生体分子構造解析学特論 シンクロトロン光研究センター 渡邉 信久 第5回

いよいよ5回目です.

前回, DNAの構造予測をすることと関連して, 「逆」空間, フーリエ変換とコンボ リューション積の話をしました. 1

今日は、さらに発展させて、かなり実際の「構造解析」の話になります。でも、例に よって、出来るだけ数式は使用しません。それが良いのか悪いのか、良く分らないとこ ろもありますが、概念をつかむ前に数式で混乱するだけで終るよりは良いのではないか なと思っています。

そういえば,私は事前に全部のスライドを印刷して皆さんの手元に配布しないですが, 手元に資料を配布してしまうと,一般に,学生はスクリーンを見るよりも手元の資料の 方を解読しようとするからです。ややこしいことは話さないので,下を見てないでスク リーンを見て,話を聞いて欲しいということです。

寝てる場合はどっちでも関係ないので任せます...



さて,始めましょう.

今日は, ミオグロビンの構造が, どうやって解析された のかを辿ります.

2

もしかしたら、全部終らないかも知れません.



先々週もちょっと話したように,実は,今日の講義の範 囲の前にも「歴史」があります.

1930年代には,既にタンパク質の結晶はあったし,それ をバナールが何とかしようと決意して研究室を作って,

ドロシーやマックスらが頑張って仕事をします

でも,今日は, この「キャピラリー」の話はちょっと出 て来ますが,この間のたくさんの仕事は飛び越えて,こ れらを踏まえた後の具体的な構造解析の話です...

How to solve a protein structure

history of the MIR phasing method

さて、どうやってタンパク質の構造を解析するのか、で すが、今日話をするのは、ここに書いてあるMIR法のこと です.

どういうものかが分って,原理的に,どうやってミオグ ロビンの構造が決定出来たのかが理解できれば良いだろ う,ということです.



今日の key paper はこれでした. これが1947年で,こっちが1958年ですね. ケンドリューがミオグロビンの構造を発表するのが1958 年ですが,その前にペルーツがヘモグロビンで色々な方 法を検討しています.

今日の主役はペルーツとケンドリューです.



例によって、いくつの時の写真か良く分らないですが...

「結晶構造解析をするぞ」とキャベンディッシュにバナール が研究室を立ち上げ、ペルーツは1938年からヘモグロビン の結晶構造解析の研究をします。

バナールがロンドンに異動してブラッグ体制になった後もペ ルーツは残り,前回も話したようにインドで従軍していてバ ナールに出逢ったケンドリューが,帰国後ブラッグの所に加 わりミオグロビンの結晶構造解析の研究を始めます. @で書いた年が構造解析された年です.20年とか10年です よ...

the diffraction pattern of a crystal is its Fourier transform

three-dimensional image of the crystal has been broken down into component sinusoidal waves

さて、今日は「結晶構造解析」の話ですので、前回から、さらにちょっとだけ進みます.

7

結晶のX線回折パターンは、分子がたくさん規則的に並んだ結晶のフーリエ変換だ、というところまでは、前回の説明で納得することが出来るかと思います.

「フーリエ変換だ」ということの意味は,この下に書い てあることですが,まずはそこから...

フーリエ変換もしくはフーリエ合成ですが, どこかで習 いました?



まず,ちょっと結晶を復習します. 結晶の場合,結晶の中で,繰り返しの単位となるユニッ トを考えます.

だから, 普通は, このa, b, cはÅオーダーです.

それが、3次元的にずっと規則的に並んでいる。それが結 晶というわけです



こんなふうです

で,そうした結晶にX線を当てると回折が起る訳です が,前回の「逆」空間,つまり逆数の関係を復習する と,



結晶の繰り返しの単位となるユニットの大きさa, b, c と, X線回折写真の回折点の間隔は「逆数」の関係に なっています.

つまり,結晶の繰り返し単位の寸法がaだったら,その方向に対応している回折点の間隔は1/aに比例しています. bだったら,その方向は1/bに比例です.いいですか. そして,回折写真上のそれぞれの回折点ですが...



11

その点までのベクトルの向きはフーリエ成分の「波」の 方向,

その点までの距離は「波」の波長,

その点の強度は「波」の振幅と対応しています。

問題は,波の位相は,回折点の測定情報では分らない, ということです<u></u>

今「波」っていうのを何も説明しませんでしたが,それ はどういうことかというと,



12

方向(direction)のことは1次元で描けないのでちょっと後回しにすると, 波長 と振幅はこういうことです.

ここからここまでが基本単位,つまり結晶でいうと単位格子に相当している とすると,ここにnとありますが,n=0の「波」は無限に続く定数,n=1の 波は単位格子が1波長分の波,n=2は,単位格子が2波長分の波…ということ になり,振幅はそれぞれの波の山の高さです.

そして観測出来ない位相ですが,波を余弦波だとすれば,この図では,n=1の波は120度, n=2は150度…というふうに位相がずれているということになります.

フーリエ変換ないしフーリエ合成ということは、どういうことかというと、 このn=0からn=5までの波を足し合せると、このような波を記述することが 出来る、ということです



次に、今回のレポート課題にもした「分解能 (resolution)」とフーリエ合成の関係を説明しましょう. まず、n=1つまり単位格子が1波長分の波になるフーリエ 成分がこうだったとして、



n=2, つまり単位格子が2波長分の波になるフーリエ成分 がこうだったら, それらを重ね合わせたもの, つまり n=1とn=2の2つの波の合成波は, こうなります. 簡単ですよね...



さらにn=3のフーリエ成分がこうだったら,そこまでを 重ね合わせると,こうなり,1+2の時とちょっと違って 来ます<u></u>



さらにn=4の成分を重ねると、こうなって...



さらにn=5の成分を重ねると,こうなります. 実は,こうしてフーリエ合成で表現した元の「構造」 が...



こういう「2分子」だったとすると, さっき順に見た, n=1だけ, n=1+2, n=1+2+3というふうに細かい周期 の成分を足し合せていくと, 徐々に正解の「2分子」の様 子を正確に表現することが出来るようになっていた, と いうことが分ります.

分解能は,下に行くほど良い(高い)ということになりま す.



分解能の次は,フーリエ成分の振幅と位相です. これがさっきの2 原子ですが,同じn=1からn=5までのフーリエ成分でも,このよ うにちょっとずつ位相と振幅が違っていると,そのフーリエ合成 が違います.

どうなると思います?

実は、こっちの場合は「3原子分子」でした。

これで分るように,フーリエ合成(フーリエ変換)にとっては各フー リエ成分の波の振幅と位相,特に位相(つまりどこに波の山がある か)が重要だということです.

逆に言うと,この位相が分らないと「正しく」フーリエ合成する ことは出来ないということが納得してもらえるかな...



さて、残りは、先程後回しにした「方向(direction)のこと」です。

さっき模式的に描いているのは, 左のような回折写真で す. この写真の上の各回折点が, 原点(つまり写真の真ん 中)から見てどこにあるかが, どういう意味かということ です.

たとえばこの回折点の場合ですが...



この点の意味はというと,

X線は結晶中の何と相互作用するの?

結晶中の電子と相互作用して散乱されて回折しています から,回折写真の回折点の強さは結晶中の電子の状態に 関係しています.



つまり,これが結晶中の単位格子だとすると,この回折 点は,結晶の単位格子中の電子密度分布をいろんな波の 重ね合せの成分に分けたとき (フーリエ展開したとき) に...



こういうふうに, こっち向きに「周期が1の波」に対応し ています<u></u>

この図で示すように「周期が1の波」の成分で見たとき に、赤いところに電子が沢山あって、青いところには電 子が少ないという意味です<u></u>



その隣りの点は、「周期が2の波」の成分に対応していま す.



同じように,こんな斜めの点は,こんなふうな「斜めの 波」の成分に対応しています.



さっきまでは1次元で見ましたが,こんどはそれが2次元 になっているだけです.さらに,実際の構造解析の場合 は3次元になります.

X線結晶構造解析は、回折実験をして、それぞれの回折 点の強さを測定してやって、その情報をどんどん足し合 せていきます。つまりフーリエ合成をするわけです。感覚 的にはこういう計算をする感じです。そういう計算をす ると、結晶格子のイメージでは、



こういう「波の成分」の足し合せをどんどんしているこ とになります



28

例えば,この二つの波を足すと,こういう模様になりま す.

それをずっと全部足し合わせていくと構造解析になる訳 です



式で書くとこうです

つまり,回折写真の各回折点が持っている「波の成分」 (F_10とかF_11)をフーリエ合成すると,ある点(x,y,z)で の電子密度を求めることが出来るということです.



2次元の例を見てみます.

結晶格子中の電子密度分布がだんだんくっきりと分るようになり、最終的には原子位置に対応した電子密度分布 図を得ることができます。

(実際はこのスライドは**GIF**アニメになっていて,フーリエ 合成の様子が見える)



そうした解析の結果,つまり「構造」が分るということ です.

この例の場合には、結晶格子中にはこんな三角形の「分子」が二つあったのだ、ということになります<u></u>



32

さて、この足し算つまりフーリエ合成ですが、1次元の説明でも話した し、今の合成の過程でも分ったかも知れませんが、回折写真の回折点を 中心からどれだけ離れたものまで使うかで、最終的にフーリエ合成され て出来た電子密度分布図が変って来ます。

こんな感じです.

問題は、この左の回折写真の模式図で分るように、分解能の高い、つまり細かいところまで見えるようなフーリエ合成をしようとすると、計算に組み込まないといけない回折点の数がどんどん増えていくということです。今は高速の計算機があるので、あまり関係ないけど、Kendrewらの時代は、そうはいかなかったので「分解能」をどこまでにするかが問題だったということです。



さて、「位相」の問題が残っています

「位相」情報は回折点の強度測定では実験的に決めることが出来ません。

33

2次元の例で「位相」の意味をもう一度確認しておくと...



「一周期の波」の成分の例ですが、「位相」が違うと、こんなふうに、フーリエ 成分の波の山がどこにあるのかが違ってしまうということになります。位相が0 度と45度、90度、180度で、このように全然違った分布になってしまいます。 さっき見たように、こうした波をどんどん重ねていくのがフーリエ合成ですか ら、それぞれの波の山の位置がでたらめだと、そんなものを重ね合せても何も見 えて来ないということになります。

回折写真が撮影されても,最初のミオグロビンの構造が解けるまでに20年もか かったのは,強度測定で各フーリエ成分の「山」の高さは分るけれども,「位 相」をちゃんと決める方法が無かったため,ちゃんと重ね合わせることが出来な かったということになります.



さて、「位相」のことを議論するには、「位相」を分り易く記述する方法が必要で す. そのためには, phase diagram(位相図)の説明をしないといけません.

この図は、さきほど、1次元でフーリエ合成を最初に説明した図です。ここに各成 分の位相が数字(角度)で書いてあります。これを、分り易く、扱い易く表現するに は、どうしたら良いかです.

そのためには、このように、波の成分を複素数表現します。

Fが振幅で、指数関数もしくは三角関数部分が、その波の複素平面上での方向、つ まり位相を示すということです。

これを「構造因子」とよびます。

ごちゃごちゃ説明するより、図を見た方が理解できますね。

35



それぞれのフーリエ成分の波,つまり構造因子を,複素平面で図示する とこのように描かれます. 横軸が実軸,縦軸が虚数軸ですが,この円の 大きさが,それぞれの波の振幅を表わし,そして,波の位相,つまり波 の位置をこの矢印の方向で表わします.

n=1の波は, このように振幅が大きいので, 円は大きい, そして, 位相が120度ということは, 矢印の向きはこっちということになります.

他のも同じです。n=2の波は振幅が小さいので円も小さい。そして位相 は150度なので、矢印の向きはこうです。以下同様にこう表現すること が出来ます。

大きさと向きを持った複素ベクトルとしての矢印が構造因子に対応して います.

$$\rho(x, y, z) = \sum_{h} \sum_{k} \sum_{l} \mathbb{F}_{hkl} e^{-2\pi i (hx + ky + lz)}$$
$$= \sum_{h} \sum_{k} \sum_{l} (F_{hkl} e^{-i\phi}) e^{-2\pi i (hx + ky + lz)}$$
$$phase angle$$

さて,電子密度分布のフーリエ合成ですが,実際にはこの構造因子Fをさっきのように複素数表現するとこうです.

これが、hklで表現される波の成分で、それぞれの波が、 ある位相だけずれている訳です

そして, この位相の情報は回折強度測定では分りません 位相情報も分っていれば, この式のようにhklで足し算し てフーリエ合成すれば, ある点(x,y,z)の電子密度pが求ま る, でも位相情報が分らないので, ちゃんと足し算する ことが出来ないということになります.



位相情報が分らないということですが, どういうことか というと, 回折写真で測定できるのは, 各回折点の「強 度」で, それはF_hklの絶対値の2乗に比例していて, 複 素数の絶対値の2乗は, こうですから, 後の位相の部分は 消えてしまっているという訳です.

このように、測定した情報からは分らない訳ですが...

$$\mathbf{F}_{hkl} = F_{hkl}e^{-i\phi}$$

$$= \sum_{j} f_{j}e^{2\pi i(hx_{j}+ky_{j}+lz_{j})}$$

$$f_{j} : \text{the scattering power of atom } j$$
depends on the positions of atoms (x_{j}, y_{j}, z_{j})

実は構造因子は、結晶中にある各原子の散乱(回折)能の合計なの で、f_jをj番目の原子の散乱能とすると、このように各構成原子か らの寄与を全部足し合わせたもの、ということになります。 f_jは原子が持っている電子の数に比例していて、原子の種類に固 有なので、この式にあるようにj番目の原子の座標(x_j, y_j, z_j)が 分っていれば、Fは計算することが出来る量です。

39

しかし,問題(phase problem)は,これから構造解析をしようとしているくらいですから,各構成原子の位置が分っていない,だからこんな計算は出来ないということになります...

how to solve...

for smaller molecules

(a) Guess & trial-and-error

(b) heavy atom phasing

さて、では、どうやって「位相問題」を解決したのか、 ということです.

今ではそんなことはしませんが,昔は,小さな分子の場 合には,試行錯誤で推測していくか,重原子を利用する ことがされていました.

40



例えば, ブロモプロパン(C3Br)分子を例に考えてみましょう. X線は水素とは, ほとんど相互作用をしないので省略します. なぜ?

さて、構造因子ですが、もしも全部の原子の座標が分っていた ら、さっきの式で、こんなふうに計算することが出来ます。 そのことを、複素平面で図示するとこういうことになります。 ベクトル量ですので、まず、3つの炭素について順に足すと...



炭素の部分の構造因子は,このようにF_C3になります. 残りは臭素ですが,



臭素の分F_Brも臭素原子の位置が分っていれば計算できますから、例えば、こんなふうになるはずです。 従って、炭素も臭素も全部足し算したC3Brの構造因子は、この紫のベクトルになることが分ります。さっきも 話したように、原子のX線散乱能は原子が持っている電子の数に比例しています。 炭素の電子数はいくつ?

6

臭素は?

35ですから、C3Brの場合は、ベクトルとして考えると、F_Brの寄与は、F_C3の寄与よりずっと大きく、 F_C3Brとほぼ等しいはずなので、C3Br分子という「複雑」な構造が分らなくても、1個の原子、つまりBrの 位置だけを何とかして決めることが出来れば、その構造因子F_Brを計算してやることが出来る。それは F_C3Brに近いはずなので、F_C3Brの代りに初期値としてフーリエ合成すると構造解析を行なうことが出来る ということになります。

D HodgikinのビタミンB12も、このやり方で、炭素骨格以外のCoとSeの位置を用いて1954年に解析されています.

but... our target is a protein molecule

しかし...

KendrewやPerutz,そして我々の解析したいのは蛋白質 の分子です.

解析したいのが蛋白質の分子だと、何が問題ですか?



さっきの臭化プロパンの説明では、炭素原子のプロパン 部分と臭素の比較で、臭素の部分の寄与が圧倒的でした が、蛋白質ではそうはいきません... 例えば、Kendrewのミオグロビンの場合、80電子もある ような重たい水銀原子を使ったとしても、ミオグロビン 分子には9000以上の電子があるので、水銀の寄与は精々 1/100くらいしかないということになります。



これが先程説明した臭化プロパンの図で, F_BrをF_C3Br の代りにすることが出来るということでしたが, 蛋白質 の場合には, 重原子の寄与は1/100くらいしかないの で...

こういうことになる訳です F_Pがプロテインで蛋白質部 分の構造因子, F_Hが heavy atomで水銀(重原子)部分の 構造因子, そしてF_PHが全体の構造因子です

つまり,もしも水銀原子のような重原子の位置が特定出 来ても,蛋白質の場合は F_H=F_PHとならないので, F_HでF_Pを近似することは出来ないことになります



次週の key paper はこれです。 次回が最後のレポートですが,上の論文を読んで,分解 能が6Åから2Åになって,何が変ったと主張しているか簡 単に書け、にします

ここで時間切れ...

MIR法の説明以降は次週