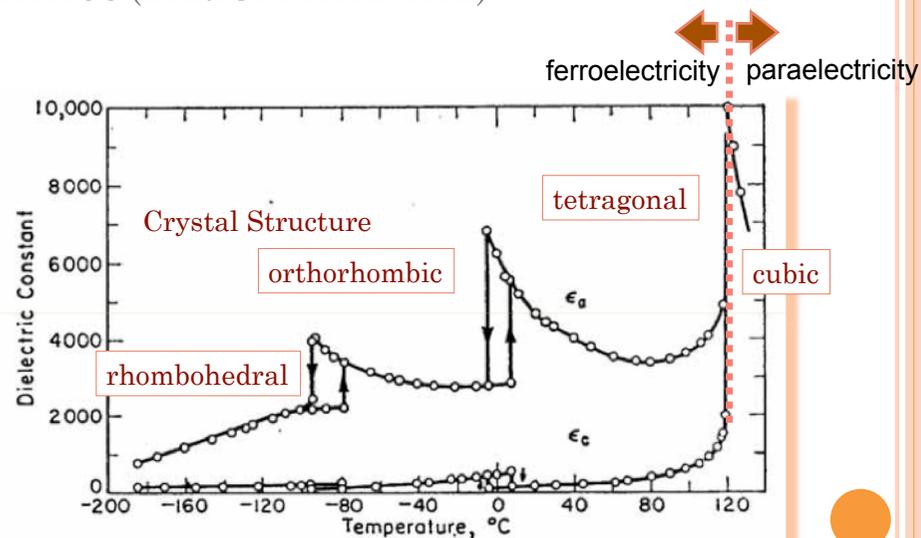
RESONANCE TYPE DISPERSION



Frequency response near resonance of a dielectrics.

チタン酸バリウム

BATIO3 (BARIUM TITANATE)

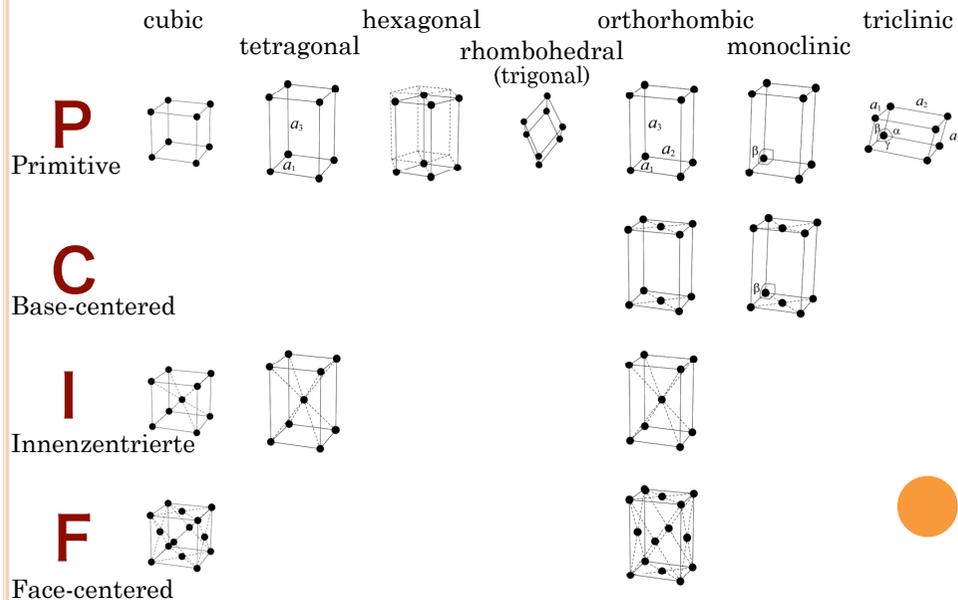


TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

ブラベー格子

THE 14 BRAVAIS LATTICE



結晶系

THE 7 CRYSTAL SYSTEMS

Cubic	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a = b = c$
Tetragonal	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a = b \neq c$
Hexagonal	$\alpha = \beta = 90^\circ; \gamma = 120^\circ$	$a = b; c$
Rhombohedral	$\alpha = \beta = \gamma \neq 90^\circ$	$a = b = c$
Orthorhombic	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a < b < c$
Monoclinic	$\alpha = \gamma = 90^\circ, \beta \neq 90^\circ$	$c \leq a, b$
Triclinic	$\alpha \neq 90^\circ, \beta \neq 90^\circ, \gamma \neq 90^\circ$	$c \leq a \leq b$

結晶は 7 晶系と 3 2 晶族

なぜ 3 2 晶族？

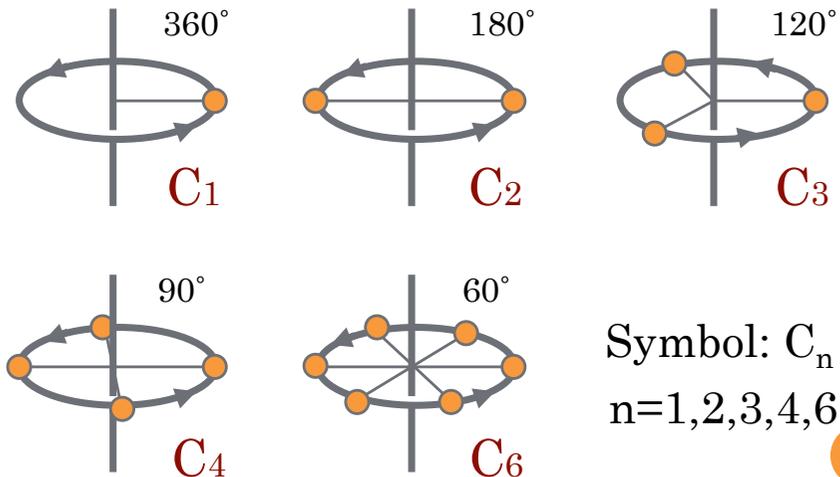
TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

対称操作(回転)

ROTATION SYMMETRY

回転軸による対称操作



Rotation by $360^\circ/n$ or $2\pi/n$ about a rotation axis

SYMMETRY OPERATIONS

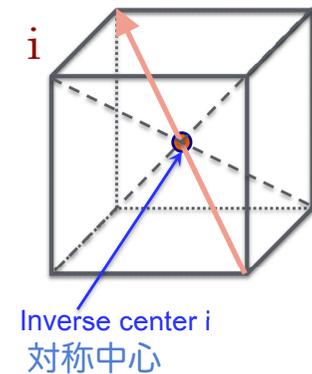
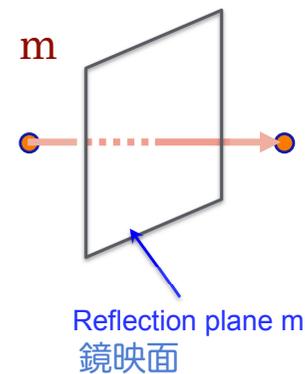
- Rotation 回転(5種類)
- Reflection 鏡映(反射)
- Inversion 反転
- Rotatory inversion 回反
- Rotatory reflection 回映

対称操作(鏡映と反転)

REFLECTION AND INVERSION SYMMETRY

鏡映: m (or σ)

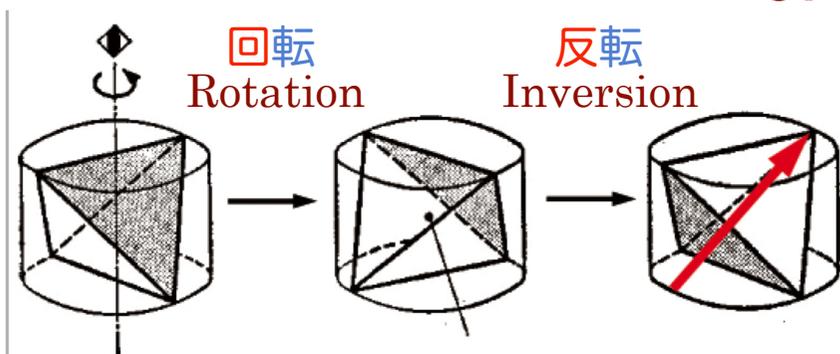
反転: i (or l)



対称操作(回反)

ROTATORY INVERSION SYMMETRY

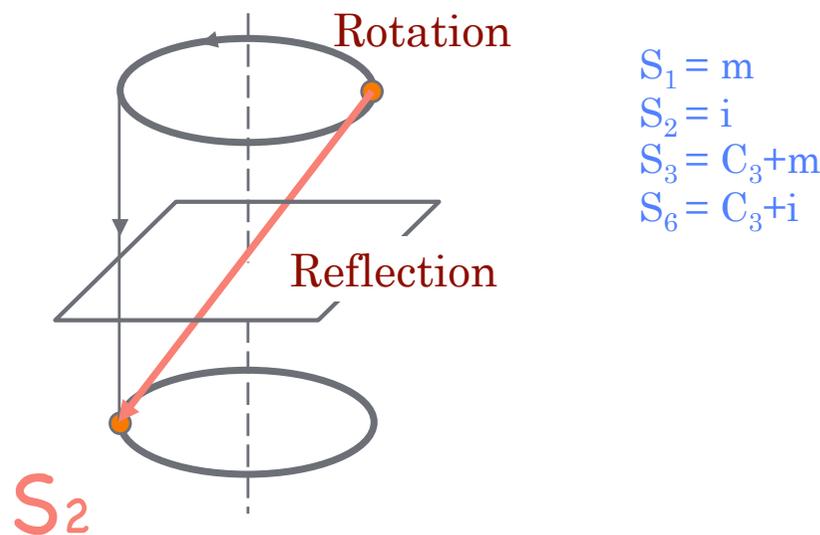
正四面体における4回転の回反操作 \bar{C}_4



「1回の回反」と「反転」は同義
 「2回の回反」と「鏡映」は同義

対称操作(回映)

ROTATORY REFLECTION SYMMETRY



$S_1 = m$
 $S_2 = i$
 $S_3 = C_3 + m$
 $S_6 = C_3 + i$

結晶で可能な対称要素

SYMMETRY ELEMENT IN CRYSTALLOGRAPHY

- 対称回転軸要素 恒等: $E = C_1, C_2, C_3, C_4, C_6$
- 対称回反軸要素 $\bar{C}_3, \bar{C}_4, \bar{C}_6$
- 対称回映軸要素 S_3, S_4, S_6
- 鏡映面要素 m
- 対称中心要素 i

HERMANN-MAUGUIN NOTATION

~ INTERNATIONAL SYMBOL ~

	Schoenflies Symbols	International Symbols
○ Rotation axis	C_1, C_2, C_3, C_4, C_6	$1, 2, 3, 4, 6$
○ Rotation Inversion axis	$\bar{C}_3, \bar{C}_4, \bar{C}_6$	$3, 4, 6$
○ Rotation Reflection axis	S_3, S_4, S_6	$3/m, 4/m, 6/m$
○ Reflection plane	m	m
○ Inversion center	i	1

There are **the 13 symmetry elements** in crystals.

結晶点群 (晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Cubic	O_h	m3m
	O	432
	T_d	$\bar{4}3m$
	T_h	m3
	T	23

O (octahedron) :

The group has the symmetry of an octahedron (or cube), with (O_h) or without (O) improper operations (those that change handedness).

T (tetrahedron)

The group has the symmetry of a tetrahedron. T_d includes improper operations, T excludes improper operations, and T_h is T with the addition of an inversion.

結晶点群 (晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Tetragonal	D_{4h}	4/mmm
	D_4	422
	D_{2d}	$\bar{4}2m$
	C_{4v}	4mm
	C_{4h}	4/m
	S_4	$\bar{4}$
	C_4	4

S_n (Spiegel):

The group that contains only an n-fold rotation-reflection axis.

D_n (dihedral):

The group has an n-fold rotation axis plus a twofold axis perpendicular to that axis. D_{nh} has, in addition, a mirror plane perpendicular to the n-fold axis. D_{nd} has, in addition to the elements of D_n , mirror planes parallel to the n-fold axis.

C_n (cyclic):

The group has an n-fold rotation axis. C_{nh} is C_n with the addition of a mirror (reflection) plane perpendicular to the axis of rotation. C_{nv} is C_n with the addition of a mirror plane parallel to the axis of rotation.

結晶点群 (晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Hexagonal	D_{6h}	6/mmm
	D_6	622
	D_{3h}	6m2
	C_{6v}	6mm
	C_{6h}	6/m
	C_{3h}	$\bar{6}$
	C_6	6

Subscripts (h, v, d, i)

h: Horizontal reflection plane - passing through the origin and perpendicular to the axis with the 'highest' symmetry.

v: Vertical reflection plane - passing through the origin and the axis with the 'highest' symmetry.

d: Diagonal or dihedral reflection in a plane through the origin and the axis with the 'highest' symmetry, but also bisecting the angle between the twofold axes perpendicular to the symmetry axis.

i: inverse

結晶点群 (晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Rhombohedral	D_{3d}	$\bar{3}m$
	D_3	32
	C_{3v}	3m
	C_{3i}	$\bar{3}$
	C_3	3
Orthorhombic	D_{2h}	mmm
	D_2	222
	D_{2v}	mm2

結晶点群(晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Monoclinic	C_{2h}	2/m
	C_S	m
	C_2	2
Triclinic	C_i	$\bar{1}$
	C_1	1

There are the 32 point group types.

Compound symmetry: screw axis and glide plane symmetry operations

The 230 unique space groups describing all possible crystal symmetries

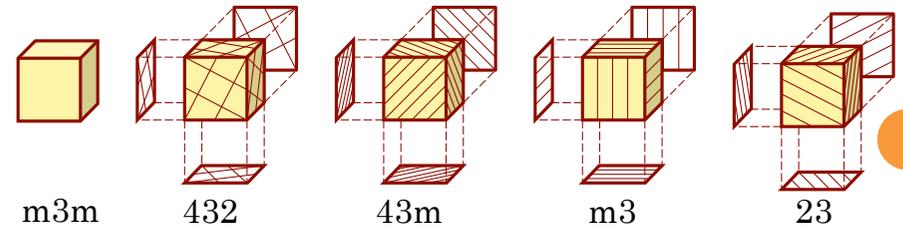
TODAY'S TOPICS

1. 誘電体とは？
2. 物質の誘電性と誘電分散
 - 固体の電気分極と誘電率
 - 電気双極子の種類と分極率
 - 誘電分散（緩和型と共鳴型）
3. 物質構造と結晶の対称性
 - 結晶系とブラベー格子
 - 結晶の対称操作と点群
 - 結晶の対称性と極性結晶

立方晶系と晶族

POINT GROUPS OF CUBIC SYSTEM

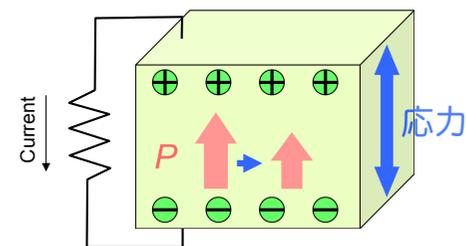
	Schönflies Notation	Hermann-Maugum
Cubic	O_h	m3m
	O	432
	T_d	$\bar{4}3m$
	T_h	m3
	T	23



圧電性と対称中心

PIEZOELECTRICITY AND CENTER OF SYMMETRY

圧電性 (Piezoelectricity) : 圧力 (力) を加えると、圧力に比例した分極 (表面電荷) が現れる現象



Notice : 圧電効果は応力に対する線形効果であり、非線形の電歪とは異なる。

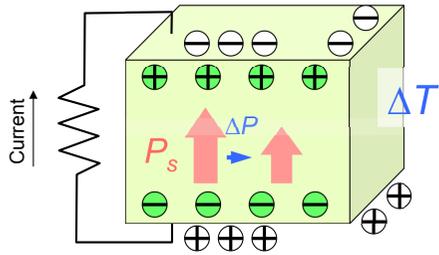
応力により結晶における電荷移動が起こる

中心対称性を持たない20晶族(O族(432群)を除く)

焦電性と自発分極

PYROELECTRICITY AND SPONTANEOUS POLARIZATION

焦電性：自発分極が温度に依存



$$\Delta P_i = p_i \Delta T$$

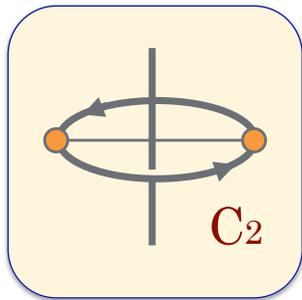
焦電係数:
pyroelectric coefficient

焦電性を発現する結晶は、単位格子セルに双極子を有し、
自発分極が生じる

結晶における自発分極の期限はなにか？

極性ベクトルと対称操作 (POLAR VECTOR AND SYMMETRY OPERATION)
~ PYROELECTRICITY AND SPONTANEOUS POLARIZATION ~

2-fold symmetry $C_2 : (x, y, z) \Rightarrow (-x, -y, z)$



$$\begin{bmatrix} P'_1 \\ P'_2 \\ P'_3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -1 & 0 & 0 \\ 0 & -1 & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} P_1 \\ P_2 \\ P_3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -P_1 \\ -P_2 \\ P_3 \end{bmatrix}$$

von Neumann's theorem : $P'_i = P_i$
対称操作による座標変換 テンソル成分不変

$$P_1 = P_2 = 0, P_3 \neq 0$$

Component of polar vector; $(0, 0, z)$
⇒ Occurrence of Spontaneous polarization

極性ベクトル

POLAR VECTOR

極性ベクトル

(デカルト数学) 座標系の基底を右手系から左手系に、
もしくは左手系から右手系に変換しても向きを変えない
ベクトル

力, 速度, 位置など、物理的に実体のあるベクトル



軸性ベクトル

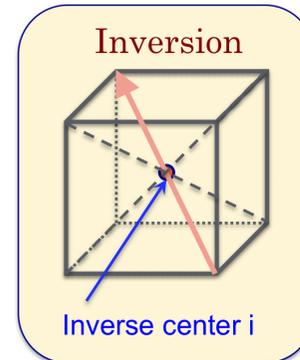
座標系の基底を右手系から左手系に、もしくは左手系から右手系に
変換したとき、ベクトルの向きも一緒に変わってしまうベクトル

力のモーメント, 角速度などが軸性ベクトル

一般に、2つのベクトルの外積の向きは、座標系を右手系にするか
左手系にするかによって変わるため、外積の形で定義される物理量
は全て軸性ベクトル。

極性ベクトルと対称操作 (POLAR VECTOR AND SYMMETRY OPERATION)
~ PYROELECTRICITY AND SPONTANEOUS POLARIZATION ~

Inverse symmetry $i : (x, y, z) \Rightarrow (-x, -y, -z)$



$$\begin{bmatrix} P'_1 \\ P'_2 \\ P'_3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -1 & 0 & 0 \\ 0 & -1 & 0 \\ 0 & 0 & -1 \end{bmatrix} \begin{bmatrix} P_1 \\ P_2 \\ P_3 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} -P_1 \\ -P_2 \\ -P_3 \end{bmatrix}$$

von Neumann's theorem : $P'_i = P_i$
対称操作による座標変換 テンソル成分不変

$$P_1 = P_2 = P_3 = 0$$

対称中心を持つということは、自発分極を発現しない

POLAR VECTOR AND SYMMETRY OPERATION
 ~ 10 POINT GROUPS IS POLAR ~

点群 (対称操作)	極性ベクトルの成分
2, 2m, 3, 3m, 4, 4m, 6, 6m	$0, 0, p_3$
m	$p_1, p_2, 0$
1	p_1, p_2, p_3

↓
 自発分極の成分
 焦電係数の成分

誘電体の性質 PIEZOELECTRICITY,
 PYROELECTRICITY AND FERROELECTRICITY

圧電性

中心対称性を持たない20晶族(O族(432群)を除く)

焦電性

極性ベクトルを持つ10晶族(自発分極を有する)

強誘電性

自発分極が電界の印加により反転できる

結晶点群(晶族)
 POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann -Maugum	Inversion Center	Polar Vector
Cubic	O_h	m3m	√	0
	O	432	-	0
	T_d	$\bar{4}3m$	-	0
	T_h	m3	√	0
	T	23	-	0

結晶点群(晶族)
 POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann -Maugum	Inversion Center	Polar Vector
Tetragonal	D_{4h}	4/mmm	√	0
	D_4	422	-	0
	D_{2d}	$\bar{4}2m$	-	0
	C_{4v}	4mm	-	(0, 0, z)
	C_{4h}	4/m	√	0
	S_4	$\bar{4}$	-	0
	C_4	4	-	(0, 0, z)

結晶点群(晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann -Maugum	Inversion Center	Polar Vector
Hexagonal	D_{6h}	6/mmm	√	0
	D_6	622	-	0
	D_{3h}	6m2	-	0
	C_{6v}	6mm	-	(0, 0, z)
	C_{6h}	6/m	√	0
	C_{3h}	$\bar{6}$	-	0
	C_6	6	-	(0, 0, z)

結晶点群(晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann -Maugum	Inversion Center	Polar Vector
Rhombohedral	D_{3d}	$\bar{3}m$	√	0
	D_3	32	-	0
	C_{3v}	3m	-	(0, 0, z)
	C_{3i}	$\bar{3}$	√	0
	C_3	3	-	(0, 0, z)
Orthorhombic	D_{2h}	mmm	√	0
	D_2	222	-	0
	D_{2v}	mm2	-	(0, 0, z)

結晶点群(晶族)

POINT GROUPS

	Schönflies Notation	Hermann -Maugum	Inversion Center	Polar Vector
Monoclinic	C_{2h}	2/m	√	0
	C_s	m	-	(x, 0, z)
	C_2	2	-	(0, 0, z)
Triclinic	C_i	1	√	0
	C_1	$\bar{1}$	-	(x, y, z)

There are the 32 point group types.

Compound symmetry: screw axis and glide plane symmetry operations

The 230 unique space groups describing all possible crystal symmetries

FOR YOUR ADVANCED STUDY

International Tables for Crystallography,
Volume A: Space Group Symmetry



Solid State Physics (Hardcover)
by Gerald Burns

