

Chimica Organica Magistrale

Docente

Paolo Melchiorre

Appunti di lezione

Redattore:

Alessandro Suprani

alessandro.suprani@studio.unibo.it

Laurea Magistrale in Chimica Industriale

Anno Accademico 2024/2025

Indice

| | | |
|----------|---|----------|
| I | NMR | 2 |
| 1 | Introduzione alla Spettroscopia a Risonanza Magnetica Nucleare (NMR) | 2 |
| 1.1 | Spin Nucleare o Momento Angolare Quantizzato | 2 |
| 2 | Approccio Classico | 3 |
| 2.1 | Il Campo Magnetico | 3 |
| 3 | Regole di Selezione per l’NMR | 3 |
| 3.1 | Previsione del Momento Angolare Nucleare | 3 |
| 3.2 | Sensibilità dell’NMR | 4 |
| 3.2.1 | Tecniche NMR | 4 |
| 3.3 | Fattori Importanti nello Studio di uno Spettro NMR | 5 |
| 3.3.1 | Chemical Shift | 5 |
| 3.3.2 | Il range del chemical shift | 7 |

Parte I

NMR

1 Introduzione alla Spettroscopia a Risonanza Magnetica Nucleare (NMR)

L'origine teorica della spettroscopia a risonanza magnetica nucleare (NMR) risale all'esperimento di Stern-Gerlach (**Figura 1**), in cui un fascio di atomi di argento veniva fatto passare attraverso un campo magnetico disomogeneo. Secondo la fisica classica, ci si aspettava di osservare una singola fascia sul rivelatore. Tuttavia, gli atomi si concentravano in due punti distinti, suggerendo che ogni atomo possiede un momento angolare quantizzato.

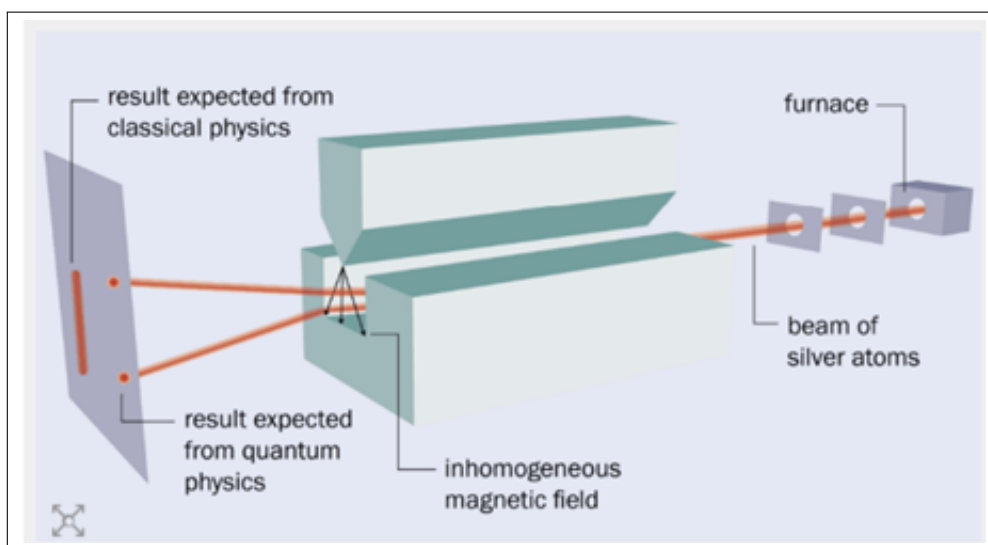


Figura 1: Rappresentazione schematica dell'esperimento di Stern-Gerlach

1.1 Spin Nucleare o Momento Angolare Quantizzato

I nuclei degli atomi possono possedere due tipi di spin nucleari (I): 0 o multipli di $1/2$, fino a un massimo sperimentale di $7/2$. I nuclei con $I = 0$ sono invisibili all'NMR e quindi non sono di interesse. Se lo spin nucleare è diverso da 0, i nuclei, quando posti in un campo magnetico **STATICO**, assumeranno $2I + 1$ orientazioni differenti all'interno del campo. Per $I = \frac{1}{2}$, è possibile considerare i nuclei con un approccio semplificato, che sarà trattato in dettaglio.

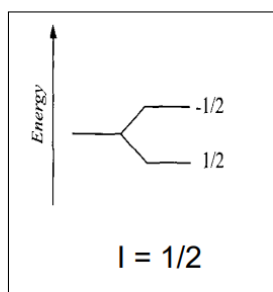


Figura 2: Stati possibili per un nucleo di spin $\frac{1}{2}$: $\frac{1}{2} = \alpha$, $-\frac{1}{2} = \beta$

2 Approccio Classico

2.1 Il Campo Magnetico

Quando un campo magnetico viene applicato agli atomi, essi si orientano in modo tale da avere tutti la stessa direzione ma verso opposto, come illustrato nella **Figura 3**.

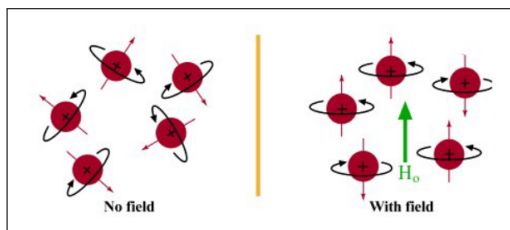


Figura 3: Disposizione dei nuclei degli atomi in presenza e assenza di un campo magnetico

A seconda dell'orientazione dello spin, gli stati dei nuclei vengono classificati in:

- α : stato a energia più bassa (convenzionalmente positivo), chiamato anche **Parallelo**.
- β : stato a energia più alta (convenzionalmente negativo), chiamato anche **Antiparallelo**.

La differenza di energia tra α e β è data dalla seguente formula:

$$\Delta E = \frac{\gamma \cdot h \cdot B_0}{2\pi}$$

dove:

- γ è il rapporto giromagnetico (tipico di ogni nucleo; isotopi diversi hanno valori di γ differenti) e si misura in $\text{rad}/(\text{s} \cdot \text{T})$.
- B_0 è il campo magnetico (misurato in Tesla, T).
- h è la costante di Planck.

Fissato il campo magnetico B_0 (determinato dal magnete dell'NMR), e considerando che $h/(2\pi)$ è una costante derivante dalla trattazione quantomeccanica, la differenza di energia ΔE dipende principalmente da γ . I calcoli mostrano che ΔE è molto piccola (ordine di J/mol). Utilizzando la legge di Boltzmann:

$$\frac{N_\beta}{N_\alpha} = e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}}$$

si comprende che la distribuzione degli spin è approssimativamente 50-50, con una popolazione leggermente superiore nello stato a energia più bassa α

3 Regole di Selezione per l'NMR

3.1 Previsione del Momento Angolare Nucleare

È possibile predire lo spin nucleare (I) per ogni atomo considerando il numero di massa, protoni e neutroni.

- **Nuclei con massa pari:**
 - Numero di protoni e neutroni pari: $I = 0$ e sono invisibili all'NMR (es. ^{12}C).
 - Numero di protoni dispari e neutroni pari: I intero positivo maggiore di 0, utili per gli spettri in trasformata di Fourier (es. ^2H).
- **Nuclei con massa dispari:**
 - Numero di protoni dispari e neutroni pari: $I = \frac{1}{2}$ e multipli (es. ^1H).
 - Numero di protoni pari e neutroni dispari: $I = \frac{1}{2}$ e multipli (es. ^{13}C).

Per gli atomi più comuni in chimica organica:

- Idrogeno:
 - ^1H : si manifesta ad alte frequenze con linee ben definite.
 - Deuterio (^2H): presenta linee larghe a causa del momento di quadrupolo.
- Carbonio:
 - ^{12}C : invisibile ($I = 0$).
 - ^{13}C : $I = \frac{1}{2}$, linee ben visibili con frequenza circa un quarto di quella dell' ^1H .
- Azoto:
 - ^{14}N : difficoltoso da analizzare a meno che non presenti alta simmetria.
 - ^{15}N : utilizzabile.
- Ossigeno:
 - ^{16}O e ^{17}O : non utilizzabili.
- Fluoro (^{19}F): $I = \frac{1}{2}$, linee strette, frequenza alta e crescente utilizzo in ambito farmaceutico.

3.2 Sensibilità dell'NMR

L'intensità del segnale NMR è proporzionale a:

$$N \cdot \gamma^{1.5} \cdot B_0^{1.5} \sqrt{NS}$$

dove N è il numero di nuclei.

3.2.1 Tecniche NMR

Esistono due principali tecniche NMR:

- **Tecnica ad Onda Continua:** La tecnica NMR a onda continua prevede l'applicazione di un campo magnetico costante mentre si scansionano progressivamente tutte le frequenze radio una per una. Man mano che la frequenza dell'onda radio viene fatta variare, si rileva l'assorbimento di energia da parte dei nuclei (Il termine "risonanza" si riferisce al fatto che i nuclei oscillano tra questi due stati quando l'energia assorbita è esattamente uguale alla differenza tra i livelli di energia (ΔE)). Questo metodo richiede molto tempo poiché è necessario passare attraverso l'intero spettro di frequenze per ottenere il segnale completo. L'intensità del segnale è proporzionale al numero di nuclei coinvolti e alla potenza del campo magnetico. Sebbene accurata, questa tecnica è meno efficiente rispetto alla NMR in trasformata di Fourier, poiché la raccolta dei dati è più lenta.
- **Tecnica in Trasformata di Fourier (FT-NMR):** I nuclei vengono eccitati simultaneamente tramite un impulso di radiofrequenza a banda larga. Dopo l'eccitazione, i nuclei tornano allo stato di equilibrio emettendo radiofrequenze pari a ΔE . Questo decadimento del segnale, chiamato rilassamento, viene rilevato e successivamente trasformato tramite una trasformata di Fourier per ottenere lo spettro NMR. Questa operazione rapida può essere ripetuta numerose volte, e gli spettri sommati per ridurre il rumore. In questo caso, NS rappresenta il numero di scansioni (o spettri). È inoltre possibile programmare gli impulsi radio (RF) sequenziandoli, ma ciò è gestito dall'elettronica tramite software specializzato come l'*NMR Sequence*.

Una volta ottenuto il segnale elettrico dal decadimento dei nuclei (FID) in funzione del tempo, la trasformata di Fourier lo trasforma in un grafico in funzione della frequenza (s^{-1}), come mostrato nella **Figura 5**.

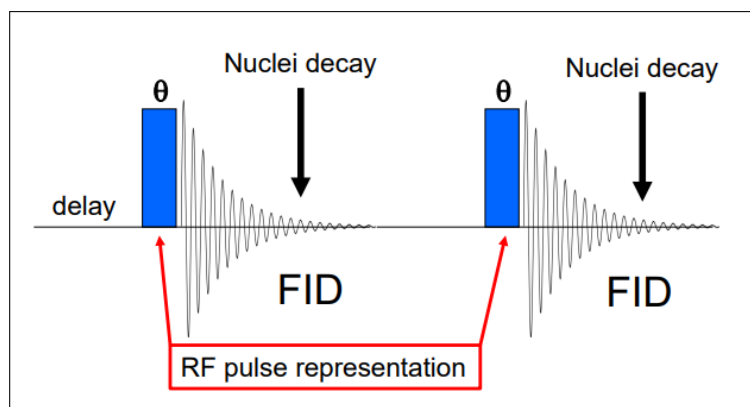


Figura 4: Rappresentazione di una Pulse Sequence in NMR

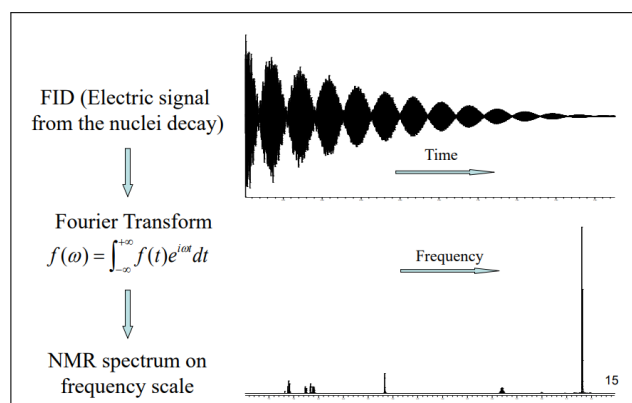


Figura 5: Algoritmo di gestione di uno FT-NMR

3.3 Fattori Importanti nello Studio di uno Spettro NMR

3.3.1 Chemical Shift

Il chemical shift deriva dalla presenza degli elettroni attorno al nucleo. Gli elettroni, essendo carichi negativamente, generano un campo magnetico attorno al nucleo che contrasta il campo magnetico generato dal magnete dell'NMR. Questo fenomeno è noto come **schermatura nucleare** (maggiore è la nuvola elettronica, maggiore è l'effetto di schermatura, e quindi minore è la frequenza di rilevazione). Sebbene la variazione di energia sia relativamente piccola (massime poche decine di kHz) come mostrato in **Figura 6**, grazie all'elevata sensibilità dell'NMR, questo fattore risulta **essenziale** per distinguere i segnali. Pertanto, si introduce il parametro del chemical shift δ nell'equazione di ΔE :

$$\Delta E = \frac{\gamma \cdot h \cdot B_0 \cdot (1 - \delta)}{2\pi}$$

il chemical shift, essendo una frazione di frequenze, risulta essere adimensionale

$$\delta = \frac{400.000.200 - 400.000.000}{400.000.000} \cdot 10^6 = 0.5 \text{ ppm}$$

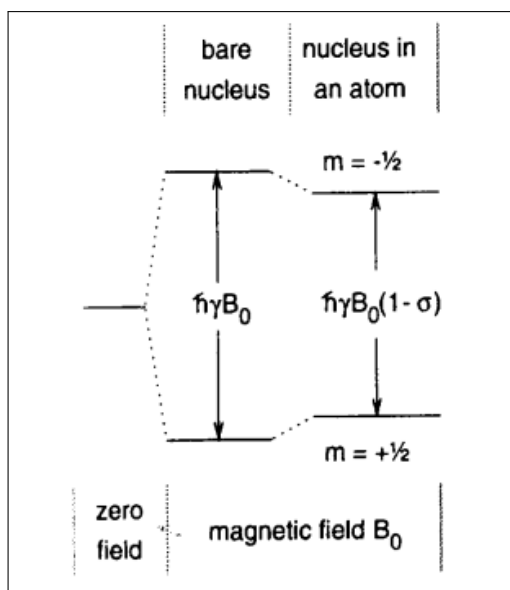


Figura 6: Effetto della schermatura degli elettroni

Ci sono due problemi principali: primo, non è possibile realizzare un magnete con una precisione di una parte per miliardo (la precisione del campo magnetico di un magnete per NMR arriva al massimo a pochi decimali). Secondo, è impossibile creare due magneti identici, poiché anche se possiedono lo stesso campo magnetico nominale, non avranno esattamente le stesse frequenze. Addirittura, se spegniamo e riaccendiamo un magnete, potrebbero verificarsi **piccole variazioni** nel campo. Per risolvere questi problemi, si utilizza uno **standard interno**: il **tetrametilsilano (TMS)**. Il TMS è scelto perché è un composto *inerte, volatile* e fornisce un **segnale molto intenso** grazie ai suoi 12 **protoni equivalenti** e 4 **atomi di carbonio equivalenti**. Inoltre, il suo segnale è definito a **0 ppm**, che si trova (*schermato*) sia negli spettri ^1H che ^{13}C NMR, grazie alla **bassa elettronegatività** del silicio.

Per capire a che distanza il picco si trova rispetto al riferimento si prende il picco, lo si paragona rispetto al segnale del TMS e si divide per i MHz dello strumento impiegato. Nell'esempio riportato in **Figura 7** le scritte nere utilizzano uno NMR a 100MHz, mentre quelle rosse uno a 400MHz. Bisogna tenere a mente che maggiore il campo magnetico applicato e maggiore è la distanza dei picchi tra loro in maniera relativa ma non quella assoluta (nell'esempio in **Figura 7**, la distanza è sempre 7.22ppm indipendentemente dal campo magnetico applicato)

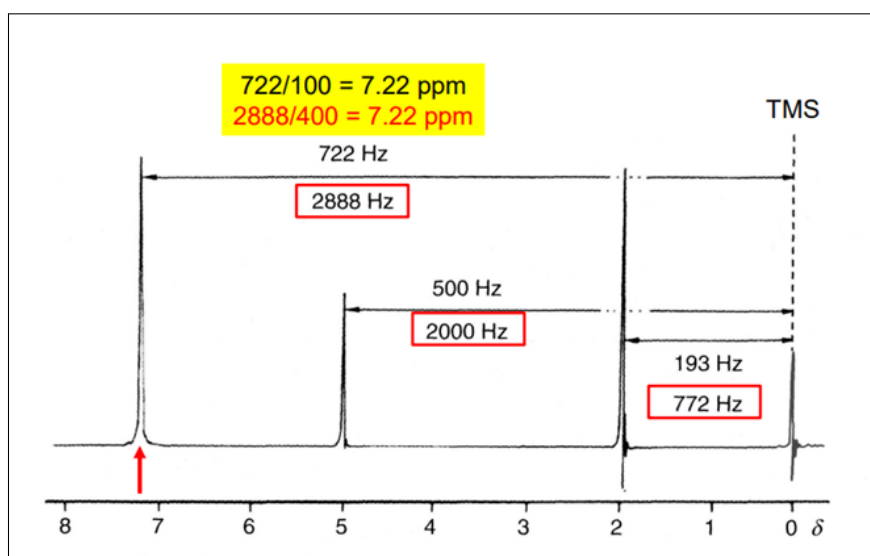
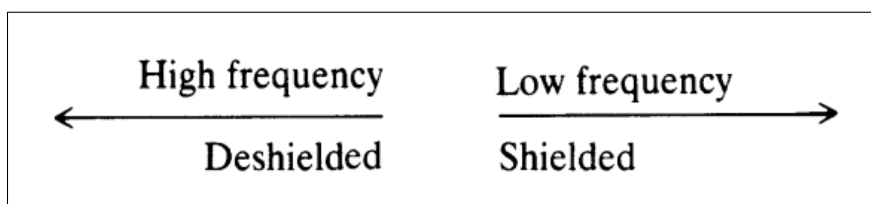
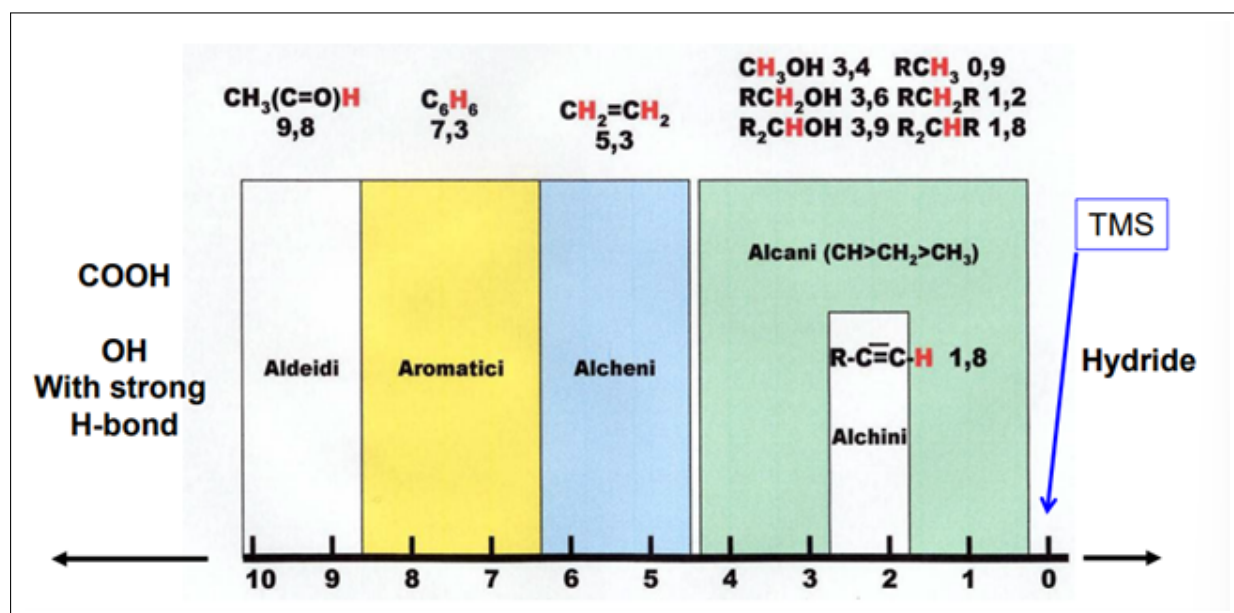


Figura 7: Esempio di calcolo della distanza riferimento-campione

I segnali dell’NMR si definiscono schermati o non schermati: gli schermati sono riportati a destra e sono legati ad atomi a bassa elettronegatività (come appunto il TMS). I segnali NON schermati stanno a sinistra e troviamo protoni legati ad atomi elettronegativi come aldeidi (il carbonile ha un carattere fortemente elettronegativo).



3.3.2 Il range del chemical shift



Si può notare come nonostante la maggiore elettronegatività degli alchini rispetto agli alcheni, i primi si ritrovano in una stretta fascia insieme agli alcani in quanto il doppio sistema pi greco impone agli elettroni di muoversi molto e di conseguenza il carattere elettronegativo non basta, difatto bisogna tenere in considerazione più parametri della sola elettronegatività come

- **Elettronegatività:** se un idrogeno è legato ad un carbonio con nucleo elettronegativo, l'idrogeno risulterà descherato.
- **Ibridizzazione dei carboni:** un carbonio sp^2 è più elettronegativo di un carbonio sp^3 e quindi idrogeni vinilici e aromatici sono descherati
- **Effetti coniugati:** bisogna identificare le diverse forme di risonanza e capire quale è la più stabile per capire la posizione più comune assunta dagli idrogeni
- **Effetti conformazionali:** senza una struttura 3D ottimizzata non è possibile fare una assunzione corretta
- **Solvente utilizzato:** dato che i nuclei di idrogeno solo facilmente attaccabile dal solvente bisogna tenere in conto quale solvente si sta utilizzando.

