2002 年度 卒業論文

第一原理計算法によるグラファイトおよび カーボンナノチューブの電子状態計算

電気通信大学 電子工学科

9912127 目崎 高志

指導教官 齋藤 理一郎 助教授 木村 忠正 教授

提出日平成12年2月6日

第1章

概要

ー本のカーボンナノチューブの電子状態を第一原理計算法により、計算する。そのため に幾つかの物質の電子状態を計算した。順は原子のポテンシャルエネルギー計算し、結晶 構造を作成する。その後は系の基底状態の計算を行い、それをエネルギーバンド図に表す。 結果は、シリコン、グラファイトなどの計算は出来たが、カーボンナノチューブの電子状 態は結晶構造を決定するところまで出来た。

目次

1	概要		1
概	要		1
2	序論		4
	2.1	背景	4
	2.2	カーボンナノチューブの構造	4
	2.3	背景	6
	2.4	目的	6
	2.5		6
3	計算	理論	7
	3.1	近似法の選択....................................	7
	3.2	密度汎関数法...................................	7
	3.3	局所密度近似...................................	8
	3.4	擬ポテンシャル法	9
	3.5		9
	3.6	平面波のカットオフ	9
4	計算	方法	10
	4.1	Osaka2000 の計算順	10
	4.2	ポテンシャルの作成	11
		4.2.1 入力データの作成	11
		4.2.2 atom 実行	12
	4.3	結晶データの作成	14
		4.3.1 入力データの作成	14
		4.3.2 cryst 実行	15
	4.4	プログラムサイズの決定 (inip)	17
		4.4.1 入力データの作成	17
		4.4.2 inip の実行	18
	4.5	電子基底状態の計算・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	19
		4.5.1 入力データの作成	19
		4.5.2 pwm の実行	19

	4.6	バンド	計算...																•							•	•	22
		4.6.1	入力データ	の作	F成													•										22
		4.6.2	バンド構造	5	•	 •	•	•	 •		•	•	•	•	•		•	•	•	•	•		•		•	•	•	23
5	計算約	結果																										25
	5.1	ダイア	モンド構造	元素	•													•									•	25
		5.1.1	ダイアモン	ノド	•													•									•	25
		5.1.2	ゲルマニウ	77																								28
		5.1.3	ガリウム砒	太素																								31
	5.2	グラフ	ァイト・															•										35
		5.2.1	結晶構造															•								•		35
	5.3	カーボ	ンナノチュ	ーブ																								39
		5.3.1	結晶構造			 •	•	•	 •	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	39
6	結論	考察																										46
謝	锌																											47
参	考文献	:																										48
謝	锌																											49

第2章

序論

2.1 背景

カーボンナノチューブとは、グラファイトの一層が円筒形にくるまってできた素材である。円筒は直径 0.5nm から 10nm 程度で長さも 1µm 程度の微小構造体である。その巻き方により螺旋度、半径をさまざまに変える。そしてその構造をきめる指数で電子的性質を 一意に決められることが理論計算によって明らかにされている。[1]

2.2 カーボンナノチューブの構造



図 2.1: 単層カーボンナノチューブ²

カーボンナノチューブの構造は、カイラルベクトルと二つの整数値のペアで指定することができる。 [2] カイラルベクトル C_h を指定してチューブの直径 R やカイラル角 θ 、チューブの並進ベクトル T、単位格子あたりの原子数 N を計算で求めることができる。

 $^{1}\,\mathrm{eps/fcc.ps}$ $^{2}\,\mathrm{eps/tube1.ps}$



図 2.2: チューブの展開図 (T.Takenaka 卒業論文より引用 [2] $C_h = (6,2)$, 半径 $R = 2.8\dot{A}, T = \dot{A}, N = 104, \theta = 13.9$ 度³

カイラルベクトル *C*_h

カーボンナノチューブを表す場合一番最初にくるのがカイラルベクトルである。カイラル ベクトル *C_h* は二次元六方格子の基本並進ベクトル **a**₁ と **a**₂ を用いて

$$C_n = na_1 + ma_2 \tag{2.1}$$

と表すことができる。ここで n,m は整数である。チューブの直径 d_t およびカイラル角 θ は n と m を用い $a_{c-c} = |a_1| = |a_2| = 2.46$ Å として、

$$d_t = \frac{\sqrt{3}a_{c-c}\sqrt{n^2 + nm + m^2}}{\pi}$$
(2.2)

$$\theta = \tan^{-1} \left(\frac{\sqrt{3}m}{2n+m} \right) \tag{2.3}$$

と表すことができる。図 2.2において O から C_h に垂直方向にある O と最初に等価な格子 点を B とおく。チューブの並進ベクトル T では OB である。 T は a_1, a_2 を用いて次式で 表される。

$$\mathbf{T} = \frac{(2m+n)\mathbf{a_1} - (2n+m)\mathbf{a_2}}{d_r}$$
(2.4)

ここで、ベクトル T の長さは、カイラルベクトルの長さ(つまりカーボンナノチューブの 一周分) *L* を用いれば、

³eps/tenkai.ps

$$|\mathbf{T}| = \frac{\sqrt{3}L}{d_B} \tag{2.5}$$

$$L = |\mathbf{C}_{\mathbf{h}}| = \sqrt{3}\mathbf{a}_{c-c}\sqrt{n^2 + m^2 + nm}$$
(2.6)

となる。 d_R は、nとmの最大公約数 d を用いて、次式のように定義される。

チューブのユニットセルは図 $2.2 \text{ °C}_h \ge T$ からなる長方形 OABC である。このユニットセル内の六員環の数 N は面積 $C_h \times T$ を六員環 1 個の面積 $|a_1 \times a_2|$ で割ると、求められ次式のようになる。

$$N = 2\frac{n^2 + m^2 + nm}{d_R}$$
(2.8)

これによってチューブのユニットセル内の炭素原子数は2N となる。

2.3 背景

第一原理計算とは、シュレディンガー方程式を経験的なパラメータを用いずに数学的に 解くことによって、理論的に電子状態を表すことであるが。多電子系における電子の位置 を交換することによって起こる多体波動関数の正負の反転により、多数の原子の結晶では 膨大な計算量となってしまう。そこで、シュレディンガー方程式を解く上で、一体近似を 用いることによってその計算の総量を減らしてやることができる。このような多体系に近 似を用いた計算方法を個体物理での第一原理計算という。[1]。

2.4 目的

カーボンナノチューブという素材の特性でカーボンナノチューブの直径によって金属又 は、非金属になることが分っている。従来電子構造計算は最も簡単なタイトバインディン グ(TB)近似を用いたが半径の小さいカーボンナノチューブでは、TB近似が良く働かな いことが指摘されていた。そこで、シミュレートするためには第一原理計算法を用いる必 要がある。第一原理計算法による計算ソフトは幾つかあるが、その中で Osaka2000 という 大阪大学・産業科学研究所の白井光雲氏が開発されたソフトはフリーソフトとして配布さ れている。この Osaka2000 の使い方を学びながらバンド計算法を理解し一本のカーボンナ ノチューブの電子状態を計算することが目標である。

2.5 本論文の構成

この論文の構成を述べる。第2章では第一原理計算で用いられる理論を説明する。第3 章では実際に第一原理計算ソフトをシリコンを例にとり計算を行う手順を説明する。第4 章ではシリコン以外ダイヤモンド構造物質の計算結果を載せる。付録として、計算で用い た入力データを収める。

第3章

計算理論

本章では、Osaka2000の第一原理計算で用いられている理論について述べる。

3.1 近似法の選択

Ψ

物質の電子状態は、基礎方程式であるシュレディンガー方程式

$$\begin{aligned} \mathbf{H}\Psi &= \mathbf{E}\Psi \\ &= \sum C_{iiklmn\cdots} |\phi_i(1)\phi_i(2)\phi_i(3)\phi_i(4)\phi_i(5)\phi_i(6)\cdots| \end{aligned}$$
(3.1)

の解から求められる。ここでは H は系のハミルトニアン、 Ψ は多電子波動関数で、種々の軌道 $(\psi_i, \psi_j, \psi_k, \psi_l, \cdots)$ のスレーター行列式の線形結合からなる。しかし多原子、多電 子系について解くのは容易ではなく種々の近似を用いられている。その一つとして多原子 波動関数を一つのスレーター行列

$$\Psi = |\phi_i(1)\phi_i(2)\phi_i(3)\phi_i(4)\phi_i(5)\phi_i(6)\cdots|$$
(3.2)

で表し、その1電子軌道 ¢を求める近似(ハートリーフォック方程式)から出発するるの が一般的な近似である。しかし無限系の金属の電子状態を求める場合はハートリーフォッ ク近似では必要な結果を必ずしも得ることは出来ない。例えばハートリーフォック近似に よる1電子抽象では金属の伝導度が零になってしまい、役に立たない。原因は金属の励起 エネルギーが零で、1個のスレーター行列式ではなく多くのスレーター行列式(多電子配 置効果)、いいかえると電子の相関効果を取り入れる必要があるからである。大きな系で 多電子配置を取り入れることは実際の計算では不可能であった。その解決策として、多電 子配置の効果をポテンシャルに押し付け繰り込んだハミルトニアンを導入する、密度汎関 数法の考え方がでてきた。

3.2 密度汎関数法

密度汎関数法の原理とは、系の基底状態の全エネルギーが電子密度 $\rho(\mathbf{r})$ の汎関数として 表すことができるという定理 (Hohenberg and Kohnの定理)に基づき、図 3.2のように 系の電子密度が一様な電荷密度に近いとすると、系の運動エネルギーは、電子密度の汎関 数として、

$$E[\rho] = c_0 \int \rho(r)^{\frac{5}{3}} dv$$

$$c_0 = 2.871234$$
(3.3)

と表される。このようにすると、電子密度 $\rho(r)$ のみの関数で全エネルギーが表され、たと えば閉殻原子間の相互作用などは、原子電荷の組合わせから計算できる。



図 3.1: 密度汎関数法の概念図¹

原子・分子の系においては、系は一様な電荷密度でないため、 $\rho(r)^{\frac{5}{3}}$ だけでなく、さら に $\rho(r)$ の複雑な関数を考える必要がある。しかし、多電子系の運動エネルギー似ついて精 度のよい汎関数形を求めることはなかなか難しい。そこで運動エネルギー演算子をそのま まにして、ある有効1電子ポテンシャル中の1体問題にすり替えたシュレディンガー方程 式(コーンシャム方程式)を解く方法がとられている。この有効1電子ポテンシャルが存 在することは、その状態に依存する電子間のクーロン相互作用エネルギーが電子の密度汎 関数で表される、という定理(コーン、シャム)で保証される。

具体的には、自由電子モデルから求めた全エネルギーの計算結果に基づいた。電子間相 互作用エネルギー $\rho(r)$ の汎関数形で内挿したものが、現在最も良く使われている。この方 法の信頼性は、形の凝縮エネルギーや磁気モーメントが数 % 以下、結晶の格子定数や個体 表面上の吸着原子間距離が 0.5% 以下の精度で求められることが知られている。

密度汎関数法の利点は、計算効率の良さである。形の原子数がNとすると、クーロンポ テンシャルはNの1乗で、全エネルギーはNの2乗に比例した積分数で求めることがで きる。それに対してハートリーフォック法による電子状態計算法では、波動関数の積分数 がクーロンポテンシャルはNの2乗、全エネルギーはNの4乗に比例した数だけ必要に なる。したがって、基底関数の数が2倍になっただけで、16倍の計算をしなければならな い。[3]

3.3 局所密度近似

多電子系を密度汎関数法で単純化する場合、未知の電化密度の汎関数、すなはち交換相 関エネルギーを求めなければならない。そこで系の微少な領域での、ポテンシャルが一様 である電子ガスポテンシャルを仮定して、エネルギーと密度の関数関係を定め、それが場 所の関数つまり局所の汎関数として、全体の量を求める方法である。

¹eps/mitudo1.ps

3.4 擬ポテンシャル法

第一原理により周囲に依存しない擬ポテンシャル法として Osaka 2000 では「ノルム保存」型を採用している。これは動径方向に節を持たず外殻領域で孤立 原子の正しい波動関数と一致するように擬波動関数を決める。次に外殻領域で節を持たず、 さらにノルム

$$\int_{0}^{r_{c}} R_{l}^{2}(r) r^{2} dr \tag{3.4}$$

が正しい波動関数のそれと一致するようにする(ノルム保存の条件) $r = r_c$ で擬波動関数の対数微分は実際の波動関数と一致するようにする。次にその擬波動関数が孤立原子の荷電子状態の固有エネルギーを正しく与えるように擬ポテンシャル V_ℓ^{ps} を定める。つまりシュレディンガー方程式で波動関数を与えてポテンシャルを決める。 V_{ell}^{ps} は方位量子数1に依存する。 $r > r_c$ では孤立原子のポテンシャルとは完全に一致している。こうして作られた V_{ell}^{ps} から荷電子によるクーロンポテンシャル、交換相関ポテンシャルを引きさり、内殻電子のみによる擬ポテンシャル $V_\ell^{ps:ion}$ を作る。

3.5 平面波展開

結晶中の並進ベクトル $t = n_1R_1 + n_2R_2 + n_3R_3$ に対して次の式で表されるベクトルを 逆格子ベクトルという。

$$R_{ij}G_j = 2\pi\delta_{ij} \tag{3.5}$$

逆格子ベクトルは k 空間内の任意の周期関数のフーリエ展開につかわれる。 *f*(*r*) がブラベー 格子ベクトルについて滑らかな関数であるとき、

$$f(r) = \sum_{G} A_G e^{iGr} \tag{3.6}$$

となる。 (A_G はフーリエ展開係数) 波動関数の周期は波数 k とバンド指数で表され、

$$\Psi_{kn}(r) = \exp(ikr)u_k(r) \tag{3.7}$$

これを逆格子ベクトルのフーリエ展開式に当てはめて、

$$\Psi_{kn}(r) = \sum_{G} c_{\mathbf{k}+\mathbf{G}} e^{i(\mathbf{k}+\mathbf{G})\mathbf{r}}$$
(3.8)

となり、平面波展開はブロッホの定理を満たし、さらに電荷密度を片寄りなくもたらせる ことができる。

3.6 平面波のカットオフ

カットオフとは、カットオフ半径以上の影響を無視して計算することである。平面波展 開で用いた逆格子ベクトル G の和である。

$$\Psi_{kn}(r) = \sum_{G} c_{\mathbf{k}+\mathbf{G}} e^{i(\mathbf{k}+\mathbf{G})\mathbf{r})}$$
(3.9)

は、あるポテンシャル (カットオフエネルギー)より小さい平面波の領域のみで構成され る。

第4章

計算方法

4.1 Osaka2000の計算順

第3章ではOsaka2000を用いた計算方法について述べる。シリコン(ダイアモンド構造) を例にとって手順を書く。全体図は以下のようになる。



図 4.1: Osaka2000 の概略図¹

図 4.3.1では、まず原子ポテンシャルを求め、次に対象の物質の結晶を作成する。この二 つの計算が出来たらつぎに密度汎関数法で計算するサイズを計算する。これが終わると Osaka2000 の中心である。基底状態の計算を行う事ができる。基底状態が求まったら、今度 はバンド構造を計算する。

 $^{^{1}\}rm eps/osaka.ps$

4.2 ポテンシャルの作成

4.2.1 入力データの作成

最初に fortran compiler によってソースファイル atomk.f をコンパイル。入力データシリコンの場合を作成する。

入力データは

- 1. 計算の種類コード
- 2. 擬ポテンシャルの種類
- 3. 原子記号、計算法の種類
- 4. 原子の主量子数 n、角運動量子数 l で表される内殻軌道の数、荷電子軌道の数 n,l, スピンダウン、アップの占有数
- 5. 擬ポテンシャルのカットオフ半径(原子単位)

と順番に書く。シリコンの場合は

- 1. pg; 擬ポテンシャル法
- 2. tm2;Improved Troullier and Martins
- 3. Si,ca;Ceperly-Alder(Perdew-Zunger parametterization)
- 4. *Si* = (1*s*)²(2*s*)²(2*p*)⁶(3*s*)²(3*p*)² より、内殻軌道は (1*s*),(2*s*),(2*p*) で 3 つ、外殻軌道 は (3*s*)(3*p*) なので 2 つ。よって 3 2
- 5. 今回はスピンダウンのみで計算するので外殻軌道の二つずつ電子を占有させる。

と書き込む。実際の入力ファイルは

1	pg		Silicon					
2		tm2	2					
3	n=Si	c=ca						
		0.0	0.0		0.0	0.0	0.0	0.0
4	3	2						
I	3	0	2.00		0.00			
	3	1	2.00		0.00			
5	2.13	3	2.57	0.00	0.00			

と書く。入力ファイルの名前は atom.dat と統一する。

4.2.2 atom 実行

実行ファイルと入力データを同じディレクトリに入れたら atom を実行する。出力されるファイルは

-rw-r--r--1 mesaki student 4703 Jan 27 22:11 atom.out -rw-r--r--1 mesaki student 202013 Jan 27 22:11 fort.10 -rw-r--r--1 mesaki student 101009 Jan 27 22:11 fort.11 -rw-r--r--1 mesaki student 54280 Jan 27 22:11 fort.14 -rw-r--r--1 mesaki student 6744 Jan 27 22:11 fort.18 -rw-r--r--1 mesaki student 81622 Jan 27 22:11 fort.21 -rw-r--r-- 1 mesaki student 309417 Jan 27 22:11 fort.3 43252 Jan 27 22:11 pseudo.dat01 -rw-r--r--1 mesaki student -rw-r--r--1 mesaki student 17224 Jan 27 22:11 fort.13

と9種類出力される。ここで必要になるのは fort.13 と pseudo.dat01 である。それぞれ si.pwf si.ppt と名前を変更して /ppot/nom に移動させる。計算結果を確認するときには atom.dat と fort.10 でを参照する。 atom.out では各軌道での動径軌道方向の特徴が数値データで示 されている。例をとると、

n = 3 l = 0 s = 0.0

а	extr	0.181	-0.345	0.737
r	extr	0.056	0.384	1.778
r	zero	0.150	0.724	
r	90/99 %	3.315	4.884	

の部分では、3s 軌道の特徴を表しており、極値が三つになり零点以外でも0になる零点が 二つある。 a extr は極値、r extr はその極値の位置(原子単位)を表してる。図 4.2はシ リコンの擬波動関数を、図 4.3は擬ポテンシャル関数をあらわしている。本論文ではグラフ 図は全て、 xmgrace で表示させている。擬ポテンシャル計算では s 軌道を点線 p 軌道を実 践で表している。





図 4.3: シリコンの擬ポテンシャル³

atom.out を示す。

 $^2 eps/si-wave.ps$ $^3 si-ppt$

4.3 結晶データの作成

4.3.1 入力データの作成

結晶データは、単位格子とその中の原子位置で表される。単位格子は Osaka2k では基本 単位格子 (primitive unit cell) ではなく、結晶を表すときに良く用いられる慣用単位格子 (conventional unit cell)を用いる。慣用単位格子は3つの基本ベクトルとそれらの間の 角度で表される。



図 4.3: 慣用単位格子

結晶データは元素名.xtl (この場合はsi.xtl)と書く。ダイアモンド構造のシリコンの場合は、

```
1 | TITLE SI

|DIMENSION 3

|CELL

2 | 5.43070 5.43070 5.43070 90.00000 90.00000 90.00000

3 |SYMMETRY NUMBER 227 LABEL FD-3M QUALIFIER ORIGIN_1

|

|

|

ATOMS

|NAME X Y Z POT CHARGE TEMP

OCCUP SCAT
```

4| SI1 0.00000 0.00000 0.00000 si 4.0000 0.5000 1.0000 SI4+

それぞれの項目は

- 1. タイトル
- 2. 格子定数
- 空間群の番号
- 4. 各原子の座標、相対座標(conventional unit cell)、荷電子数、(この場合は s,p 軌 道)

ここで空間内の原子は、存在する全てを表すことはしない。規約サイト数 N_ka という結 晶の対称性では結ばれない原子数だけ記述すればいいのである。シリコンの空間群 227 の 場合一つの原子だけで単位格子の全ての原子と対称性があるので、一つでいいのである。

4.3.2 cryst 実行

date/sidat/ 内で si.xtl を作成したら cryst を実行する。 cryst と入力したら、読み込む 先を問われるので、 si. と入力ファイルの元素名とピリオドを入力する。

実行後出来た出力ファイルは、元素名.prim (この場合 si.prim)である。si.prim では 格子定数、次に規約サイト N_{ka} という順番で表示されている。以下に出力例を示す。

```
TITLE SI
```

```
date:
DIMENSION 3
 LATTICE PARAMETERS (A,B,C,CA,CB,CC) in a.u.
    10.2625349 10.2625349 10.2625349
     0.0000000 0.0000000 0.0000000
 Space group
     227 Oh7 Fd-3m ORIGIN_1
 IL
      NG
            NC
 2
      48
            1
                    ORI
 The conventional vectors
      10.2625349 0.0000000
                             0.000000
       0.0000000 10.2625349 0.0000000
       0.000000
                 0.0000000 10.2625349
 The primitive vectors
       0.0000000 5.1312675 5.1312675
       5.1312675 0.0000000
                             5.1312675
       5.1312675 5.1312675
                             0.000000
 The primitive reciprocal vectors without 2Pi
```

15

```
-0.0974418 0.0974418 0.0974418
       0.0974418 -0.0974418 0.0974418
       0.0974418 0.0974418 -0.0974418
 VUNCL(ab<sup>3</sup>) = 270.211578 1080.84631
 UNIT of G space = 0.612244962
KIND OF ATOMS
1
Wycoff Positions
ATM ( x, y, z) Nos Wycf Code
1 (0.00000, 0.00000, 0.00000) 1/1 8a 0 0/1 0 0/1 0 0/1
NUMBER OF ATOMS
2
L.L. AND U.U. VALENCE ELEMENT
1 2 4.0000 1 si
                                                                 TYPE SYM(IG)
POSITIONS RELATIVE TO A UNIT CONVENTIONAL CELL

        1
        0.000000
        0.000000
        0.000000
        1
        si
        1

        2
        0.2500000
        0.2500000
        0.2500000
        1
        si
        13

 2
KION (the last index of k-th kind element)
      2
IAA (the kind index of all the atoms)
      1 1
```

4.4 プログラムサイズの決定 (inip)

Fortran プログラムでは、 Dimension を指定することにより計算の汎用変数のサイズを 指定する。基底状態を計算する pwm(Plane Wave Moleculer) でサイズを指定する pwm.inc を構築し計算に必要な dimension を計算する必要がある。その役目が inip である。

```
4.4.1 入力データの作成
```

```
inip.inc というあらかじめ上限値を設けておくファイルがあり、ここではそのパラメー
タは変更しない。
 inip.inc を示す。
 |input file name (priod is needed at the end)
 si.
 |Parameters about k points
1 Cutoff k radius (AMAX) given by lattice index without 2Pi
 4.1
 |way to give sampling points (0:given manually, 1:calc)
21
 Inumber of segmentation (NKDIV)
3 4
 |Real-space cut off AM in relative units'
4|8.1
 |number of electrons per cell (NEPC)
5 8
 |need initial WFs? (needWFs =1 if needed, needWFs =0 if not)
60
|potential type (spin, NLCC, relativistic)
7|0
           0
                     0
 |cutoff parameter in Ewald sum (ALPHA) in the unit of the bond length
8 1.0
```

inip の入力パラメータは inip.para で項目はそれぞれ、

- 1. 平面波のカットオフ半径
- 2. k サンプリング点の与え方(1自動、0手動)
- 3. k サンプリング分割数
- 4. 実空間カットオフ半径
- 5. 基本単位格子あたりの全電子数
- 6. 初期波動関数の有無(0無)

- 7. ポテンシャルに対する補正の有無。内殻補正、スピン、相対的効果(擬ポテンシャル 作成時のオプション)
- 8. カットオフパラメータ

(ここで大きなサイズを選べばそれだ基底状態の計算は精度が増すが計算のサイズは爆 発的にあがり、計算時間に跳ね返ってくる。さらに幾つかのカットオフ半径を試し計算が 収束するかを確認する必要がある。)

4.4.2 inip の実行

inip を実行したら出力ファイルは

rope51% new

total 4096		
-rw-rr	1 mesaki	29873 Jan 28 09:06 fort.15
-rw-rr	1 mesaki	394 Jan 28 09:06 inip_si.inp
-rw-rr	1 mesaki	3406 Jan 28 09:06 inip_si.kpt
-rw-rr	1 mesaki	15300 Jan 28 09:06 inip_si.out
-rw-rr	1 mesaki	5913 Jan 28 09:06 inip_si.rmesh

の五種類。 inipsi.out の中で NHDIM,NKDIOM,NKPTS,NEDIM を pwm.inc に書き加える。

4.5 電子基底状態の計算

OSAKA2000 での最も重要な基底状態計算を行うのが pwm である。セルフコンシステントな電荷密度分布を、および全エネルギーを求める。

4.5.1 入力データの作成

pwmのパラメータ設定は pwm.inc と pwm.para で行う。なお pwm.inc では inip で計算 した NHDIM,NGDIM,NKDIM(NKPTS),NEDIM を代入する。

NEDIM	NKDIM	NHDIM	NGDIM		
4	2	59	4		
义	4.4: シリコ	ンの計算サ	イズ		

pwm.inc を示す。

INCLUDE 'TSPARAM'

	PARAMETER	(LMAX=1, !max of ar	ngular momentum
,	&	NAMDIM=1,	!n of elements
,	&	KADIM=1, !n	of kinds of atoms
,	&	NPDIM=2,	!n of atoms in a cell
,	&	MSDIM=1200,	!n of mesh points
,	&	NEDIM=4,	!The n of energy levels = half of elec.
,	&	NKDIM=2,	!n of k points
,	&	NHDIM=59,	!The n of plane waves
,	&	NGDIM=4,	!Max of G-G'
,	&	NRLIM=10,	!n in real lattice sum
,	& NI	LRDIM=(2*NRLIM+1)**3	3,
,	& NI	LKDIM=(2*NGDIM+1)**3	3,
,	&	NADIM=NGDIM*2,	
,	&	NG3=(2*NGDIM+1)**3	3,
,	&	NA3=NADIM**3)	
	PARAMETER	(LLMAX=4)	

二つ目のパラメータである pam.para は、収束条件に対するなどを記述する。 パラメータファイルを作成したら、実行ファイル pwm を作成(make pwm)する。

4.5.2 pwm の実行

pwm を実行する。出力は

-rw-rr	1 mesaki	student	2109	Jan	28	10:15	fort.15
-rw-rr	1 mesaki	student	1038	Jan	28	10:15	pwm_si.eks
-rw-rr	1 mesaki	student	4196	Jan	28	10:15	pwm_si.etot
-rw-rr	1 mesaki	student	1895	Jan	28	10:15	pwm_si.frc

-rw-rr	1 mesaki	student	19940	Jan	28	10:15	pwm_si.out
-rw-rr	1 mesaki	student	6601	Jan	28	10:15	pwm_si.rho
-rw-rr	1 mesaki	student	2867	Jan	28	10:15	pwm_si.sum
-rw-rr	1 mesaki	student	12172	Jan	28	10:15	pwm_si.wfn

出力ファイルで確認すべきなのは(pwm 実行中にエラーがでる間は pwm_si.out) pwm_si.etot である。Etot という項目で値が小さいほど安定したセルフコンセスタントな解を求められ たということである。Etot を確認すると、その計算結果の成功度を知ることができる。 pwm_si.etot を示す。

iter	Eel	(Ry/cel	.l) deE	(Ry/cel	1)	Xsi	(Ry^2	2/cell))	nst/bl	ĸ	aglmax
0	3.298044	561	0.0000	00	0	.3283	345		0/	0	0.00	000000
Main loo	р											
1	1.115410	021	-2.1826	35	0	.1540)757E-	-01	5/	0	1.14	409278
2	0.976935	646 -	0.13847	44	0	.4363	495E-	-04	5/	0	0.28	395002
STEP	Etot		delE		r	esid			rsf			rfm
0	-15.81984	385	-0.1385	E+00	0.43	363E-	04	0.243	37E-	04	0.47	58E-04
KS level	S											
1 :												
-0.	379279	0.1590	943 0	.394557	(0.394	566					
2 :												
-0.	236495	-0.0238	381 0	.185172	(0.285	122					
Etot= -	1.5819843	8E+01 ((Ry/cell	.)	-2.	15240)397E+	-02 (e1	W/ce	11)		

二度計算を繰り返して解がでている。計算を繰り返して Etot が小さくなり ΔE の絶対 値が小さくなる。この繰り返しは $|\delta E| < etol(etol = 1.00E-12)$ となる 2 回目でストップ している。このときの電子系のエネルギー E_{el} にイオンの Edwald エネルギー E_{ewald} (イオ ンーイオン間直接クーロン相互作用) を加えて、全結晶エネルギー E_{tot} が出力される。

```
component of Etot
```

kin	5.76613318
hart	1.07098516
exc	-4.76728395
loc	-1.85087493
nonloc	0.75794048

20

ewald	-16.79677949
total	-15.81987955

トータルエネルギーをみると、

E=15.81987955[atomic unit]

となる。 (1 atomic unit=27.6eV)

4.6 バンド計算

基底状態の計算が終わったら、バンド図を描く。結晶のブリユアン領域における対称点 をつないで行き各電子のエネルギー状態をグラフに表す。

4.6.1 入力データの作成

バンド計算には bandk.f をコンパイルすることにより実行ファイル band を作成する。 (バンド計算は)バンド計算で必要な入力ファイルは、 band.inc 、 band para の二つで ある。 band.inc では、 pwm.inc と同じ条件の他に、

- 対称線の本数+1
- k 点の上限
- バンド数の上限

などがバンド計算用に加えられている。次に、 band.para においては、

- ブリユアン結晶における対称点の相対座標
- 分割数
- バンド数

について書き入れる。ブリユアン結晶の対称点については、図 4.5のようになる。



図 4.5: fcc 構造のブリユアン領域 柳瀬 章著 "空間群のプログラム TSPACE" 裳華房 [4] ⁴ 22

 $^4 \mathrm{eps/fcc.ps}$

4.6.2 バンド構造

band の実行ファイルを作成 · 実行すると出力ファイルは、

-rw-rr	1 mesaki	student	229538 Feb	1 19):34 ba	and_si.ou	ut
-rw-rr	1 mesaki	student	15154 Feb	1 19):34 ba	and_si.tl	bl
-rw-rr	1 mesaki	student	18704 Feb	1 19):34 fc	ort.15	
-rw-rr	1 mesaki	student	36630 Feb	1 19):34 fc	ort.18	
-rw-rr	1 mesaki	student	45808 Feb	1 19):34 fc	ort.2	

band_si.outに出力結果がかかれているが、実際のバンド数値は band_si.tbl に書き込まれている。しかし内容は

rope60% cat band_si.tbl|more

1	-0.268082642
1	-0.0774083959
1	0.353225011
1	0.353225011
1	0.564379521
1	0.725571757
1	0.725571757
1	1.00666452
2	-0.270577093
2	-0.0738649709
2	0.353568139

0.353568139

2

これでは対称点間の距離を反映できないので、si.primから逆格子ベクトルを読み込んで 距離と順番を対応させる。これによって得られたデータを図 4.6に示す。





図 4.6: シリコンのバンド図 この図はブリユアン領域における対称点での、シリコンの電子のエネルギーバンド図 J⁵

図 4.7: シリコンのバンド図 James R. Chelikowsky and Marvin L.Cohen Phys.Rev.B14,556-582(1976) $\tt L0^{-6}$

 5 eps/si-band.ps 6 eps/si-eps2.ps

第5章

計算結果

前章ではシリコンを例にとり計算順序をたどったが、この章では他の元素での計算結果を 載せる。

5.1 ダイアモンド構造元素

シリコンはダイアモンド結晶であった。よってほかのダイアモンド構造の結晶について の計算は容易になる。ダイアモンド構造を持つダイアモンド、物質ゲルマニウム、ガリウ ム砒素についての計算結果を示す。

5.1.1 ダイアモンド

ダイアモンドの擬波動関数と擬ポテンシャルを示す。 atom.dat は付録参照



Carbon Pesuido Wave Function

図 5.1: 炭素の擬波動関数¹

 1 c-wavef.ps



図 5.2: 炭素の擬ポテンシャル²

ダイアモンドはもちろんシリコンと同じ fcc 構造なので、空間群、規約サイトの位置など は同じである。よって原子とその荷電子数を書き換え、格子定数のサイズを変更すれば結 晶の入力データは作成できる。ダイアモンドの格子定数は3.567Å pwm の計算範囲は、

NEDIM	NKDIM	NHDIM	NGDIM		
4	2	59	4		
図 5.3: ダイアモンドの計算サイズ					

として計算すると、トータルエネルギーは

Etot= -2.15627246E+01 (Ry/cell) -2.93376437E+02 (eV/cell)

となった。ダイアモンドのバンド構造をしめす。



 3 eps/dia-band.ps 4 eps/Cd.ps

5.1.2 ゲルマニウム

ゲルマニウムの擬波動関数と擬ポテンシャルを示す。



Germanium Pseudo Wave Function



図 5.6: ゲルマニウムの擬ポテンシャル⁶

20 R(n.u)

30

10

NEDIM	NKDIM	NHDIM	NGDIM
4	2	339	8

 5 eps/ge-wavef.ps 6 ge-pf.ps

```
図 5.7: ゲルマニウムの計算サイズ
```

として計算すると、トータルエネルギーは

Etot= -1.45839974E+01 (Ry/cell) -1.98425814E+02 (eV/cell)

component of Etot

kin	7.59467717
hart	1.69441384
exc	-4.86647274
loc	-3.11497169
nonloc	0.23035529
ewald	-16.12199919
total	-14.58399731

となった。

ゲルマニウムのバンド構造をしめす。



平面波カットオフ半径 G*4.1 ,R8.1 ⁷

 $^7 \, {\rm eps}/{\rm dia}{
m -band.ps}$



図 5.9: ゲルマニウムのバンド構造 James R. Chelikowsky and Marvin L.Cohen Phys.Rev.B14,556-582(1976) より ⁸

 $^{8}\mathrm{eps/Cd.ps}$

5.1.3 ガリウム砒素

ガリウムの擬波動関数と擬ポテンシャルを示す。



Ga Pseudo Wave Function

図 5.11: ガリウムの擬ポテンシャル¹⁰

 $^9 \mathrm{eps/ga}\wavef.ps$ $^{10} \mathrm{eps/ga}\pf.ps$

砒素の擬波動関数と擬ポテンシャルを示す。



図 5.13: 砒素の擬ポテンシャル 12

ガリウム砒素は結晶の対称性はシリコンと同じであるが、格子内の原子の種類に違いが あり、面芯立方が(1/4,1/4,1/4)ずれて存在するように考えることができる。

TITLE GAAS

 11 as-wavef.ps 12 as-pf.ps

```
DIMENSION 3
CELL
5.65315 5.65315 5.65315 90.0000 90.0000 90.0000
SYMMETRY NUMBER 216 LABEL F-43M QUALIFIER ORIGIN_1
ATOMS
NAME X Y Z POT CHARGE TEMP OCCUP SCAT
GA1 0.00000 0.00000 0.00000 ga 3.0000 0.5000 1.0000 GA
AS1 0.25000 0.25000 as 5.0000 0.5000 1.0000 AS
```

pwm の計算範囲は

NEDIM	NKDIM	NHDIM	NGDIM			
4	2	377	10			
図 5.14: ガリウム砒素の計算サイズ						

ゲルマニウムのバンド構造をしめす。



図 5.16: ガリウム砒素のバンド構造 James R. Chelikowsky and Marvin L.Cohen Phys.Rev.B14,556-582(1976) LU 14

¹³eps/dia-band.ps ¹⁴eps/GaAs-band.ps

5.2 グラファイト

ダイアモンド構造の結晶について計算をおこなったが、炭素の結晶構造にはグラファイ ト構造もある。炭素の擬ポテンシャルについては、ダイアモンドと同じものを扱う。

5.2.1 結晶構造

グラファイト構造は、図 5.17のような、グラフェン(六角格子状の炭素膜)が幾つも重なっ構造を持つ。つぎにグラファイト単位格子を 5.18のようにして対称性を考える。六角格子であるから、主軸に 60° 回転させることができ主軸に垂直な面で鏡映させることができるので、シェーンフリース記号では D_6h となる。さらに、空間群では、 $P6_3/mmc$ となる。よって symmetry number は 194 となる。



R. C. Tatar and S. Tabii"Electronic properties of graphite:A unified theoretical study"Physcal Review B.25.4126¹⁵

 $^{15}\mathrm{eps/gr1.ps}$



図 5.18: グラファイトの単位格子 R. C. Tatar and S. Tabii"Electronic properties of graphite:A unified theoretical study"Physcal Review B.25.4126⁻¹⁶

TITLE g	graphite f	from Wycoff W	/OL I p.20	3					
DIMENS	ION 3								
CELL									
2.4	5600 2.4	£5600 6.69	9600 90	.0000	90.0	0000 1	120.00000		
SYMMET	SYMMETRY NUMBER 194								
ATOMS									
NAME	Х	Y	Z	POT	CHARGE	TEMP	OCCUP	SCAT	
C1	0.00000	0.00000	0.25000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С	
C2	0.66666	0.33333	0.25000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С	

 $^{16}\mathrm{eps/gr2.ps}$

pwm の計算範囲は、

NEDIM	NKDIM	NHDIM	NGDIM	 図 5 10・グラファイトの計算サイブ
4	2	39	8	

そして、全エネルギーは、

Etot= -3.97679836E+01 (Ry/cell) -5.41072130E+02 (eV/cell)

component of Etot

kin	22.06724468
hart	8.06992764
exc	-12.77163626
loc	-33.13491792
nonloc	9.91081471
ewald	-33.90941644
total	-39.76798359

となる。

バンド計算をするためにグラファイトのブリユアン領域の対称点 5.2.1のようになる。



図 5.20: グラファイトのブリユアン領域 R. C. Tatar and S. Tabii"Electronic properties of graphite:A unified theoretical study" Phys
cal Review B.25.4126 $^{\rm 17}$

 $^{17} \mathrm{eps/gr3.ps}$

バンド計算は5.2.1のようになる。



J.A Carlisle et al."Band-structure and core-hole effects in resonant inelastic soft-xray scattering Experiment and theory" Physical Review B vol,59 ¹⁹

 $^{^{18}\}mathrm{eps/gr4.ps}$

 $^{^{19}\}mathrm{eps/gr5.ps}$

5.3 カーボンナノチューブ

本論文の目標である、カーボンナノチューブの電子状態計算について述べる。

5.3.1 結晶構造

カーボンナノチューブはグラファイトが丸まった円筒状の物質であるため表面がグラファ イトの六角形が整然とならんでいる。さらに円筒の直径を小さくしていくと、より構造は 簡単化する。よって今回はカイラルベクトルが(3.3)の5.23カーボンナノチューブの結晶 構造について考える。(3.3)カーボンナノチューブは直径では存在できる大きさの中でも一 番小さい直径のカーボンナノチューブである。5.23



図 5.23: (3.3) カイラルベクトルのカーボンナノチューブ²⁰

図 5.24: は(3.3) カーボンナノチューブのカイラルベクトルが一周した分の長さである。 今回の実験ではカーボンナノチューブの分子を上の構造で、18 個の炭素で構成されるもの を単位として考える。このように考えると、六角形が一段ごとに逆向きに積み重なってい るように考えることができる。さらに結晶構造を考えると、カーボンナノチューブは束に なった場合は段違いに重なっていくのでこれは六方晶もしくは三方晶となる。

 $^{^{20}}$ eps/tube2.ps

Active



図 5.25: (3.3) カーボンナノチューブ単位結晶 21



²¹eps/3-3tube2.ps ²²eps/3-3tube2.ps



図 5.27: 六方晶の単位格子 ²³

²³eps/hex.ps



図 5.28: 六方晶で考えるカーボンナノチューブ 24

しかし今回は一本のカーボンナノチューブの電子状態を計算することが目的であるため、 六方晶の格子定数をカーボンナノチューブの直径の10倍にして計算する。これによりあた かも一本のカーボンナノチューブであるかのように扱うことができる。単位格子を決定し たら次はSymmetry Number の決定である。(空間群) Symmetry Number は230種類 の中から一つを選びだすが、これはチャートで決めることが出来る。。[5]。



図 5.29: 結晶構造決定チャート Gerald Burns 著;寺内暉,中村輝太郎訳"結晶としての個 体"東海大学出版会, 1989(バーンズ固体物理学:1).²⁵

図 5.30: ではカーボンナノチューブの点群 (対称操作の集合)をフローチャートにした がって分類できる。 18 個の原子を含む場合は、

²⁴eps/hex.ps

 $^{25}\mathrm{cry.ps}$

分子は C_n (主軸のまわりに) 360°/n 回転するか? yes n=3

- (*S_n* (*C_n* で回転させた後水平面に鏡映を行う)のみであるか? no
- *C*[']_n 2 回軸(主軸以外の回転軸)をもつか? yes
- σ_h (主軸に垂直な面で(鏡映映面))ができるか? yes
- よってこのカーボンナノチューブの点群は D_nh

となる。点群を決めることによって、230 ある空間群を決める上で187-190 の4 種類に 特定することができる。では4 種類の空間群の対称要素を見ると、

空間群	187	188	189	190
対称要素	P6m2	P6c2	P62m	P62c

対称要素は、P6([001]方向に六回軸)以外を考えるとそれぞれ、

- 187 ;[100] 軸方向に垂直な鏡映面があり、 [010] 軸方向に2回軸がある。 Yes
- 188 ;c 軸方向に 1/2 並進した後、 a 面で鏡映する、 [010] 軸方向に 2 回軸がある NO
- 189 ;[100] 軸方向にに2回軸があり、[010] 軸方向に垂直な鏡映面がある。 NO
- 190;[100] 軸方向にに2回軸があり、c軸方向に1/2並進した後、b面で鏡映する。
 NO

この場合 187,189 のどちらかを選べぶことができるが、それぞれ規約サイトの位置が変わる。空間群 187 で結晶入力データを作成すると、入力ファイルは 18.xtl

TITLE 3.3 carbon nano tube DIMENSION 3

CELL

40.680 40.680 2.4500 90.00000 90.00000 12.00000 SYMMETRY NUMBER 187 HEXAGONAL

ATOMS

NAME	Х	Y	Z	POT	CHARGE	TEMP	OCCUP	SCAT
C1	0.050000	0.0000	0.00000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С
C2	0.039798	0.01503	0.50000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С
СЗ	0.050000	0.0000	0.00000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С
C4	0.050000	0.0000	0.50000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С

しかし結果は螺旋を表現していない。出力結果をみると規約サイトが正しくない。18.prim

POSITI	ONS RELATIVE T	O A UNIT CONVE	ENTIONAL CELL		T	(PE	SYM(IG)
1	0.2399990	0.0500000	0.2500000	1	с	1	
2	0.9500000	0.1899990	0.2500000	1	с	2	
3	0.8100010	0.7600010	0.2500000	1	с	3	
4	0.1899990	0.9500000	0.7500000	1	с	4	

5	0.760	0010	0.81000	10	0.7500000		1	с	5
6	0.050	0000	0.23999	90	0.7500000		1	с	6
7	0.810	0010	0.76000	10	0.7500000		1	с	7
8	0.239	9990	0.05000	00	0.7500000		1	с	8
9	0.950	0000	0.18999	90	0.7500000		1	с	9
10	0.189	9990	0.95000	00	0.2500000		1	с	10
11	0.760	0010	0.81000	10	0.2500000		1	с	11
12	0.050	0000	0.23999	90	0.2500000		1	с	12
KION	(the las	t index (of k-th 3	kind el	Lement)				
	12								
IAA	(the kind	index o:	f all th	e atoms	5)				
	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	1	1	1	1					

12 個の結晶で考えた場合。チャートでは、 *D*_{3d} となり、三方晶となる。そして空間群は 162-167 と 6 個の中から選ぶことになる。では 6 種類の空間群の対称要素を見ると、

空間群	162	163	164	165	166	167
対称要素	$P\bar{3}1m$	$P\bar{3}1c$	$P\bar{3}m1$	$P\bar{3}c1$	$R\bar{3}m$	$R\bar{3}c$

の166 と167 は除くとして、162-165 の4 種類の空間群の対称要素を見ると、P3 ([001] 軸に3回反転回転)以外の要素を見ると、

- 162 ;[100] 軸方向に1回回転があり、[010] 軸方向に垂直な鏡映面がある。 YES
- 163 ;[100] 軸方向に 1 回回転があり、 c 軸方向に 1/2 並進した後 a 面で鏡映する NO
- 164 ;[100] 軸方向に垂直な鏡映面があり、 c 軸方向に 1/2 並進した後 b 面で鏡映する。 yes
- 165 ;c 軸方向に 1/2 並進した後、 a 面で鏡映し、 [010] 軸方向に 1 回回転する。 NO

空間群を 164 番と決定できる。入力ファイルは、 12.xtl

TITLE 3.3 carbon nano tube DIMENSION 3

CELL

40.0680 40.0680 2.5000 90.00000 90.00000 12.00000 SYMMETRY NUMBER 164

ATOMS

 NAME
 X
 Y
 Z
 POT
 CHARGE
 TEMP
 OCCUP
 SCAT

 C1
 0.524
 0.505
 0.250
 c
 4.0000
 0.5000
 1.0000
 C

で出力結果は、 12.prim で

POSITIO	NS RELATIVE T	D A UNIT	CONVE	ENTIONAL CE	LL		Т	YPE	SYM(IG)
1	0.5240000	0.5050	0000	0.250000	0	1	с	1	
2	0.4950000	0.0190	0000	0.250000	0	1	с	2	
3	0.9810000	0.4760	0000	0.250000	0	1	с	3	
4	0.0190000	0.4950	0000	0.750000	0	1	с	4	
5	0.4760000	0.9810	0000	0.750000	0	1	с	5	
6	0.5050000	0.5240	0000	0.750000	0	1	с	6	
7	0.4760000	0.4950	0000	0.750000	0	1	с	7	
8	0.5050000	0.9810	0000	0.750000	0	1	с	8	
9	0.0190000	0.5240	0000	0.750000	0	1	с	9	
10	0.9810000	0.5050	0000	0.250000	0	1	с	10	
11	0.5240000	0.0190	0000	0.250000	0	1	с	11	
12	0.4950000	0.4760	0000	0.250000	0	1	с	12	
KION (t	he last index	of k-th	n kind	element)					
12									
IAA (th	e kind index (of all 1	the ato	oms)					
1	1	1	1	1	1	1		1	
1	1	1	1						

18.xtlよりもこちらの方が正しい対称性といえる。

第6章

結論·考察

第一原理計算法を用いて、シリコン他ダイアモンド構造4種類、さらにグラファイトのエ ネルギーバンド計算をすることができた。シリコン、ダイヤモンド、ゲルマニウムにおい ては、参考グラフと近いものがえられた。しかし、グラファイトのバンド図では対称点に おいては過去の結果と少しずれている結果となり平面波のカットオフ半径を変化させる必 要があることを示している。さらに目標である。カーボンナノチューブの結晶状態につい ては空間群を選んで計算させた。今後エネルギー計算を行い、物性計算に役立てたい。

謝辞

本研究及び論文作成に当たり、御指導を賜わりました指導教官の齋藤理一郎助教授に厚 く御礼の言葉を申しあげます。また研究室セミナー等にてさまざまな御指導を賜わりまし た、木村忠正教授、湯郷成美教授、一色秀夫助手に感謝致します。 そして、パート秘書をされています渡辺美帆子さんに感謝致します。そして、勉強や遊び に一緒にすごしてきた、木村・湯郷研究室の学生の皆様に感謝の意を表したいと思います。 最後に、経済的援助と生活を支えくださった私の両親に感謝申し上げます。

参考文献

- [1] 齋藤 弥八 "カーボンナノチューブの基礎"コロナ社 1998
- [2] 竹中 隆男 "カーボンナノチューブの構造 "電子工学専攻 1998 修士論文
- [3] 菅野 暁 / 監修; 里子 充俊、大西 楢平著 "密度汎関数法とその応用 "講談社 1994
- [4] 柳瀬 章著 "空間群のプログラム TSPACE" 裳華房 1995
- [5] Gerald Burns 著; 寺内暉, 中村輝太郎訳 "結晶としての個体"東海大学出版会, 1989(バーンズ固体物理学.1)

付録 入力データ

シリコンの他の入力データを示す。 炭素のポテンシャル入力データ ―――― pg Carbon tm2 n=C c=ca 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 1 2 2 0 2.00 0.00 2 1 2.00 0.00 1.96 1.44 1.25 1.25 ゲルマニウムのポテンシャル入力データ ———— pg Germanium tm2n=Ge c=ca 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 6 2 402.000.00412.000.00 2.11 2.64 0.00 0.00 ガリウムのポテンシャル入力データ ―― pg Gallium ${\tt tm2}$ n=Ga c=ca 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 6 2 4 0 2.00 0.00 4 1 1.00 0.00 2.50 2.35 0.00 0.00

砒素のポテンシャル入力データ — Arsenic pg tm2n=As c=ca 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 0.0 2 6 2.00 4 0 0.00 3.00 4 1 0.00 2.34 2.53 0.00 0.00 結晶入力データを載せる。 ge.xtl ダイヤモンドの結晶構造入力データ) TITLE GE DIMENSION 3 CELL 5.65800 5.65800 5.65800 90.00000 90.00000 90.00000 SYMMETRY NUMBER 227 LABEL FD-3M QUALIFIER ORIGIN_1 ATOMS NAME Z POT CHARGE TEMP OCCUP SCAT Х Y GE 0.00000 0.00000 0.00000 ge 4.0000 0.5000 1.0000 SI4+ gaas.xtl (gaas の結晶構造入力データ) TITLE GAAS DIMENSION 3 CELL 5.65315 5.65315 5.65315 90.00000 90.00000 90.00000 SYMMETRY NUMBER 216 LABEL F-43M QUALIFIER ORIGIN_1 ATOMS NAME Y Z POT CHARGE TEMP OCCUP SCAT Х GA1 0.00000 0.00000 0.00000 ga 3.0000 0.5000 1.0000 GA AS1 0.25000 0.25000 0.25000 as 5.0000 0.5000 1.0000 AS c.xtl (ダイヤモンドの結晶構造入力データ) TITLE C

DIMENSION 3 CELL

参考文献

3.56700 3.56700 3.56700 90.00000 90.00000 90.00000 SYMMETRY NUMBER 227 LABEL FD-3M QUALIFIER ORIGIN_1

ATOMS

NAME	Х	Y	Z	POT	CHARGE	TEMP	OCCUP	SCAT
C1	0.00000	0.00000	0.00000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С

gr.xtl(グラファイトの結晶構造入力データ)

TITLE graphite from Wycoff VOL I p.26 DIMENSION 3 CELL

2.45600 2.45600 6.69600 90.00000 90.00000 120.00000 SYMMETRY NUMBER 194

ATOMS

NAME	Х	Y	Z	POT	CHARGE	TEMP	OCCUP	SCAT
C1	0.00000	0.00000	0.25000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С
C2	0.66666	0.33333	0.25000	с	4.0000	0.5000	1.0000	С