チュートリアル:第一原理計算は何の役に立つか

神谷利夫

東京工業大学 国際先駆研究機構 元素戦略MDX研究センター



http://conf.msl.titech.ac.jp/D2MatE/2024Tutorial/tutorial2024-BandTheory.html

NEWS:

2024/5/17 10:35 第一原理計算 講義資料を最終版に更新しました 20240517DFT.pdf

講義資料本文 20220702Text.pdf (2022/7/28 15:18更新)

付録 20210805Appendix.pdf

- 2024/5/15 18:36 第一原理計算 講義資料を最終版に更新しました
 2024/5/10 16:34 バンド理論 講義資料を最終版に更新しました <u>20240510bandtheory2.zip</u>
- 2024/5/10 14:32 バンド理論 講義資料を更新しました
- 2024/5/09 11:23 バンド理論 講義資料を更新しました
- 2024/5/09 09:36 バンド理論 講義資料をアップロードしました

2024年度 チュートリアル

主催: D²MatE

共催:

元素戦略MDX研究センター 講演会 第180回フロンティア材料研究所学術講演会 出島コンソーシアム・チュートリアル講座 物質・情報卓越教育院講演会

開催日時・チュートリアル題目:

2024年5月10日(金) 15:00~16:30 「チュートリアル: 実空間像から理解するバンド理論」

2024年5月17日(金) 15:00~16:30 「チュートリアル: 第一原理計算は何の役に立つか」

応物 結晶工学スクール: バンド構造を用いた材料開発(実践編)

https://annex.jsap.or.jp/kessho/contents/2024/school240729.html



参考Web: http://conf.msl.titech.ac.jp/Lecture/jsap-crystal/

2023年度 応用物理学会 結晶工学分科会

結晶工学スクール 関連資料

東京工業大学 科学技術創成研究院 神谷利夫

★注意★ 以下の資料、python プログラムは教育目的で作成したもので、
 間違いやバグ、計算精度の不足、プログラムの最適化などの保証は全くありません。
 自己責任でお使いください。
 2023年度結晶工学スクール参加者以外への拡散・共有もご速慮ください。

nythonは anaconda 3x を推奨します(インストール方法はこのページ最後をご覧ください)。



がりかんにこの、ういなをごうくんという。 沙要なモジュール (numpy, scipyなど) をインストールしてくだ を表しています いのダウンロードができます。 フレ、ファイルに保存してください。 彩行結果) をクリックすると、

コメントが色付けされているので、プログラムを理解する場合はこちらをご覧ください。

2023年度 結晶工学スクール 「バンド構造を用いた材料開発(実践編)」 資料

神谷講義スライド <u>Kamiya-Slides2023-1.pdf</u> (2023/7/25 7:15更新)
 講義資料本文 <u>20220702Text.pdf</u> (2022/7/28 15:18更新)
 付録 <u>20210805Appendix.pdf</u>

2023年7月28日 東工大内部限定チュートリアル 「どのように第一原理バンド計算の条件を決めるか」

• 講義スライド 20230728DFT-Tutorial.pdf (2023/7/24更新)

結晶学関係·一般

・ python(こついて: python.pdf

結晶関係

- VESTA(こよる見やすい結晶構造図の描き方 (VESTA(こついては http://jp-minerals.org/vesta/jp/) 複雑な結晶構造: VESTA-DrawComplexCrystal.pdf
 結晶の表面構造: VESTA-DrawSurfaceStructure.pdf
 ミラー指数の表記法: MillerIndex.pdf
 結晶格子とベクトル演算 - 非直交格子の法線ベクトルの計算法-: Crystal-VectorAnalysis.pdf
- ・結晶構造関係プログラム 資料: Crystal.pdf
 *レベル★★ 結晶構造・ベクトル解析基本ライブライブラリィ tkcrystalbase.py (プログラムコード) 説明: 他のpythonプログラムからimportして使用する。
 *レベル★★ 単位格子・逆格子iHam crystal draw cell.py (プログラムコード・実行結果) 実行方法: python crystal draw_cell.py
 *レベル★★ 単位格子変換・Ham crystal convert cell.py (プログラムコード・実行結果) 実行方法: python crystal_convert_cell.py FCC FCCPrim
 *レベル★★ 原子間距離 crystal distance.py (プログラムコード) 実行方法: python crystal_distance.py
 *レベル★★ Bragg角度 crystal XRD.py
 *レベル★★ Bragg角度 crystal XRD.py
- *レベル★★★ Madelung potentialの計算 crystal MP Ewald.py (プログラムコード)

バンド理論

- レベル★ 二次元波動関数の描画 wavefunction2D.py (プログラムコード・実行結果) 説明: 自由電子モデル、箱型ポテンシャル量子ドット、水素原子用モデルの2次元波動関数を描画 使用しているアルゴリズム: なし Usage1: python wavefunction2D.py pw kx0 kv0 kz0 kx ky kz 自由電子。 波数ベクトル(量子数)(kx0, ky0, kz0)(任意実数)をもち、 Bloch波数 (kx, kv, kz) の波動関数 (平面波) を描画 Usage2: python wavefunction2D.py qbox nx ny nz kx ky kz 無限大ポテンシャルに閉じ込められた量子ドット。 量子数 (nx, ny, nz) (= 1, 2, 3…)をもち、 Bloch波数 (kx, ky, kz) の口 波動関数 (正弦・余弦関数) を描画 Usage3: python wavefunction2D.py H n l m kx ky kz 水素原子様モデル。 量子数 (n, l, m) (n = 1, 2, …, l = 0, 1, …, n-1, m = -l, -l+1, …, l-1, l) をもち、 Bloch波数 (kx, ky, kz) の波動関数 を描画。見やすいように、動径関数のサイズは適当に変えている 実行方法: python wavefunction2D.py pw 0.1 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 波数ベクトル (0.1, 0, 0), Bloch波数 (0, 0, 0) の平面波波動関数を描画 実行方法: python wavefunction2D.py pw 0.1 0.0 0.0 0.5 0.0 0.0 波数ベクトル (0.1, 0, 0), Bloch波数 (1/2, 0, 0) の平面波波動関数を描画 実行方法: python wavefunction2D.py pw 0.1 0.0 0.0 1.0 0.0 0.0 波数ベクトル (0.1, 0, 0), Bloch波数 (1, 0, 0) の平面波波動関数を描画 実行方法: python wavefunction2D.py gdot 1 1 1 0.0 0.0 0.0 量子数 (1, 1, 1) の量子ドットの波動関数を描画 実行方法: python wavefunction2D.py H1000.000.000.0 H 1s (n = 1, I = 0, m = 0)の水素用原子の波動関数を描画 実行方法: python wavefunction2D.py H 2 1 1 0.0 0.0 0.0 H 2px (n = 2, | = 1, m = 1)の水素用原子の波動関数を描画 レベル★★ 三次元自由電子バンド free electron band.py (プログラムコード・実行結果) 説明: 自由電子モデル (ゼロポテンシャル) による三次元バンド構造 使用しているアルゴリズム: なし 実行方法: python free_electron_band.py 資料: pw.pdf • レベル★★★ 平面波基底による一次元バンド計算 pw1d.py (プログラムコード・実行結果) 説明: 平面波基底と井戸型ポテンシャルによる一次元バンド構造 使用しているアルゴリズム:フーリエ変換(numpy.fft.fft())、エルミート行列の対角化(numpy.linala.eig()) Usage: python pw1d.py mode (args) mode: ft: ポテンシャルのフーリエ変換を表示 band: バンド構造を表示
 - wf: 波動関数を表示

2023チュートリアル: どのように第一原理バンド計算の条件を決めるか

http://conf.msl.titech.ac.jp/D2MatE/2023Tutorial/tutorial2023.html

材料計算科学・データ解析チュートリアルコース 2023年度

文部科学省「データ創出・活用型マテリアル研究開発プロジェクト」 <u>半導体拠点 D2MatE</u> では、 材料計算科学・データ解析に関するチュートリアルコースを開催いたします。

今年度最初のチュートリアルは東工大関係者限定として開催します

チュートリアル題目: どのように第一原理バンド計算の条件を決めるか

開催方法・参加方法: https://www.msl.titech.ac.jp/event/3560.html をご覧ください

講義スライド: <u>DFT-tutorial2023-slides.pdf</u> (2023/7/28 17:37 講義最終候補版) 関連資料: 直列抵抗をもつダイオードのI-V特性の自己無撞着計算 (上記PDF P.36) <u>2023Tutorial/sc-diode.xlsx</u>

録画:



概要:

第一原理による量子計算が材料設計・解析にも実用的に広く使われるようになっています。第一原理計算では、原理的には「原子の種類と座標」だけを入力することで信頼性の高い全エネ ルギー、ひいては電子構造、物性の計算を行うことができます。しかしながら実際には、カットオフエネルギー、k点数、汎関数の選択など、計算結果・精度を左右するパラメータを適切に選 択する必要があります。 本チュートリアルでは、第一原理計算の精度を決める要因を説明し、どのように適切な精度パラメータを選択するか、どのように汎関数を選択するかなどを実例とと もに講義いたします。 また、聴講予定者から事前質問を募集いたします。 遠慮なくご質問ください。

バンド計算法全般に関する参考文献

初心者、材料学者向け

材料電子論入門 第一原理計算の材料科学への応用 田中功、松永克志、大場史康、世古敦人 共著、内田老鶴圃 (2017).

量子計算の実際

密度汎関数理論入門理論とその応用

佐々木泰造、末原茂共訳、吉岡書店 (2014).

量子計算の物理的基礎

固体電子構造論 密度汎関数理論から電子相関まで

藤原毅夫著、内田老鶴圃 (2015)

物質の電子状態

R.M. マーチン著、寺倉清之、寺倉郁子、善甫康成訳、Springer Japan (2010). 密度汎関数法の基礎

常田貴夫著、講談社 (2012)



全部 聞き流してOK

第一原理計算(量子計算)で
 なにができるかを知れば十分

原理などは、実際に計算をしてから勉強する

内容

1.	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方)	4~6章
	有効質量	7草
3.	状態密度	8章
	波動関数の可視化	9章
4.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方	付録3a
	バンドギャップ問題(密度汎関数)	10章
6.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー	
	凝集エネルギー・生成エネルギー	12章
	物性(弾性定数)	13章
	安定構造(構造緩和)	13~14章
8.	誘電率	
9.	相安定性・欠陥形成エネルギー	付録4a

10.その他(付録)

内容

1.	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方)	4~6章
	有効質量	7章
3.	状態密度	8章
	波動関数の可視化	9章
4.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方	付録3a
	バンドギャップ問題(密度汎関数)	10章
6.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー	
	凝集エネルギー・生成エネルギー	12章
	物性(弾性定数)	13章
	安定構造(構造緩和)	13~14章
8.	誘電率	
9.	相安定性・欠陥形成エネルギー	付録4a

10.その他(付録)



2. 第一原理計算とは

広義:

経験的パラメータを用いずに、 物理の基礎方程式から 望まれる計算結果を出力する

量子計算:

- 原子配列のみの入力から、 量子方程式に基づいて 精度の高い全エネルギーを出力する
 - ⇔ 半経験法 (Tight-binding法)

どれだけの精度が得られるか?

L/APW法

PAW法

構造パラメータで 2%、物性で 数% 程度 全エネルギー差で 10 meV程度

バンドギャップを精度良く求めることは難しい 実験値を再現できる計算法もあるが・・・

- ・経験パラメータが必要 (+U法、d/f電子系のみ)
- ・エネルギー計算ができない (mBJ)
- 計算時間がかかる
- ⇒ 計算モデルの特徴と精度を理解する 適切な目的に、適切なモデルを選択する

全エネルギーから何が計算できるか 基本:エネルギーがわかれば、あらゆる物性が計算できる 物性とは何か?「入力」を「出力」に変換する係数



物性: 熱力学的エネルギーの微分

$$G = U - TS - \sigma \cdot s - E \cdot D - B \cdot H$$

 $D_k = \frac{\partial G}{\partial E_k} = \sum_j \varepsilon_{kj} E_j + \sum_{i,j} d_{kij} \sigma_{ij}$
 $\varepsilon_{kj} = \frac{\partial G}{\partial E_k \partial E_j}$

自由エネルギーの近似

熱力学的エネルギー:

- ・定温、定圧 : Gibbsエネルギー G = E + PV TS
- ・定温、定積 : Helmholtzエネルギー (P = 0) F = E TS
- ・定エネルギー、定圧:エンタルピー (T = 0) H = E + PV
- ・定エネルギー、定積:内部エネルギー (T = 0, P = 0) E

第一原理計算: 全エネルギーを精度良く計算できる

- ・イオンを固定した場合は比較的高速: Born-Oppenheimerの断熱近似 系の全エネルギー : 内部エネルギー E外圧 P_{ext} と平衡な構造を計算 : エンタルピー H = E + PV
- イオンが動く(格子エントロピー)場合の計算は時間がかかる
 フォノン計算によりエントロピーを計算:自由エネルギー G, F

自由エネルギーの近似

Helmholtzエネルギー : F(V,T) = E - TS1. 分配関数 Zを計算 : $Z = \sum_{i} \exp(-\beta E_{i})$ $\beta = \frac{1}{k_{B}T}$ 2. Helmholtzエネルギー: $F = -k_{B}T \ln Z$ 3. エントロピー項 : TS = E - F

Helmholtzエネルギー: 電子項とフォノン項

$$\begin{split} F_{electron} &= E_{electron} - TS_{electron} \\ E_{electron} &= \int_{-\infty}^{\infty} eD(e)f(e)de - \int_{-\infty}^{E_{F}(0\mathrm{K})} eD(e)de \\ S_{electron} &= -k_{B}\int_{-\infty}^{\infty} D(e)[f(e)\ln f(e) + (1 - f(e))\ln(1 - f(e))]de \\ F_{phonon} (調和近似) &= \frac{1}{2} \sum \hbar \omega_{q} + k_{B}T \sum \ln(1 - e^{-\hbar \omega_{q}/k_{B}T}) \end{split}$$

第一原理計算: 全エネルギーから何が計算できるか

- ・電子準位 (バンド構造):
 - $e_i(\mathbf{k}) = E(n_{\mathbf{k},i}) E(n_{\mathbf{k},i} 1)$ (実際には一電子方程式の解)
- ・安定構造:

 E_{tot} が最小になる格子定数、原子座標を求める 13~14章

・弾性率テンソル 13章, 付録2f~2g $U = U_0 + \frac{1}{2} \sum_{i,j,k,l} C_{ijkl} e_{ij} e_{kl}$ 歪 e_{ij} を与えて $U(e_{ij})$ を計算 $\sigma_{ij} = \sum_{k,l} C_{ijkl} e_{kl}$ 歪 e_{ij} を与えて応力 σ_{ij} を計算 ・誘電率テンソル 付録2e~2g $U = U_0 + \frac{1}{2} \sum_{i,j} \varepsilon_{ij} E_i E_j$ 電場 E_i を与えて $U(E_i)$ を計算 $D_i = \varepsilon_0 + P_i = \sum_j \varepsilon_{ij} E_j$ 分極 P_i はBerry位相から計算



磁気物性、半導体物性:移動度、キャリア濃度、電子伝導度、Hall係数、熱電係数





すべての物性を計算できるプログラムは無い

「第一原理計算」であれば、同様の精度は出るはず => 必要な機能を持つ複数のプログラムを 組み合わせて使えばいい

例:

- 1. 安定構造、電子構造:計算が早いVASP
- 2. 内殻準位、X線吸収:

内殻を計算できる全電子法 Wien2k

- **3. COOP/COHP** : LOBSTER
- 4. フォノン分散 : Phonopy、ALAMODE
- 5. ラマン散乱強度 :
 - E : raman-sc
- 6. キャリア輸送特性 : BoltzTraP2

量子理論の基本と定式化のバリエーション

古典論と量子論の違い:

プランク定数 $h = 6.626 \times 10^{-34}$ Js を無視できるか、できないか

共役な物理量 q, p_q の交換関係 $[q, p_q] = qp_q - p_q q = ih/2\pi$ (Fermi粒子) (古典力学、直交座標系では、 $p_x = dx/dt$ 。一般的な導出については解析力学を参照)

(古典力学、直交座標系では、 $p_x = dx/dt$ 。一般的な導出については解析力学を参照) => Heisenbergの不確定性関係が導出される

定式化: どの定式化を使っても良い。問題によって解の容易さに違いがある

- 1. Heisenbergの行列力学: 行列方程式 (参考: 朝永振一郎 量子力学I) 固有値 (固有エネルギー)、固有状態 (線形代数的ベクトル) が得られる。
- 2. 波動力学 (Schrödinger方程式): 微分方程式 古典的なHamiltonianに、物理量の交換関係を導入 (第一量子化)。 固有値 (固有エネルギー)、固有状態 (関数空間のベクトル、場) が得られる。
- 3. 第二量子化 (場の量子論): 非可換代数方程式 場を量子論的な交換関係を満たすように量子化 固有値 (固有エネルギー)、 固有状態 (状態ベクトル ∏_q â[†]_a |0): 真空 |0)に生成演算子 â[†]_a を作用)
- 密度汎関数理論: Hohenberg-Kohnの定理 数学的定理: すべての物理量を電子密度 ρ(r)の汎関数として扱える 一般にSchrödinger方程式類似の一電子微分方程式として扱う (Kohn-Sham方程式)

<u>p.195</u> 密度汎関数理論 (Density Function Theory: DFT)

数学的定理: Hohenberg-Kohnの定理

- 1. 外部ポテンシャル $V_{ext}(r)$ 中で相互作用しあう電子ガスについて、 全電子密度 $\rho(r)$ が与えられると、 $V_{ext}(r)$ は一意的に決まる。
- 2. 全エネルギーはρ(r)の汎関数 E[ρ(r)] で与えられ、
 最小のE[ρ(r)] を与える ρ(r) が基底状態の電子密度
- ・形式的に、「交換相互作用」と「電子相関相互作用」の両方とも、
 全電子密度の汎関数として厳密に扱える
 簡単に電子相関を取り込める => 多体問題に適している
- ・ただし、汎関数の形を通して近似が入る
- ・実際の電子密度を再現する1電子系を解く問題に還元する
 「1自由電子」ではSchrödinger方程式の解に一致

p.196 3. Schrödinger方程式と密度汎関数理論 Hartree-Fock (HF) 方程式 (一電子Schrödinger方程式) $\left\{-\frac{1}{2}\nabla_l^2 + V_{ext}(\mathbf{r}_l) + V_{e-e}(\mathbf{r}_l)\right\}\varphi_l(\mathbf{r}_l) + v_{Xl}(r_l, \varphi_i(r_l)) = \varepsilon_l\varphi_l(\mathbf{r}_l)$

Kohn-Sham方程式 (密度汎関数法, DFT: Density Functional Theory) $\left\{-\frac{1}{2}\nabla^2 + V_{ext}(\rho(\mathbf{r})) + V_{e-e}(\rho(\mathbf{r})) + v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))\right\}\varphi(\mathbf{r}) = \varepsilon\varphi(\mathbf{r})$

- ・数式表現は似ている
 ·Schrödinger方程式:
 - 1. 古典的なハミルトニアンを量子化
 - 2. 各電子の座標 r_l に関する方程式
 - 3. (HF近似) エネルギー固有値 はイオン化ポテンシャル

密度汎関数法:

- 1. Hohenberg-Kohn定理(電子密度で系の基底状態が決まる)
- 2. 空間座標 r (電子密度 $\rho(r)$ の汎関数)だけに依存。
- 3. エネルギー固有値は軌道の化学ポテンシャル

密度汎関数法のメリット

Kohn-Sham方程式 (密度汎関数法, DFT: Density Functional Theory) $\left\{-\frac{1}{2}\nabla^2 + V_{ext}(\rho(\mathbf{r})) + V_{e-e}(\rho(\mathbf{r})) + v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))\right\}\varphi(\mathbf{r}) = \varepsilon\varphi(\mathbf{r})$

$v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))$: 交換相関相互作用 (ポテンシャル汎関数)

- ・ $v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))$ のモデル精度を上げれば、いくらでも厳密解に近づける
- ・プログラムの大きな変更を必要とせず、 新しい $v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))$ に対応できる

p.196

密度汎関数理論:要するに

 DFTは任意の多体系で厳密に正確な量子理論である 全ハミルトニアンの固有値 (全エネルギー)、 電子密度は物理的意味が保証されている
 ただし、基底状態のみしか保証されない

 励起状態が絡む量(伝導帯、バンドギャップ、 イオン化エネルギーなど)の妥当性は保証されない
 一電子方程式化した固有値、固有ベクトルの 物理的意味は慎重に議論する必要がある



4.「電子準位」ε_iの意味

・Hartree-Fock法: Koopmansの定理 電子軌道から電子1個を抜き取るエネルギー $\varepsilon_i = E(n_i) - E(n_i - 1)$

・密度汎関数法: Janakの定理 $\varepsilon_i = \frac{\partial E}{\partial n_i}$

> ・化学ポテンシャルに対応 光電子分光の結合エネルギーより浅くなる

• $n_i = 1/2$ の ε_i がHF法のイオン化ポテンシャルに近似: Slaterの遷移状態理論



		内	容	
1.	密度汎関数理論			
2	いいに構造図の読み	4 古)		

3章

7章

4~6章

付録3a

付録4a

10章

- 2. (バンド構造図の読み方) 有効質量
- 3. 状態密度
 8章

 波動関数の可視化
 9章
- 輸送特性 バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)
- 5. 光学スペクトル 11章
- 6. 全エネルギー
 凝集エネルギー・生成エネルギー
 物性(弾性定数)
 安定構造(構造緩和)
 13~14章

7. 誘電率

8. 欠陥形成エネルギー図の読み方

9. その他 (付録)



p.198



^{<u>p.201</u>} 7. 有効媒質近似 · 有効質量近似

半導体は原子がとびとびに並んでいるが・・・・ バンド理論、Blochの定理により、 バンド E(k) にある電子には周期的に並んだ原子による 散乱は受けない



神谷利夫、「機能性化合物の設計」、金属 2020年10月号 http://conf.msl.titech.ac.jp/Lecture/jsap-crystal/metal202010-preprint.pdf 848ページ以降に、周期構造の透過率スペクトルとバンド構造の関係に ついての説明があります

- 波数k、エネルギー E(k)をもつ電子にとって:
- 結晶は誘電率εの均質媒質とみなせる
- ・電子は有効質量 m_e^* と電荷 -|e|を持つ粒子と近似できる

ε, m_e^{*}, m_h^{*} がわかると、 いろいろな物性値を計算できる

有効質量からどこまでわかるか (自由電子近似)

移動度、伝導度
$$\mu = \frac{e\tau}{m_e^*}$$
 $\sigma = eN_{free}\mu$

状態密度 M_Cは等価なLUMOのk点の数。

$$N(E) = M_C \frac{\sqrt{2}}{\pi^2} \frac{\sqrt{E - E_C}}{\hbar^3} m_e^{*3/2} = \frac{\sqrt{2}}{\pi^2} \frac{\sqrt{E - E_C}}{\hbar^3} m_{de}^{*3/2}$$

バースタイン・モスシフト
(縮退半導体のE_F) $\Delta E_g^{BM} = \frac{\hbar^2}{m_{de}^*} \left(\frac{3N_e}{16\sqrt{2}\pi}\right)^{2/3}$

有効状態密度 スピン以外の縮退のない等方的な s バンド ($M_c = 1$)では、 状態密度有効質量 m_{de}^* はキャリア有効質量 m_e^* に等しい

$$N_{C} = 2\left(\frac{2\pi m_{e}^{*}k_{B}T}{h^{2}}\right)^{3/2} M_{C} = 2\left(\frac{2\pi m_{de}^{*}k_{B}T}{h^{2}}\right)^{3/2}$$
熱速度
$$\frac{1}{2}m_{e}^{*}v_{th}^{2} = \frac{3}{2}k_{B}T \quad v_{th} = \sqrt{3k_{B}T/m_{e}^{*}}$$
フェルミ速度
$$\frac{1}{2}m_{e}^{*}v_{F}^{2} = E_{F} - E_{C} \quad v_{F} = \sqrt{2(E_{F} - E_{C})/m_{e}^{*}}$$



図7-1(A) 有効質量





内容	
密度汎関数理論	3章
(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
輸送特性 バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
光学スペクトル	11章

6. 全エネルギー
 凝集エネルギー・生成エネルギー
 物性(弾性定数)
 安定構造(構造緩和)
 13~14章

付録4a

7. 誘電率

1.

2.

3.

4.

5.

8. 欠陥形成エネルギー図の読み方

9. その他 (付録)







鉄系超伝導体 LaFeOP の投影状態密度





図9-1 波動関数 (電子密度)

VASP,PBE96

GaN Si GaAs **CBM** Ga Ga N As VBM N
COHP: Crystal Orbital Hamilton Populations

Ion Substitution Effect on Defect Formation in Two-Dimensional Transition Metal Nitride Semiconductors, $AETiN_2$ (AE = Ca, Sr, and Ba) X. He, T. Katase, K. Ide, H. Hosono, and T. Kamiya, Inorg. Chem. 2021, 60, 14, 10227–10234

Calculated by LOBSTAR: http://www.cohp.de/

 $AETiN_2$ (AE = Ca, Sr, Ba)



	内容	
	密度汎関数理論	3章
)	(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
}.	状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
	<mark>輸送特性</mark> バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
5.	光学スペクトル	11章
).	全エネルギー 凝集エネルギー・生成エネルギー	12章

13章

13~14章

付録4a

物性(弾性定数) 安定構造(構造緩和)

7. 誘電率

8. 欠陥形成エネルギー図の読み方

9. その他 (付録)

電子伝導度と移動度: Boltzmann方程式+緩和時間近似

 $\tau(E,T) = \tau_0 T^p (E - E_C)^{r-1/2}$ r: 散乱因子 $\left\langle \tau^k \right\rangle = -\frac{2}{3} \int_{E_C}^{\infty} (E - E_C) \tau(E)^k D_C (E - E_C) \frac{\partial f_e(E)}{\partial E} dE / n_e$ キャリア密度 $n_e = \int_{E_c}^{\infty} D_C(E) f_e(E) dE = \sum_{occupied states in CB} n_i$ 伝導度 $\sigma_x = en_e \frac{e}{m_e^*} \langle \tau^1 \rangle$ ドリフト移動度 $\mu_{drift} = \frac{e}{m_e^*} \langle \tau^1 \rangle$ Hall係数: $R_H = \frac{E_y}{L_B} = \frac{F_H}{an} = \frac{1}{an_H}$ (q = -e for electron, +e for hole) Hall因子: $F_H = \frac{\langle \tau^2 \rangle}{\langle \tau \rangle^2}$ Hall移動度: $\mu_H = F_H \mu_{drift}$ Hallキャリア濃度: $n_H = \frac{1}{F_H} n_e$ 熱電係数: $S = -\frac{k}{e} \frac{\int \left(-\frac{\partial f}{\partial E}\right) D(E) v^2 \tau \left[\frac{E-E_F}{kT}\right] dE}{\int \left(-\frac{\partial f}{\partial E}\right) D(E) v^2 \tau dE} + \frac{1}{e} \frac{\partial E_F}{\partial T}$ 実験値に合うようにてを決めると、いろいろなキャリア輸送特性を計算できる



フェルミ準位 $E_{\rm F}$ の計算方法

http://conf.msl.titech.ac.jp/Lecture/jsap-crystal/index.html

半導体の統計物性の温度依存性





半導体の状態密度、電子、正孔

全状態密度: $D(E) = D_e(E) + D_h(E) + D_D(E) + D_A(E)$



$\underline{P.204}$ VASPのD(E)を使って $N_{\rm C}, N_{\rm V}, m_{\rm DOS}^{*}$ を計算



EF (eV)

EF (eV)



状態密度有効質量 m_{DOS}*: SnOの例

 半導体・デバイスシミュレーション

 非縮退半導体の自由電子密度

 $n_e \sim N_C \exp(-\beta(E_C - E_F))$
 $N_C = 2\left(\frac{2\pi m_e^* k_B T}{h^2}\right)^{3/2}$

 伝導帯有効状態密度 N_C が必要

自由電子近似の状態密度:

$$D_{e}(E) = D_{C0}\sqrt{E - E_{C}}$$
$$D_{C0} = \frac{\sqrt{2}}{\pi^{2}} \frac{m_{DOS}^{*^{3/2}}}{\hbar^{3}}$$
DOSへのフィッティングから
状態密度有効質量 m_{DOS}^{*} がわかる



バンド有効質量と実測される有効質量

バンド有効質量:電子が動いてもバンド構造に影響しない

(Rigid bandモデル)



バンドギャップに比例する傾向
$$k_p$$
摂動理論 $\frac{m}{m^*} = 1 + \frac{2P^2}{m} \frac{1}{E_g}$

キャリア有効質量:電子が動くと格子イオンと相互作用して重くなる

 $\mu = \frac{e\tau}{m_e^*}$ Frölich ポーラロンモデル H. Frolich: Adv. Phys. 1954, 3, p. 325. $m^* = m_0^*(1 + \alpha/6 + 0.0236\alpha^2 \cdots)$ 結合定数 (Fröhlich coupling constant) $\alpha = \frac{e^2}{8\pi\varepsilon_0\hbar^2} \sqrt{\frac{2m^*}{\hbar\omega}} \left(\frac{1}{\varepsilon_{r\infty} - \varepsilon_{rs}}\right)$ $\alpha = 0.068$ (GaAs), 3.77 (SrTiO₃)



状態密度有効質量: m_e*の異方性、多重度 M を考慮

$$D(E) = \frac{\sqrt{2}}{\pi^2} \frac{\sqrt{E - E_C}}{\hbar^3} Mm_e^{3/2} = \frac{\sqrt{2}}{\pi^2} \frac{\sqrt{E - E_C}}{\hbar^3} m_{dos}^{3/2}$$



	内容	
1.	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
3.	状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
4.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
6.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー 凝集エネルギー・生成エネルギー 物性(弾性定数)	12章 13章
	安定構造(構造緩和)	13~14章

8. 誘電率

9. 欠陥形成エネルギー図の読み方付録4a10 その他 (付録)



- 1. 共有結合(等極結合)Siなど 結合、反結合軌道のエネルギー分裂
- 2. イオン結合(異極結合)酸化物など イオンのエネルギー準位の違いが大きく影響 (共有結合性バンドギャップ+イオン結合性バンドギャップ)



<u>p.231</u> 付録3a: バンドギャップの成因

- 1. 共有結合(等極結合)Siなど 結合、反結合軌道のエネルギー分裂
- 2. イオン結合(異極結合)酸化物など イオンのエネルギー準位の違いが大きく影響 (共有結合性バンドギャップ+イオン結合性バンドギャップ)
- BZ境界での干渉: Bragg反射 (ほぼ)自由な電子近似ででてくる広義のバンドギャップ 「パイエルス転移」など
- 4. 強電子相関系材料
 DFTなどの一電子近似では再現できないバンドギャップ。 d 電子、f 電子系で重要。
 LDA/GGA+U, GW近似などの「beyond DFT」

<u>p.222</u> 付録2b 汎関数: 交換汎関数と相関汎関数

密度汎関数理論: Kohn-Sham方程式 (密度汎関数法, DFT: Density Functional Theory)

$$\left\{-\frac{1}{2}\nabla^2 + V_{ext}(\rho(\mathbf{r})) + V_{e-e}(\rho(\mathbf{r})) + v_{XC}(\rho(\mathbf{r}))\right\}\varphi(\mathbf{r}) = \varepsilon\varphi(\mathbf{r})$$

$$V_{\rm XC}$$
の形がわからない
=> いろいろな近似でいろいろな $V_{\rm XC}$ が提案されている



付録2b 汎関数: 交換汎関数と相関汎関数

L(S)DA: Local (Spin) Density Approximation: 局所密度近似 $v_{XC} = -3\alpha ((3/8\pi)\rho(\mathbf{r}))^{\frac{1}{3}}$ 局所: 一点 r だけで決まる

非局所: r 以外の情報も考慮する => 微分で取り入れる GGA: Generalized Gradient Approximation: 一般化密度勾配近似

$$E_{XC} = E_{XC}^{LSDA} - b \sum_{\sigma} \int \rho_{\sigma}^{\frac{4}{3}} \frac{x_{\sigma}^{2}}{1+6bx_{\sigma}\sinh^{-1}x_{\sigma}} dv + E_{X}^{NL}$$

$$x_{\sigma} = \left[\nabla\rho_{\sigma}\right] / \rho_{\sigma}^{\frac{4}{3}}$$
meta-GGA: 運動エネルギー密度 $\tau_{\sigma} = \sum_{occ} \left|\nabla\phi_{i,\sigma}\right|^{2}$ を取り込む
modified Becke-Johnson (mBJ): $v_{x}^{\text{MBJ}}(\mathbf{r}) = cv_{x}^{\text{BR}}(\mathbf{r}) + (3c-2)\frac{1}{\pi}\sqrt{\frac{5}{6}}\sqrt{\frac{\tau(\mathbf{r})}{n(\mathbf{r})}}$

Exact exchange: Hartree-Fock交換相互作用

<u>p.207</u> 10章, 図5-1 バンドギャップ問題



<u>p.208</u> 10. バンドギャップ問題: HF近似とDFT



10. よりもっともらしい

バンドギャップの計算 – beyond DFT –

- (i) 配置間相互作用 (Configuration Interaction: CI)
 分子軌道法 (Gaussianなど) で広く使われている
 バンド計算で実行するのは難しい
- バンド計算の場合

p.210

- (i) 自己相互作用補正 (Self-Interaction Correction: SIC)
- (ii) EE項に遮蔽パラメータを入れる方法

Screened Exchange: sX近似

(iii) HF近似とDFTが Egの値を逆方向に間違える

- => これらを適当な割合で混合した混合汎関数 (Hybrid DFT)
- (a) 実測のバンドギャップに合うようにEE項と密度汎関数を 適当な比で混合したもの。

B3PW91, B3LYPなど。混合係数が経験的に決められている。

(b) (a)に似ているが、係数が理論的に決定されている。

PBE0 や、その遮蔽版 (HSE)

(iv) GW近似(準粒子近似)

<u>p.210</u> 10. 混合汎関数: PBE0, HSE03/06

PBE0混合汎関数

 $E_{xc}^{SR,HFPBE0} = aE_x^{HF,SR} + (1-a)E_x^{PBE} + E_c^{PBE}$ 混合パラメータ a = 1/4

HSE混合汎関数

 $E_{xc}^{\omega PBEh} = aE_{x}^{HF,SR}(\omega) + (1-a)E_{x}^{PBE,SR}(\omega) + aE_{x}^{PBE,LR}(\omega) + E_{c}^{PBE}$ 混合パラメータ a = 1/4遮蔽パラメータ $\omega \to 0$: **PBE0** $\omega \to \infty$: **PBE (GGA)** (バンドギャップが合うように調節されたりすることもある) HSE03 : $\omega = 0.15$ HSE06 (HSE03のERRATA): $\omega = 0.15/2^{1/2} = 0.106$ (HF part) $\omega = 0.15 \times 2^{1/3} = 0.189$ (PBE part)

> John P. Perdew, Matthias Ernzerhof and Kieron Burke J. Chem. Phys. **105** (1996) 9982 Jochen Heyd, Gustavo E. Scuseria, Matthias Ernzerhof J. Chem. Phys **118** (2003) 8207; **124** (2006) 219906

立方晶SrGeO₃のバンド構造





- 1. 共有結合(等極結合)Siなど 結合、反結合軌道のエネルギー分裂
- 2. イオン結合(異極結合)酸化物など イオンのエネルギー準位の違いが大きく影響 (共有結合性バンドギャップ+イオン結合性バンドギャップ)
- **3. BZ境界での干渉**: Bragg反射 (ほぼ)自由な電子近似ででてくる広義のバンドギャップ 「パイエルス転移」など
- 4. 強電子相関系材料 DFTなどの一電子近似では再現できないバンドギャップ。 d 電子、f 電子系で重要。 LDA/GGA+U, GW近似などの「beyond DFT」。



<u>p.208</u> 図10-1(B) 汎関数, Uの効果: ZnO



VASP





VASPの汎関数の比較 (赤枠は mBJ/lmBJ)

Ţ

Tokyo Tech



汎関数の選択に関する神谷のアドバイス

- 1. まず、あたりをつける / 構造緩和計算 計算の速い DFT を使う
 - 金属: LDA
 - 半導体、絶縁体: GGA (**PBEsol**, PBE, revPBE) PBEsol: 300Kでの実測構造の再現性が高いが、E_gはPBEより過小評価
- 2. 電子構造:
 - Modified Becke-Johnson (mBJ): HSE相当のEgが出る。エネルギー計算はできない
 - ・狭バンドギャップ半導体: HSE 混合汎関数
 - ・広バンドギャップ半導体: PBE0 混合汎関数
 有効質量: BoltzTraP2: FTによるE(k)の内挿(高密度メッシュ化)
 輸送特性(σ/τ、μ/τ、S)に対応した有効質量
- 3. フォノン計算: VASP、phonopy、ALAMODE PBEsol

	内容	
l .	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
3.	状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
1.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
5.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー 凝集エネルギー・生成エネルギー 物性(弾性定数)	12章 13章
	安定構造(構造緩和)	13~14章

8. 誘電率

9. 欠陥形成エネルギー図の読み方 付録4a 10 その他 (付録)

<u>p.213</u> 11. 光学スペクトル (誘電関数ε*, 吸収係数α)

$$\mathcal{H} = \mathcal{H}_{0} - e\mathbf{r} \cdot \mathbf{E}$$

$$\varepsilon_{1}(\omega) = 1 + 4\pi \sum_{j} \frac{e^{2} |T_{0j}|^{2}}{\hbar} \frac{2\omega_{j}}{\omega_{j}^{2} - \omega^{2}}$$

$$T_{ij} = \langle \Psi_{i} | \mathbf{r} | \Psi_{j} \rangle = \int \Psi_{i}^{*} \mathbf{r} \Psi_{j} d\mathbf{r}$$

Kramers-Kronig変換

$$\varepsilon_{2}(\omega) = \frac{4\pi Ne^{2}}{m} \sum_{j} f_{j} \pi \delta(\omega^{2} - \omega_{j}^{2})$$
$$= \frac{4\pi Ne^{2}}{m} \sum_{j} f_{j} \frac{\pi}{2\omega} [\delta(\omega - \omega_{j}) + \delta(\omega + \omega_{j})]$$
$$n(\omega) - i\kappa(\omega) = \sqrt{\varepsilon_{1}(\omega) - i\varepsilon_{1}(\omega)}$$

$$\alpha(\omega) = \frac{4\pi}{\lambda} \kappa(\omega)$$

<u>p.213</u>図11-1(B) 光学スペクトル: LaCuOSe

WIEN2k+OPTICS



In2O3の直接/関接バンドギャップ

Nature of the band gap of In₂O₃ revealed by first-principles calculations and x-ray spectroscopy Aron Walsh, Juarez L.D.F.Da Silva, Su-Huai Wei, C. Korber, A. Klein, L.F.J. Piper, Alex DeMasi, Kevin E. Smith, G. Panaccione, P. Torelli, D.J. Payne, A. Bourlange, and R.G. Egdell Phys. Rev. Lett. 100 (2008) 167402



	内容	
1.	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
3.	状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
4.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
6.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー 凝集エネルギー・生成エネルギー	12章

・・主成エイルイ 物性(弾性定数) 13章 安定構造(構造緩和) 13~14章

8. 誘電率

9. 欠陥形成エネルギー図の読み方 付録4a 10 その他 (付録)





p.214

p.215 反応熱、生成エネルギーetc: 反応式を書き、それぞれのエネルギーを計算 A + B => C + D 0 K, 0 atm : $\Delta E = (E(C) + E(D)) - (E(A) + E(B))$ 0 K, 7限圧力 : $\Delta H = (H(C) + H(D)) - (H(A) + H(B))$ H(a) = E(a) + PV(a) 7限温度,有限圧力: $\Delta G = (G(C) + G(D)) - (G(A) + G(B))$ G(a) = E(a) + PV(a) - TS(a)

例:Naの昇華熱

Na (結晶) => Na (原子) ※ Na(結晶)の全エネルギー : E = -2.6203 eV/cell ※ Na(原子)の全エネルギー : E = -0.0007 eV/atom ※ Na(結晶) => Na(原子) : ΔE = 1.3094 eV = 126 kJ/mol ※ RT = 2.49 kJ/mol (300 K)を足してエンタルピーにする: ΔH = 128 kJ/mol

※ 文献值: 108 kJ/mol

<u>p.215</u> 例12-2: NaClの生成・凝集エネルギー

NaCl (結晶) => Na (結晶) + ½ Cl₂ (気体) ※ NaCl(結晶) の全エネルギー: E = -27.2610 eV/cell (4NaCl) ※ Na(結晶)の全エネルギー : E = -2.6203 eV/cell (2Na) ※ Cl₂(分子)の全エネルギー : E = -3.5504 eV/cell (2Cl) ※ 生成エネルギー NaCl(結晶) => Na(結晶) + 1/2 Cl₂(分子): -3.7301 eV/Na = 359.9 kJ/mol ※ ½ RT = 1.2 kJ/mol (300 K)を足してエンタルピーにする:

例12-3: Siの凝集エネルギー

Si (結晶) => Si (原子)

※ Si(結晶)の全エネルギー: E = -43.3748 eV / 8Si

= 523 kJ/mol

※ Si(原子)の全エネルギー -0.862 eV

※ RT = 2.49 kJ/mol (300 K)を足してエンタルピーにする:

 $\Delta H = 434 \text{ kJ/mol} \hat{\mathbf{x}} \hat{\mathbf{k}} \hat{\mathbf{k}}$

結合エネルギーは、結合数2で割ればよい。 Si-Siの結合エネルギー: E = 217 kJ/mol 文献値 224 kJ/mol

<u>p.216</u> 図13-1 構造緩和計算と体積弾性率: Si





14. 一般的な構造緩和: C12A7



VASP, PBE

単純金属の安定構造 (PBE vs LDA)

	実験	LDA	PBE		実験	LDA	PBE		実験	LDA	PBE
Li	b	HCP	BCC	Sr	f	BCC	BCC	Au	f	FCC	BCC
Be	h	HCP	HCP	Y	h	HCP	HCP	Hg		SC	FCC
В		Diamond	Diamond	Zr	h	HCP	HCP	ΤI	h	HCP	BCC
С	d	Diamond	Diamond	Nb	b	BCC	BCC	Bi		HCP	HCP
Na	b	FCC	FCC	Мо	b	BCC	BCC				
Mg	h	FCC	FCC	Rh	h	FCC					
Al	f	FCC	FCC	Pd	f	FCC	FCC				
Si	d	Diamond	Diamond	Ag	f	HCP	FCC				
Κ	b	HCP	HCP	Cd	h	HCP	FCC				
Ca	f	FCC	FCC	In		HCP	HCP				
Sc	h	HCP		Sn	d	Diamond	HCP				
Ti	h	HCP	HCP	Sb		HCP	HCP				
Ni	f	FCC	FCC	Te		SC	SC				
Cu	f	HCP	FCC	Cs	b	FCC	HCP				
Zn	h	HCP	FCC	Ba	b	BCC	FCC				
Ga		HCP	HCP	La	h	FCC	BCC				
Ge	d	Diamond	Diamond	Hf	h	HCP	FCC				
Rb	b	FCC	HCP	Та	b	BCC	HCP				
<u>p.217</u> 表14-1 一般的な構造緩和計算の結果

カッコ内がPBEでの計算結果。1%以内の誤差で計算できている

Al (FCC)	$a = 4.04975 \ (4.0462)$
Ca (FCC)	a = 5.5884 (5.51942)
Mg (HCP)	a = 3.2094 (3.1869) $c = 5.2103$ (5.19778)
Na (BCC)	a = 4.235 (4.20437)
Si	a = 5.41985 (5.46631)
GaAs	a = 5.65359 (5.7605)
GaN (wurzite)	a = 3.186 (3.24541) $c = 5.176$ (5.28965) $z(N) = 0.375$ (0.375783)
NaCl	a = 5.62 (5.65062)
MgO	a = 4.2109 (4.23617)
CaO	a = 4.8112 (4.83784)
ZnO	a = 3.2427 (3.25452) $c = 5.1948 (5.21411)$ $z(O) = 0.3826 (0.3816)$
In ₂ O ₃	$a = 10.117 \ (10.0316)$
SnO ₂	a = 4.738 (4.71537) $c = 3.1865$ (3.18356)
TiO ₂	a = 4.6061 (4.5941) $c = 2.9586 (2.9589)$
SrCu ₂ O ₂	a = 5.458 (5.48) $c = 9.837 (9.825)$
CuAlO ₂	$a = 5.9169 (5.896)$ $\alpha = 27.915 (28.1)$
β-Ga ₂ O ₃	$a = 12.23$ (12.026) $b = 3.04$ (2.9927) $c = 5.8$ (5.7185) $\beta = 103.7$
	(103.86)
InGaO ₃ (ZnO) ₁	a = 3.299 (3.29491) $b = 5.714$ (5.70415) $c = 26.101$ (25.4037)
$12CaO \cdot 7Al_2O_3$	<i>a</i> = 11.989 (12.0284, 11.997, 11.9884)
(C12A7)	$\alpha = 90 (\alpha = 89.9895, \beta = 89.9334, \gamma = 89.9619)$

付録6b Mg(OH)₂の構造緩和計算の結果

p.241





表A6b-1 水酸化物の構造緩和計算の結果

	計算值 (eV/molecule)	文献值 (eV/molecule)	文献值 (kJ/mol)
$Mg(OH)_2$	8.79	8.74	924.66
$Ca(OH)_2$	9.52	9.32	986.09
Sr(OH) ₂	9.31	9.16	968.89
$Ba(OH)_2$	8.85	8.95	946.3
Fe(OH) ₂	5.25	5.43	574.04
MgO	5.49	5.68	601.24
Fe ₂ O ₃	7.26	7.81	825.5

<u>p.240</u> 図A5-1 BaSの圧力誘起相転移

常圧安定相: NaCl型構造(B1) 高圧安定相: CsCl型構造(B2)

 $\Delta \mathbf{G} = \Delta (\mathbf{U} + \mathbf{PV} - \mathbf{TS})$ $= > \sim \Delta \mathbf{H} = \Delta \mathbf{E}_{scf} + \mathbf{P}\Delta \mathbf{V}$



	内容	
1.	密度汎関数理論	3章
2.	(バンド構造図の読み方) 有効質量	4~6章 7章
3.	状態密度 波動関数の可視化	8章 9章
4.	輸送特性	
5.	バンドギャップのでき方 バンドギャップ問題(密度汎関数)	付録3a 10章
6.	光学スペクトル	11章
7.	全エネルギー 凝集エネルギー・生成エネルギー 物性(弾性定数)	12章 13章

安定構造(構造緩和)

8. 誘電率

9. 欠陥形成エネルギー図の読み方付録4a10 その他 (付録)

13~14章





イオン変位の見積もり

外場が無く、イオンが平衡位置にいる時の全エネルギー

$$U_{0} = \sum U_{ij}(r_{ij}) = \sum \frac{1}{2}k(x_{i} - x_{i-1} - l)^{2}$$

x_i: i番目の原子の変位を部分座標で表す

外部電場*E*によって電荷を持つイオンが変位したならば、系の全エネルギーは $U = \sum_{i=1}^{n-1} k \{ (x_i - x_{i-1} - l) \}^2 - \sum_{i=1}^{n-1} q_i x_i E$

平衡条件

$$\frac{\partial U}{\partial x_j} = 0 = k (x_j - x_{j-1} - l) - k (x_{j+1} - x_j - l) - q_j E = 2k \delta x_j - q_j E$$

$$x_i \mathbf{\hat{E}} \mathbf{\hat{E}} \mathbf{\hat{E}} \quad \delta x_j = \frac{q_j}{2k} E$$

イオン結晶の誘電率

イオンの変位 δx_j イオンの変位を分極密度Pに変換する

$$\delta x_j = \frac{q}{2k} E \implies P = \frac{\sum q_j \delta x_j}{2l} = \frac{q^2}{4lk} E$$

イオン分極の誘電率 $D = \varepsilon E = \varepsilon_0 E + P$ $\varepsilon = \varepsilon_0 + \frac{q^2}{4lk}$

ポテンシャルの曲率 k で誘電率は決定される。

1次元連成振動子

$$\begin{aligned} & \text{Equilibrium}^{+q} \quad \stackrel{-q}{\bullet} \quad \bullet \quad \bullet \\ & [e_{l_0}] \\ & \text{Case 1} \quad \stackrel{l_0 + \delta x}{\bullet} \quad \bullet \quad \bullet \\ & [e_{l_0}] \\ & \text{F}_j(t) = -\frac{dU}{dx_j} = -A(x_j - x_{j-1} - l_0) + A(x_{j+1} - x_j - l_0) \\ & = A(x_{j-1}(t) + x_{j+1}(t) - 2x_j(t)) = m\frac{d^2}{dt^2}x_j(t) \\ & x_i(t) - x_{0,i} = A_{0,i}e^{i\omega t} \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \Lambda (A_{0,j-1} - 2A_{0,j} + A_{0,j+1}) = -m\omega^2 A_{0,j}$$

$$A \begin{pmatrix} 2 & -1 & 0 \\ -1 & 2 & -1 & \\ \vdots & \ddots & \ddots & \ddots & \vdots \\ & -1 & 2 & -1 \\ 0 & & -1 & 2 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} A_{0,1} \\ A_{0,2} \\ \vdots \\ A_{0,n-1} \\ A_{0,n} \end{pmatrix} = m\omega^2 \begin{pmatrix} A_{0,1} \\ A_{0,2} \\ \vdots \\ A_{0,n-1} \\ A_{0,n} \end{pmatrix}$$

ばね定数: Dynamical Matrix

固有値方程式 => ω_{α} , $(A_{0,i})_{\alpha}$

Dynamical Matrixの計算法

DFT: $U(x_{i.u}) = \langle \Psi | H | \Psi \rangle$ **DFT摂動理論 (DFPT):** $\frac{dE(\lambda)}{d\lambda} = \left\langle \Psi_{\lambda} \middle| \frac{dH(\lambda)}{d\lambda} \middle| \Psi_{\lambda} \right\rangle$ (Hellmann-Feynman定理) 直接計算する $F_{j,\nu}(x_{i,\mu}) = \frac{\partial U(x_{i,\mu})}{\partial x_{i,\nu}}$ $D_{i,\mu,j,\nu} = \frac{\partial F_{j,\nu}(x_{i\prime,\mu\prime})}{\partial x_{i\prime\nu}} = \frac{\partial U(x_{i,\mu})}{\partial x_{i\prime\nu}}$ => 完全並列化はできないので、MPIプログラミングで並列化 Finite displacement method (差分法): $F_{j,\nu}(x_{i,\mu}) = \frac{U(x_{i,\mu}; x_{j,\nu} + h) - U(x_{i,\mu}; x_{j,\nu} - h)}{2h}$ $D_{i,\mu,j,\nu} = \frac{F_{j,\nu}(x_{i',\mu'}; x_{i,\mu}+h) - F_{j,\nu}(x_{i',\mu'}; x_{i,\mu}-h)}{2h}$ 異なる振動モード、振動パターン $(x_{i',\mu'}; x_{i,\mu} \pm h)$ は 母結晶の対称性を考慮することで最小化できる <u>変位パターンのPOSCARをつくる => 完全並列化可能</u>

ALAMODE: MDを使ったDM成分の抽出

https://www.hpci-office.jp/materials/ws_material_170223_tadano.pdf

$$U(x_{i,\mu}) \sim U_0 + \frac{1}{2} \sum D^{(2)}{}_{i,\mu,i',\mu'} \,\delta x_{i,\mu} \delta x_{i',\mu'} \\ + \frac{1}{3!} \sum D^{(3)}{}_{i,\mu,i',\mu',i'',\mu''} \,\delta x_{i,\mu} \delta x_{i',\mu'} \delta x_{i'',\mu''} \\ + \frac{1}{4!} \sum D^{(4)}{}_{i,\mu,i',\mu',i'',\mu'',i''',\mu'''} \,\delta x_{i,\mu} \delta x_{i',\mu'} \delta x_{i'',\mu''} \delta x_{i'',\mu''}$$

1. 分子動力学 (MD) 計算を行って、多くの $U(x_{i,v}), F_k(x_{i,v})$ を得る 2. これらの構造は非対称性なため、複数の $D^{(s)}$ 成分の情報を含む 3. $D^{(s)}$ を最小二乗法で決定する

2

最小化:
$$S^{(2)} = \sum \left(\sum D^{(s)} \delta x_{i,\mu} \cdots \delta x_{i',\mu'} - F_{j,\nu}(x_{i,\mu}) \right)^2$$

 $D^{(i)}$ の数が多いので、LASSO (least absolute shrinkage and selection operator) 回帰により、
貢献度の小さい $D^{(i)}$ を削減する
最小化: $S^{(2)} + C \sum |D^{(s)}|$

L2 norm L1 norm



Born有効電荷

誘電率
$$\varepsilon = \varepsilon_0 + \frac{1}{2l} \sum_i \frac{q_i^2}{2\Lambda}$$

高誘電体の多くでは、イオンの形式電荷 q_iを使った計算値は、 誘電率 *ε* を過小評価する # イオン変位に伴い、イオン間で生じる電荷移動が付加的な電気分極を作る

⇒ イオン変位から逆算して ε を再現するようにイオン電荷を決める: 1. イオンをΔu_{k,j} 変位させ、分極変化 ΔP_i を計算: Berry位相 2. ΔP_i = $\frac{e}{V} \sum Z^*_{k,ij} \Delta u_{k,j}$ $Z^*_{k,ij} = \frac{V}{e} \frac{\partial \Delta P_i}{\partial \Delta u_{k,j}}$: Born有効電荷 k: イオンの番号 i, j: kイオンの変位方向 (x, y, z)



上江洲由晃 緒、強誘電体 (内田老鶴圃)

ABO ₃	$\mathbf{Z}_{\mathbf{A}}^{*}$	Z [*] _B	Z* _{O(1)}	Z* _{O(2)}
Formal charge	+2	+4	-2	-2
CaTiO ₃	2.58	7.08	-5.65	-2
SrTiO ₃ BaTiO ₃	2.56 2.54 2.55 2.77 2.75	7.26 7.12 7.56 7.25 7.16	-5.73 -5.66 -5.92 -5.71 -5.69	-2.15 -2.00 -2.12 -2.15 -2.11
	2.61	5.88	-4.43	-2.03
BaZrO ₃	2.73	6.03	-4.74	-2.01
PbTiO ₃	3.90	7.06	-5.83	-2.56
PbZrO ₃	3.92	5.85	-4.81	-2.48

ペロブスカイト型誘電体: B や O(1) は非常に大きなBorn有効電荷をもつ: B - O(1) 間の共有結合により、イオン変位に伴う電荷移送による分極効果



<u>p.230</u> 有限温度計算: フォノンと自由エネルギー



熱伝導:フォノン-フォノン散乱:非調和フォノン計算

He, Katase, Tadano他, Adv. Sci. 2105958 (2022)



87

内容

1. 密度汎関数理論	3章
2. (バンド構造図の読み方)	4~6章
有効質量	7章
3. 状態密度	8章
波動関数の可視化	9章
4. 輸送特性	
5. バンドギャップのでき方	付録3a
バンドギャップ問題(密度汎関数)	10章
6. 光学スペクトル	11章
7. 全エネルギー	
凝集エネルギー・生成エネルギー	12章
物性(弾性定数)	13章
安定構造(構造緩和)	13~14章
8. 誘電率	
9. 相安定性・欠陥形成エネルギー	付録4a

<u>p.238</u> 化学的相安定性: 熱力学条件

自由エネルギー *G* と化学ポテンシャル μ_i の関係: Gibbs-Duhemの法則 $G = \sum \mu_i$ 安定性と自由エネルギー

G(生成物) < **G**(他の相)

- ・反応式 *n*A + *m*B => A_nB_m の場合
- ・自由エネルギー G をDFTの全エネルギー E で近似

 $\Delta G(A_n B_m) \sim E(A_n B_m) - nE(A) - mE(B) = n\Delta \mu_A + m\Delta \mu_B$ 化学ポテンシャルの拘束条件:

自由に変えられる化学ポテンシャル = 構成元素数 - 1 $G(A_nB_m) < nG(A) + mG(B)$ (すべての異相)

^{p.238} 相安定性: 化学ポテンシャル

粒子 a の化学ポテンシャルの定義:

$$\mu_{a} = \left(\frac{\partial G}{\partial N_{a}}\right)_{T,p,(N_{a}}$$
以外)
相 A, B 間の化学平衡: $\mu_{a,A} = \mu_{a,B}$

その他の関係式

$$dS = \frac{P}{T}dV + \frac{dU}{T} - \frac{1}{T}\sum_{j=1}^{n}\mu_{j}dN_{j}$$

$$dF = -SdT - PdV + \sum_{j=1}^{n}\mu_{j}dN_{j}$$

$$dG = -SdT + VdP + \sum_{j=1}^{n}\mu_{j}dN_{j}$$

 $G(T, p, N_a) = \sum_a N_a \mu_a$

(A4a-0)

0 K: $H_A(T, p, N_a) = \sum_A (E_A + PV_A) = \sum_a N_a \mu_a$

<u>p.238</u> 化学的相安定性: SrTiN₂を例に

- 1. 可能性のある相: Sr, Ti, N₂, SrN, Sr₂N, SrN₂, SrN₆, TiN, Ti₂N, など
- 2. 熱力学条件: 自由エネルギー = 構成元素の化学ポテンシャルの和

例: $\Delta \mu_{Sr} + \Delta \mu_{Ti} + 2\Delta \mu_N = \Delta H_{SrTiN_2}$ (DFTで計算): 束縛条件

 $\mu_e = \mu_e^0 + \Delta \mu_e$: 元素 *e* の化学ポテンシャル (μ_e^0 は単体の化学ポテンシャル) 化学ポテンシャルは合成条件におけるパラメータ: 計算結果は μ_e に関するマップになる

- 3. 自由エネルギー (計算されるのは一般的にエンタルピー) に関する相安定条件 $\Delta \mu_{Sr} + \Delta \mu_{Ti} + 2\Delta \mu_N = \Delta H_{SrTiN_2} = -5.87 \text{eV} < 0$
- 2. 異相として単体が析出しない条件 $\Delta \mu_{Sr} < 0$ ①, $\Delta \mu_{Ti} < 0$ ②, $\Delta \mu_N < 0$ ③
- 3. 他の異相が出現しない条件:
 - $2\Delta\mu_{Ti} + \Delta\mu_{N} < \Delta H_{Ti_{2}N} \quad (4)$ $\Delta\mu_{Ti} + \Delta\mu_{N} < \Delta H_{TiN} \quad (5)$ $2\Delta\mu_{Sr} + \Delta\mu_{N} < \Delta H_{Sr_{2}N} \quad (6)$ $\Delta\mu_{Sr} + \Delta\mu_{N} < \Delta H_{SrN} \quad (7)$
 - $\Delta \mu_{\rm Sr} + 2\Delta \mu_{\rm N} < \Delta H_{\rm SrN_2} \quad \textbf{(8)}$
 - $\Delta \mu_{\rm Sr} + 6\Delta \mu_{\rm N} < \Delta H_{\rm SrN_6} \quad \textcircled{9}$





https://www.aqua.mtl.kyoto-u.ac.jp/wordpress/chesta.html









ー般に、 $E_{\rm F}$ において最低の $E^{f}_{D,q}$ の荷電状態のみプロットする => エネルギーの高い荷電状態が存在しないわけではない



 $N_{site}^{D,q}$: 欠陥 D,q のサイト数 (複合欠陥の場合は配置数を含む)

負の $E^{f}_{D,q}(E_{F})$:ドーピング限界



負の $E^{f}_{D,q}$ に対しては $[D^{q}] > [ideal] (理想結晶のサイト数) と 大きな数値になり、もはや欠陥では無くなり、別の化合物になる。$

 $E_{\rm F}$ は $E_{\rm F}^{f}$ _{D,q}($E_{\rm F}$)~0 となる $E_{\rm F}$ の範囲内にピンされる

$E^{f}_{D,q}(E_{F})$: Negative-U欠陥



Point Aにおける欠陥濃度



Point Aにおける欠陥濃度等の温度依存性

python vasp_defect.py T



まとめ:第一原理計算で何ができるか

1. 原子・電子の状態の可視化

・電子準位、波動関数、電子分布(電子の伝導路、欠陥)、など

2. 精度の高い全エネルギー計算を行える

・安定な構造(構造解析結果の確認、計算モデルの確認)
 ・実験で決めるのが難しい構造(アモルファス、混晶、水素)
 ・生成エネルギーなど

3. 電子構造の定量的計算

- バンド構造
 - 直接遷移か間接遷移か、許容遷移か禁制遷移か
 - ・光学スペクトル (屈折率、吸収係数)
 - ・キャリア輸送特性(有効質量,フェルミエネルギー,状態密度)

電子伝導度,電子比熱,熱電係数

・化学結合性状に関する定性的な知見

共有結合性,投影(部分)状態密度

スピン:スピン配置、スピン配列、自発分極など

4. 電子-格子結合系の物性

フォノン分散、赤外/ラマンスペクトル、誘電率 (Berry位相)、圧電定数、熱伝導 電気伝導率、移動度、熱伝導率など

原子単位 (a.u.): 方程式の規格化

規格化の目的:

- ・式を単純化する:理論計算、プログラムが単純になり、見通しが良くなる
- ・変数を1のオーダーにし、計算誤差を減らす

$$\begin{bmatrix} -\frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla^2 - \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0} \frac{Z}{r} \end{bmatrix} \psi(\mathbf{r}) = E\psi(\mathbf{r}) \qquad r' = ar \qquad E' = bE$$
$$\begin{bmatrix} -\frac{\hbar^2}{2m_e a^2} \nabla'^2 - \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 a} \frac{Z}{r'} \end{bmatrix} \psi(a\mathbf{r}') = bE'\psi(a\mathbf{r}')$$

※ 以下の式では、r'をrと書き換えている

$$\begin{bmatrix} -\frac{1}{2} \nabla^2 - \frac{Z}{r} \end{bmatrix} \psi(\mathbf{r}) = E\psi(\mathbf{r})$$

$$a = \frac{4\pi\varepsilon_0 \hbar^2}{m_e e^2} = 5.2918 \times 10^{-11} \mathrm{m}$$

$$b = \frac{m_e e^4}{2(4\pi\varepsilon_0)^2 \hbar^2} = 13.6\mathrm{eV}$$

$$\begin{bmatrix} -\nabla^2 - 2\frac{Z}{r} \end{bmatrix} \psi(\mathbf{r}) = E\psi(\mathbf{r})$$

$$b = \frac{m_e e^4}{(4\pi\varepsilon_0)^2 \hbar^2} = 27.2\mathrm{eV}$$

共通単位:

- 原子単位 (atomic units)
- 単位:ボーア(bohr)
 H 1s 軌道の半径
 単位: リュードベリ (Rydberg)
 H 1s 軌道のエネルギー準位

単位: ハートリー (Hartree)