# 2014年度 分子機能化学特論 第3回目 4月24日

2. 多核多次元NMRによる生体関連物質の分子構造解析

担当:生物応用化学専攻 前田史郎

### 【授業の目標】

化学・生化学の分野で広く用いられているNMR法の原理と、タンパク質およびその生体関連物質との分子間相互作用を解明するのに用いられている各種NMR法を理解する.

#### 【授業の内容(進展度合等)】

- 1. NMRの発展史 ーどのように発展し,何を知ることができるかー
- 2. NMRの原理と装置 -量子力学的な基礎と測定装置のしくみ-
- 3. 2次元NMRの原理と応用 -COSY, J-分解, NOESYなど-
- 4. 多核2次元NMRの原理と応用 -HETCOR(CH-COSY)など-
- 5. インバース法の原理と応用 -HSQC, HMQC, HMBCなど-
- 6. 多核多次元NMRによる生体関連物質の分子構造解析
- 7. 固体高分解能NMRの基礎・固体NMRによる高分子化合物の物性評価

休講のお知らせ 5月15日(木) 補講は後ほど連絡します

### 4月17日

Q. 溶液NMR測定の際に, 重クロロホルムに代表される重水素化溶媒を用いる理由を説明せよ.

[1]重水素のNMR信号を利用したNMRロックを用いて磁場と発振周波数の 相対的な安定度を高めて高分解能測定を可能にする. 超電導NMR装置で は短時間なら, ロックなしでも測定可能である(オート測定はできない).

[2]試料に比べて溶媒の量の方が多い,また溶媒のピークは一般に本数が 少ない.したがって,プロトン(<sup>1</sup>H)NMR測定では,試料のスペクトルではなく ,溶媒ピークしか測定できないことになる.大きなピークがあると,ダイナミ ックレンジの問題があって小さなピークは観測できないか,定量性が良くな い.生体系試料では<sup>1</sup>H<sub>2</sub>O/D<sub>2</sub>Oを溶媒に使うこともあり,溶媒ピークをプリサ チュレーションで消去する方法もあるが,選択性が良くないと溶媒ピーク近 傍の試料ピークは測定できない.<sup>13</sup>Cなどの多核NMR測定の際は長時間積 算が必要な場合が多く,NMRロックをかけるために重水素化溶媒が必要と なる.

2

[3]重水素化溶媒のピークをリファレンスに利用することもある。

## Q. 溶液NMR用の試料には、なぜ重水素化溶媒を用いるのか?

A. 溶液NMRの測定には10<sup>-9</sup>(0.001ppm)以上の安定度が必要 であり, 溶媒の重水素NMR信号を利用したNMRロックを掛ける ため. NMR装置において時間的な変動の要因となる磁場および 周波数シンセサイザの両方を独立に10<sup>-9</sup>以上の安定度に保つこ とは容易でない. NMR室内に人が入ることによる室温の変動や 超伝導磁石の近くを人が動くだけで磁場が乱れてしまう. ラジオ波 周波数または磁場のどちらかが変動しても, 両者の相対的な関係 で表される共鳴条件ω=γ*H*, を高精度で制御するように工夫された のがNMRロック機構である.

















# 〇分極移動とスペクトル編集

NMR の特徴・・・感度が低い. さらに, <sup>13</sup>C は <sup>1</sup>H の~ $\frac{1}{6400} = \frac{1}{\left(\frac{\gamma_{\mu}}{\gamma_{c}}\right)^{3} \times 100}$ 

 $\frac{\gamma_{_{H}}}{\gamma_{_{c}}} \cong 4$ , <sup>13</sup>C の天然存在比は 1%

#### 感度を向上させる方法

**1) 高磁場 NMR**: Zeeman 分裂幅を大きく, すなわち占拠数の差 を大きくして, 信号強度を大きくさせる.

永久磁石 ≦ 90MHz 電磁石 ≦ 100MHz 超伝導磁石 ≦ 900MHz







# SPIの問題点

(1)選択的励起を行なわなければならない.

①強度が弱く、長い低出カパルス

②周波数範囲が狭い特殊な形状のパルス (2)<sup>1</sup>Hデカップリングすると逆位相信号が相殺する.



















