1. Introduction

Spectroscopie RMN

Structure et conformation

Mouvements et interactions

Historique de la résonance magnétique nucléaire

En 1946, deux groupes de recherche indépendants ont observé pour la première fois un signal de résonance magnétique nucléaire. Bloch, Hanse et Packard de l'Université Stanford et Purcell ainsi que Torrey et Pound de l'Université Harvard ont réussit à détecter le signal ¹H de l'eau et de la cire paraffine respectivement.

Bloch et Purcell ont reçu conjointement le prix Nobel de physique en 1952 pour leur découverte.

Durant les trois décennies qui ont suivi leur découverte, les spectromètres de résonance magnétique nucléaire à onde continue (Continuous Wave) ont permis de mesurer des spectres unidimensionnels, c'est-à-dire des spectres n'ayant qu'une seule axe de fréquence.

Le développement d'expériences bi-dimensionnelles durant les années 70 a débuté une nouvelle ère dans la spectroscopie RMN. Les spectres enregistrés selon cette méthode ont deux axes de fréquence, la troisième étant l'axe d'intensité.

Depuis lors, il devient possible de prendre des spectres ayant trois ou même quatre dimensions, mais ce sont des expériences qui sont loin de la routine pour la majorité des utilisateurs de la spectroscopie RMN.

Un noyau dans un champ magnétique statique

Pour un noyau donné avec un spin I non nul, il existe 2I+1 orientations différentes du moment angulaire ou du dipôle magnétique dans un champ magnétique statique.

Nombre de niveaux Zeeman = 2I+1

Séparation entre les niveaux Zeeman $\Delta E = h \upsilon_0 = \frac{\mu B_0}{I}$ où $\mu = \frac{\gamma I h}{2\pi}$

Par exemple, lorsque I = ¹/₂ (pour ¹H et ¹³C), $\Delta E = 2\mu B_0 = \frac{\gamma h B_0}{2\pi}$



Population et niveaux d'énergie

Une transition a lieu lorsque la fréquence d'irradiation correspond à la fréquence ω_0 (Fréquence de Larmor), caractéristique pour un noyaux et un champ donné.

 $\omega_0 = \gamma B_0$ (Fréquence de Larmor) γ : Constante gyromagnétique

La distribution des orientations des dipôles nucléaires se fait selon deux direction, avec le champ (α) et contre le champ (β).

Nombre total $N = N_{\alpha} + N_{\beta}$ $(N_{\alpha} > N_{\beta})$



Quelques noyaux importants en RMN

Nuclide	Spin I	Electric quadrupole moment [eQ] [10 ⁻²⁸ m ²]	Natural abundance [%]	Relative sensitivity	Gyromagnetic ratio γ [10 ⁷ rad T ⁻¹ s ⁻¹]	NMR frequency $[MHz]^{\cdot}$ $(B_0 = 2.3488 \text{ T})$
'Η	1/2	-	99.985	1.00	26.7519	100.00
² H	1	2.87 x 10 ⁻³	0.015	9.65 x 10 ⁻³	4.1066	15.351
³ H	1/2			1.21	28.5350	106.664
⁶ Li	1	-6.4 x 10 ⁻⁴	7.42	8.5 x 10 ⁻³	3.9371	14.716
¹⁰ B	3	8.5 x 10 ⁻²	19.58	1.99 x 10 ⁻²	2.8747	10.746
¹¹ B	3/2	4.1×10^{-2}	80.42	0.17	8.5847	32.084
12C	0	-	98.9		-	_
13C	1/2	-	1.108	1.59 x 10 ⁻²	6.7283	25.144
14N	1	1.67 x 10 ⁻²	99.63	1.01 x 10 ⁻³	1.9338	7.224
15N	1/2	-	0.37	1.04 x 10 ⁻³	-2.7126	10.133
16O	0	-	99.96	_	-	-
17O	5/2	-2.6 x 10 ⁻²	0.037	2.91 x 10 ⁻²	-3.6280	13.557
19F	1/2	-	100	0.83	25.1815	94.077
²³ Na	3/2	0.1	100	9.25 x 10 ⁻²	7.0704	26.451
²⁵ Mg	5/2	0.22	10.13	2.67 x 10 ⁻³	-1.6389	6.1195
²⁹ Si	1/2		4.70	7.84 x 10 ⁻³	-5.3190	19.865
31P	1/2	-	100	6.63 x 10 ⁻²	10.8394	40.481
39K	3/2	5.5 x 10 ⁻²	93.1	5.08 x 10 ⁻⁴	1.2499	4.667
⁴³ Ca	7/2	-5.0×10^{-2}	0.145	6.40 x 10 ⁻³	-1.8028	6.728
57Fe	1/2	-	2.19	3.37 x 10 ⁻⁵	0.8687	3.231
59Co	7/2	0.42	100	0.28	6.3015	23.614
119Sn	1/2	-	8.58	5.18 x 10 ⁻²	-10.0318	37.272
133Cs	7/2	-3.0×10^{-3}	100	4.74 x 10 ⁻²	3.5339	13.117
195Pt	1/2		33.8	9.94 x 10 ⁻³	5.8383	21.499

Coupe transversale d'un aimant RMN supraconducteur



Une expérience FT-RMN typique

Pour observer les transitions RMN dans un échantillon analytique, la façon la plus simple pour atteindre les conditions de résonance revient à varier la fréquence d'irradiation (υ_1) en maintenant la densité du flux magnétique constante (frequency sweep method) ou vice-versa (field sweep method). Ces deux méthodes s'avèrent adéquates pour mesurer les spectres de noyaux sensibles tels que ¹H, ¹⁹F et ³¹P qui ont tous des spins de ¹/₂ et des grands moments magnétiques.

Cette méthode fut remplacée par la méthode dite pulsée qui comprend une **Impulsion**, une **Acquisition** suivie d'une **Transformée de Fourier :**





Sur ce spectre, il est important de noter les **déplacements chimiques** ainsi que les **couplages dipolaires**.

Propriétés RMN importantes

- Le déplacement chimique (δ)
- La constante de couplage dipolaire (**J**)
- Les temps de relaxation (T_1, T_{1p}, T_2)
- Effet Overhauser Nucléaire (NOE)

Déplacement chimique

$$\delta = \frac{\upsilon_{\acute{E}chantillon} - \upsilon_{R\acute{e}f\acute{e}rence}}{\upsilon_{Oscilateur}} \times 10^6$$
 (ppm)

Le déplacement chimique (en ppm) dépend du choix de référence (habituellement le TMS), de la concentration de l'échantillon, du choix de solvant et de la température.

Échelle de déplacement chimique en RMN ¹³C



Déplacements chimiques de groupements organiques



Déplacements chimiques pour divers noyaux

¹ H ppm	H bonded e.g. $CHCl_3$ $HF_2^ C_6H_6$ C_2H_4 $(CH_3)_2O$ $(CH_3)_2CO$ CH_4 TMS(0) MH
-	to - 20 7.2 5.5 3.2 2.1 0.2 - 0 to - 50
¹¹ B ppm	$BMe_3 BCl_3 (MeO)_3 B Et_2OBF_3 BH_4^ BI_4^ BI_4$
	84.3 47.6 18.3 0 -43 -127 Boron hydrides
¹³ C ppm	Metal carbenes Acetic acid Acetone and carbynes CS_2 CO C_6H_6 $CHCl_3$ CH_3 TMS
	to 400 192.8 178.3 128.6 77.2 30.4 0
¹⁵ N ppm	NO_{3}^{-} NO_{2}^{-} NOF MeNO ₂ RSCN RNC NH ⁺ NH ₃
	250 100 0 -90 -200 -355 -382
¹⁷ O ppm	$MnO_{4}^{-} CrO_{4}^{2-} Me_{2}CO Ni(CO)_{4} SO_{4}^{2-} H_{2}O Me_{2}O$
O pp	1230 835 569 362 167 $0 - 53$ Heteropolyanion oxygens span whole range
¹⁹ F ppm	FOOF F_2 B WF ₆ CFCl ₃ CF ₃ Ph C ₆ F ₆ F ⁻ MeF ClF
	865 422 162 0 -63.9 -162.9 -200 -271.8 -448
²⁷ Al ppm	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
	255 156 103 80 0 -33
31P ppm	$PBr_3 P(MeO)_3 Me_3PO$ $PMe_3 PBr_5 PH_3 P_4$
r ppm	227 141 36 $0 - 62 - 101 - 238 - 461$
35Cl ppm	$ClO_4^ SO_2Cl_2$ CCl_4 PCl_3 $SiCl_4$ $Cl^-(aq)$ $(CH_2Cl)_2$
Ci ppin	1003 760 500 320 174 0 -80
⁵⁹ Co ppm	$Co(H_2O)_6^{3+}$ $Co(NH_3)_6^{3+}$ $Co(CN)_6^{3-}$ $Co(CO)_4^{-}$ $Co(PF_3)_3^{-}$
	15 100 8150 0 - 3200 - 4200

Relaxation

Les spins avant et après une impulsion de 90°

- T₁ : Temps de relaxation longitudinale (spin-réseau)
- T₂ : Temps de relaxation transversale (spin-spin)







- A : Solides raides : $T_1 \gg T_{1\rho} \gg T_2$
- B : Solides mous : $T_1 >> T_{1\rho} > T_2$
- C : Liquides visqueux : $T_1 > T_{1\rho} = T_2$
- D : Liquides fluides : $T_1 = T_{1\rho} = T_2$

Temps de relaxation spin- réseau (T₁ au-dessus des noyaux)

Dipalmitoyl lecithin



Dioctanoyl lecithin







Petit et Zhu, Macromolecules, 29, 2075 (1996)





Études RMN des polymères

Composition Chimique

Masse Molaire moyenne (oligomères)

Structure et conformation

Stéréorégularité Conformation de chaîne Structure Microscopique Surface et porosité

Mouvement dynamique des chaînes

Mouvement local Mobilité Transition thermique

Interaction avec d'autres molécules

Association Miscibilité Séparation de phases

Diffusion

Propriétés de transport Déplacement moléculaire

Microscopie

Distribution moléculaire Structure des matériaux



Tacticité du poly(méthacrylate de méthyle)

Spectroscopie RMN dans l'étude de la tacticité des polymères

La spectroscopie RMN de ¹H et du ¹³C (pour tétrades et pentades) est beaucoup utilisée dans l'étude de la stéréo-régularité des polymères. Les déplacements chimiques observés sur ces spectres permettent de déterminer la configuration des monomères consécutifs dans une séquence allant jusqu'à 7 unités de répétition.

Les résultats sont utilisés pour déterminer la probabilité Bernouilliene d'avoir un monomère de la même configuration (m) que le dernier sur la chaîne (P_m)

Configuration	Probabilité
m, méso	P _m
r, racémique	1-P _m
mm, isotactique	P_m^2
mr, hétérotactique	$2P_{\rm m}(1-P_{\rm m})$
rr, syndiotactique	$(1-P_{m})^{2}$

On peut vérifier si la probabilité P_m est indépendante de la configuration de la chaîne en propagation.

P_m est calculé par le rapport des aires sous les signaux RMN

- Ex. $S_m/S_{mm} = 2(1-P_m)/P_m$
- Ex. PMMA est principalement syndiotactique $P_m = 0,24$ PVC par polymérisation radicalaire $P_m = 0,43$ Structure atactique $P_m = 0,5$

e	-Substituent				B-CH ₂	
ignation	Projection	Bernoullian probability	Des	ignation	Projection	Bernoullian probability
sotactic, mm (i)	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	$P_{n_1}^2$	diad	meso, m	a 	P.,
neterotactic, <i>mr</i> (<i>h</i>)		$2P_m(1-P_m)$		racemic, r		$(1 - P_m)$
syndiotactic, rr (s)		$(1 - P_m)^2$	tetrad	ww		Pa
ummm (isotactic)		P.		nmr		$2P_{m}^{2}(1 - P_{m})$
nmmr		$2P_n^3(1 - P_n)$		rmr		$P_m(1-P_m)^2$
mmr		$P_{n}^{2}(1 - P_{m})^{2}$		тгт		$P_{m}^{2}(1 - P_{m})$
nmrm		$2P_n^3(1 - P_m)$		rrm		$2P_m(1 - P_m)^2$
nmr		$2P_n^2(1 - P_m)^2$	27.1	rrr		$(1 - P_n)^3$
<i>mrm</i> (heterotactic)		$2P_m^2(1-P_m)^2$			- - -	
mrr		$2P_m(1-P_m)^3$				
urm		$P_m^2(1-P_m)^2$				
rrm		$2P_m(1 - P_m)^3$			-	
<i>trr</i> (syndiotactic)		$(1 - P_m)^4$				
	sotactic, mm (i) neterotactic, mr (h) syndiotactic, rr (s) nmm (isotactic) nmr nmr nmr (heterotactic) mr nrm (heterotactic) mr nrm (syndiotactic) (syndiotactic)	sotactic, mm (i) (i) neterotactic, $mr(i)interotactic, rr(i)interotactic, rr(i)interotactic, rr(i)interotactic)mmmminterotactic)mmmmmminterotactic)mm$	solactic, nm (i) (i) reterotactic, mr (i) ++++++ (i) $p_m(1-P_m)^2$ $p_m(1-P_m)^2$ (i) $p_m(1-P_m)^2$ p	solactic, mm solactic, mm total total actoractic, mr syndictactic, mr syndictactic, mr total	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	Solutity, mm $-1+1+1$ P_{n}^{2} diadmeso, m $-\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+1$ (1)usterotactis, mr $-1+1+1+1$ $2P_{n}(1-P_{n})$ racemic, r $-\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}$ (3)usterotactis, mr $-1+1+1+1$ $2P_{n}(1-P_{n})$ tetradmmm $-\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}$ (3) $-1+1+1+1+1$ P_{n}^{2} $1-P_{n}^{2}$ tetradmmm $-\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}$ (1) $-1+1+1+1+1$ $P_{n}^{2}(1-P_{n})^{2}$ mm $-1+1+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}+\frac{1}{n}$ mmm $-1+1+1+1+1$ $2P_{n}(1-P_{n})^{2}$ mm $-1+1+\frac{1}{n}+1$



Spectre RMN ¹H à 220 MHz. Solutions de poly(méthacrylate de méthyle) dans le o-dichlorobenzène à 100°C.