CHIMICA ANALITICA II CON LABORATORIO

(AA 2020-21) 8 C.F.U. - Laurea triennale in Chimica

La spettrometria di massa organica

La spettrometria di massa organica consente di identificare e quantificare specie molecolari. Come già anticipato, le molecole vengono portate in fase gassosa e ionizzate, quindi con questa tecnica vengono identificati e quantificati i diversi ioni formatisi in base al loro rapporto **m/z**.

Supponiamo che una molecola venga ionizzata con l'ausilio di un fascio di elettroni:

$$M + e^- \rightarrow M^{\bullet +} + 2e^-$$

La ionizzazione porta alla formazione di un catione radicale M⁺ che possiede un certo rapporto m/z, quindi può essere rivelato dal detector. <u>M⁺ è detto anche "ione molecolare"</u>. Questo ione, a seconda del tipo di ionizzatore utilizzato, può essere ulteriormente frammentato in così detti "ioni figli". In particolare, essendo M⁺ un radicale catione a numero dispari di elettroni, la sua frammentazione può portare alla formazione di un catione+un radicale oppure di un catione radicale+molecola neutra:



La spettrometria di massa: organica

segue \rightarrow

Possibili assetti strumentali di uno spettrometro di massa



L'analizzatore a quadrupolo

Ioni generati dalla sorgente ionica sono estratti elettrostaticamente e introdotti in un analizzatore di massa (filtro) a quadrupolo.

È un dispositivo che consiste di quattro barre di acciaio con sezione circolare o iperboliche, posizionate parallelamente con disposizione radiale.



Un quadrupolo lineare consiste in quattro barre (elettrodi) a forma cilindrica o iperbolica **che si estendono nella direzione e sono montate in configurazione perpendicolare (rispetto alle direzioni x e y)**



Sezione di un quadrupolo (a) con barre di forma cilindrica, (b) con barre di forma iperbolica. Il campo elettrico è =0 lungo le linee tratteggiate.





La spettrometria di massa: organica

E. de Hoffmann, V. Stroobant – Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY J.H. Gross – Mass spectrometry: a textbook - Springer

Quando uno ione entra nel quadrupolo lungo l'asse z una forza attrattiva è operata su di esso da una delle barre, la barra di carica opposta rispetto allo ione.

Se il voltaggio applicato alle barre è periodico l'attrazione e la repulsione lungo le direzioni x e y (che sono entrambe perpendicolari al cammino dello ione in direzione z) vengono alternate nel tempo, poiché il cambio di voltaggio fa cambiare il segno al campo elettrico applicato.

Se il voltaggio applicato è composto da un voltaggio a corrente continua (DC) U e un radiofrequenza (RF) con voltaggio V e frequenza ω che funge da corrente alternata (AC), **il potenziale totale \Phi_0** è dato da:

 $\Phi_0 = U + V \cos \omega t$

Quindi le equazioni del moto della particella risultano essere:

$$\frac{d^2 x}{dt^2} + \frac{e}{m_i r_0^2} \left(U + V \cos \omega t\right) x = 0$$
$$\frac{d^2 y}{dt^2} - \frac{e}{m_i r_0^2} \left(U + V \cos \omega t\right) y = 0$$

Il campo elettrico è = 0 lungo i piani tratteggiati illustrati nelle figure della slide precedente, quindi è possibile per uno ione attraversare il quadrupolo lungo l'asse z senza impattare contro le barre, se il suo movimento ondulatorio intorno all'asse z è stabile ed ha ampiezza limitata nel piano xy.

Queste condizioni possono essere derivate dalla teoria delle equazioni di Mathieu.

Scrivendo le equazioni in forma adimensionale, si ottiene:

$$\frac{d^2 x}{d\tau^2} + (a_x + 2q_x \cos 2\tau) x = 0$$

$$\frac{d^2 y}{d\tau^2} + (a_y + 2q_y \cos 2\tau) y = 0$$
In cui i parametri a e q sono:
$$a_x = -a_y = \frac{4eU}{m_i r_0^2 \omega^2}, \quad q_x = -q_y = \frac{2eV}{m_i r_0^2 \omega^2}, \quad \tau = \frac{\omega t}{2}$$

Per un data combinazione di U, V e u il moto risultante dello ione si esplica in una traiettoria stabile che consente a ioni con un certo m/z ^{m/2} o un certo intervallo (ristretto) m/z **di attraversare tutto il quadrupolo lungo la direzione z ed arrivare al detector.** Ioni che oscillano entro la distanza $2r_0$ tra gli elettrodi (o barre) ^{m/2} hanno traiettorie stabili e arrivano al detector.

La stabilità del cammino (traiettoria) di un particolare ione è definita dalla grandezza del voltaggio V di RF (radiofrequenza) e dal rapporto ^{m/z} U/V.

http://it.wikipedia.org/wiki/Funzioni_di_Mathieu

La spettrometria di massa: organica

E. de Hoffmann, V. Stroobant – Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY J.H. Gross – Mass spectrometry: a textbook - Springer







segue \rightarrow

Riportando in grafico il parametro a (in ordinata, campo che non varia nel tempo) contro q (in ascissa, campo che varia nel tempo) si ottiene il **diagramma di stabilità di un campo quadrupolare a due dimensioni**. Il diagramma mostra le regioni in cui:

0.3

а

0.237

0.2

0.1

J.H. Gross - Mass spectrometry: a textbook - Springer

- *i.* entrambe le traiettorie x- e y sono stabili;
- ii. la traiettoria x è stabile;
- iii. la traiettoria y è stabile;
- iv. entrambe le traiettorie x e y non sono stabili.

La regione contrassegnata con I è di particolare interesse per le normali operazioni di separazione di ioni in un quadrupolo

Dettaglio della metà superiore della regione I del diagramma di stabilità per un quadrupolo lineare



La spettrometria di massa: organica

E. de Hoffmann, V. Stroobant – Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY

Se il rapporto a/q è scelto in modo che 2U/V = 0.237/0.706 = 0.336, la zona di stabilità xy si restringe ad un unico punto, l'apice del diagramma.

Riducendo a e mantenendo q costante, quindi riducendo U relativamente a V, un intervallo sempre più grande di m/z può essere trasmesso contemporaneamente.

Una risoluzione sufficiente è raggiunta solo se un piccolo intervallo di m/z mantiene traiettoria oscillante stabile lungo il quadrupolo, es. uno specifico m/z ± 0.5 per unità di risoluzione.

Quindi, l'ampiezza Δq della regione di stabilità determina la risoluzione.



Variando la grandezza di U e V a rapporto costante U/V, si ottiene una scansione a U/V = cost, consentendo a ioni con crescente m/z di attraversare il quadrupolo.

Quindi un analizzatore a quadrupolo agisce da filtro di massa piuttosto che da spettrometro (selettore) di momento (come B) o di energia (come ESA). Infatti questi analizzatori sono comunemente indicati come filtri di massa a quadrupolo. segue \rightarrow

Le simulazioni di traiettoria di uno ione consentono la visualizzazione dei movimenti dello stesso mentre viaggia all'interno del quadrupolo.



Proiezione di una simulazione di traiettoria 3D stabile di unoione lungo le coordinate xy.

Il numero ottimale di oscillazioni per raggiungere un certo livello di prestazione possono essere determinate. Inidicativamente le migliori prestazioni si ottengono quando ioni con energia cinetica di circa 10 eV vengono sottoposti a circa 100 oscillazioni durante il passaggio nel quarupolo.

Nota: i quadrupoli standard hanno barre di circa 10-20 mm di diametro e di circa 15-25 cm di lunghezza. La radiofrequenza applicata è dell'ordine di 1-4 MHz e i voltaggi di DC e RF giacciono nell'intervallo 10²-10³ V.

IN CONCLUSIONE:

I moderni strumenti a quadrupolo coprono un intervallo di m/z di 2000-4000 con un buon potere risolvente. I vantaggi del quadrupolo sono:

- ✤ alta trasmissione;
- leggerezza, compattezza e relativo basso costo della strumentazione;
- bassi voltaggi per l'accelerazione degli ioni;
- consentono alte velocità di scansione, poiché la scansione viene realizzata con la sola variazione di potenziali elettrici.

Conceptual explanation of the way a Quadrupole Mass Filter works. https://www.youtube.com/watch?v=aYOCb6GnXio

https://www.youtube.com/watch?v=qxPb9vFWdqo !!!

Es: https://www.agilent.com/en/product/gas-chromatography-massspectrometry-gc-ms/gc-ms-instruments/5977b-gc-msd#productdetails

0

Trappole ioniche

Una trappola ionica è un dispositivo <u>che utilizza un campo elettrico oscillante per immagazzinare ioni</u> in uno spazio confinato detto "trappola". Essa utilizza un campo quadrupolare di radiofrequenze per intrappolare gli ioni in due o tre dimensioni.

Le trappole in **3D** vengono dette **trappole ioniche quadrupolari (QIT** – Quadrupole Ion Trap) Le trappole in **2D** vengono dette **trappole ioniche lineari** (LIT – Linear Ion Trap)





Trappole ioniche quadrupolari (QIT)

La trappola ionica quadrupolare (detta anche trappola ionica di Paul) può essere concettualmente immaginata come <u>un quadrupolo ripiegato su se stesso a formare un anello</u>.



I due elettrodi iperbolici sopra e sotto fungono da tappi (end caps), l'elettrodo centrale ad anello rappresenta la congiunzione circolare degli altri due elettrodi del quadrupolo lineare.

Quindi una sezione di QIT attraverso il piano rz ricorda la sezione del quadrupolo con barre iperboliche.



I due "end caps" sono connessi elettricamente e potenziali DC e RF vengono applicati tra di essi e l'elettrodo circolare.

E. de Hoffmann, V. Stroobant – Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY J.H. Gross – Mass spectrometry: a textbook - Springer



Per rimanere all'interno della trappola uno ione deve avere una <u>traiettoria stabile</u> sia nella direzione z che nella direzione r (le particelle ruotano nelle direzione r e oscillano sulla direzione z).

<u>Il QIT intrappola ioni di un determinato intervallo di m/z</u> (in alcuni tipi di dispositivo gli ioni vengono generati direttamente all'interno della trappola)



Aumentando il potenziale con radiofrequenza, le traiettorie degli ioni a m/z successivi sono resi instabili e <u>espulsi dalla trappola</u>, e rilevati dal detector.

L'end-cap superiore è dotato di un foro per l'introduzione di ioni nella trappola, mentre l'end-cap inferiore è dotato di un foro per l'espulsione degli ioni verso il detector.

Il QIT è considerato tridimensionale perché il campo elettrico che viene generato all'interno deve essere considerato tridimensionale

I moderni QIT possono coprire un intervallo di m/z di circa 3000 con scansioni veloci alla risoluzione di 1u e, in più, consentono di effettuare "zoom scans" su un piccolo intervallo di m/z per ottenere misure ad alta risoluzione. https://www.bruker.com/it/products-and-solutions/mass-spectrometry/esi-ion-trap/amazon-sl.html

Trappole ioniche lineari (LIT)

La trappola ionica lineare è basata su un quadrupolo che termina ad entrambi i lati con delle lenti che riflettono le particelle avanti e indietro mantenendole al suo interno. Quindi <u>in queste trappole le particelle rimangono</u> <u>confinate lungo la dimensione radiale</u> da un campo quadrupolare e lungo la direzione assiale da un campo elettrico alle due estremità della trappola.

Applicando diversi campi elettrici alle estremità si può confinare la nube di ioni in una certo spazio ristretto all'interno della LIT, ad es. al centro o verso una delle estremità, a seconda del meccanismo di espulsione previsto in base alla progettazione della LIT: **espulsione assiale** o **radiale**.



gli ioni vengono espulsi generando un potenziale attrattivo ad una estremità della LIT gli ioni vengono espulsi attraverso una fenditura applicando una AC all'elettrodo

segue \rightarrow

E. de Hoffmann, V. Stroobant – Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY J.H. Gross – Mass spectrometry: a textbook - Springer

Confronto tra trappole ioniche QIT e LIT

- <u>La trappola LIT ha una capacità di intrappolamento di ioni 10 volte più alta di QIT</u>, anche con 20'000 ioni intrappolati non si verificano fenomeni di "space charge effect" cioè espulsioni di ioni non controllate a causa delle forze di repulsione tra gli ioni stessi. QIT invece non può intrappolare più di 500 ioni circa.
- <u>La trappola LIT ha maggiore efficienza di intrappolamento di QIT</u>: iniettando ioni da una sorgente esterna LIT è capace di intrappolarne circa il 50%, invece QIT solo il 5%.

https://www.ohsu.edu/sites/default/files/2019-01/pmic.201600113.pdf

Teoria del tempo di volo di una massa in un TOF

La carica elettrica (q) di uno ione di massa (m_i) è uguale ad un numero intero (z) di cariche elettroniche (e), quindi q = ez. L' energia E_{el} acquisita dallo ione che si muove attraverso un voltaggio U è data da:

$$E_{el} = qU = ezU$$

L'energia potenziale di una particella carica in un campo elettrico viene convertita in energia cinetica E_{kin} , cioè in moto traslatorio $E_{el} = ezU = \frac{1}{2}m_iv^2 = E_{kin}$

Supponendo che lo ione fosse a riposo inizialmente, che è corretto in prima approssimazione, la velocità raggiunta è $v = \sqrt{\frac{2ezU}{m}}$

cioè la velocità dello ione (v) è inversamente proporzionale alla radice quadrata della massa dello ione (m_i). Uno ione a m/z sconosciuto, dopo essere stato accelerato da un voltaggio U, percorre una determinata distanza (s) in un tempo (t) dato da: $t = \frac{s}{r} \xrightarrow{s} t = \frac{s}{r}$

$$t = \frac{1}{v} \longrightarrow t = \frac{1}{\sqrt{\frac{2ezU}{m_i}}}$$

quindi (t) è il tempo necessario allo ione per percorrere la distanza (s) a velocità costante, cioè, in un ambiente privo di campi elettrici o magnetici (cammino di deriva) dopo che il processo di accelerazione è stato completato. segue \rightarrow

Riarrangiando l'equazione precedente si ottiene la relazione tra m_i/z e i parametri strumentali s e U e il valore di t ottenuto sperimentalmente: $m_i = 2 e U/t^2$

$$\frac{m_i}{z} = \frac{2 e U t^2}{s^2} = \cos t \cdot t^2$$

Riarrangiando la precedente si ottiene che il <u>tempo di deriva (t)</u> attraverso una lunghezza fissa (s) di spazio libero da campi elettrici/magnetici è proporzionale alla radice quadrata di m_i/z :

$$t = \frac{s}{\sqrt{2eU}} \sqrt{\frac{m_i}{z}}$$

pertanto, l'intervallo di tempo Δt tra i tempi di arrivo di ioni a diverso m/z è proporzionale a s \cdot ($m_i/z_1^{\frac{1}{2}} - m_i/z_2^{\frac{1}{2}}$).

La proporzionalità tra tempo di volo e la radice quadrata di m/z fa sì che il Δt per una data $\Delta m/z$ diminuisca all'aumentare del valore di m/z: alle medesime condizioni, un Δt che corrisponde ad un $\Delta m/z = 1$ u per m/z = 20 è uguale a 114 ns, a m/z = 200 è uguale a 36 ns mentre a m/z = 2000 è di soli 11 ns.

Pertanto, la realizzazione di un analizzatore di massa a tempo di volo dipende dalla capacità di misurare brevi intervalli di tempo con sufficiente accuratezza.

Linear-TOF (LTOF)

E' il più semplice assetto strumentale di un TOF. Gli ioni vengono estratti da una matrice tramite un laser (ionizzazione MALDI), accelerati con un voltaggio U fino all'ingresso del cammino libero di deriva. <u>Il cammino (s) è lungo circa 1-2 m</u>. Gli ioni formatisi durante l'impulso laser vengono continuativamente estratti e accelerati dal momento in cui passano dalla matrice alla fase gas. La trasmittanza di un LTOF si avvicina la 90%.



Limiti del LTOF:

- essendo che ad alte m/z una differenza Δm/z = 1 u comporta una variazione di tempo di volo Δt dell'ordine dei 10 ns, <u>bisogna considerare che</u> in un MALDI equipaggiato con un laser UV standard il tempo di estrazione degli ioni dalla matrice è di circa 10-50 ns, <u>conseguentemente la variazione nei tempi di partenza di ioni con stesso m/z può essere superiore alla differenza in tempo di volo, con il conseguente peggioramento della risoluzione del LTOF.
 </u>
- Gli ioni desorbiti tramite laser possiedono una energia di alcune decine di eV che si va ad aggiungere al voltaggio imposto per l'accelerazione degli ioni nel LTOF (10-30 kV) con la conseguenza che gli ioni che "partono" <u>non possiedono tutti la stessa</u> <u>energia cinetica</u>, quindi ioni a stesso m/z possono arrivare al detector con tempi diversi.

Tutti questi effetti insieme limitano la risoluzione a R~ 500

La spettrometria di massa: organica

Reflectron-TOF (ReTOF)

Il ReTOF è stato ideato per ovviare al difetto del LTOF di avere bassa risoluzione a causa della dispersione di energia cinetica tra ioni con stesso m/z entranti nella zona di cammino libero, che comporta una differenza Δt all'arrivo al detector NON correlata a differenze di m/z.



Nel Re-TOF il riflettore è posto alla fine del cammino libero. <u>E' composto da una serie di elettrodi</u> a forma di anello a potenziale via via maggiore quanto più sono posti lontano rispetto alla sorgente di ioni. Il loro voltaggio U_r è circa 1.05-1.10 volte il voltaggio U (di accelerazione degli ioni) per assicurare la riflessione di tutti gli ioni in arrivo.

<u>Il riflettore è capace di riallineare (nel tempo) ioni con stesso m/z ma diversa energia cinetica</u> E_{kin} . Gli ioni con E_{kin} più alta penetreranno all'interno del riflettore più a fondo rispetto a ioni con E_{kin} minore, con il risultato che poi tutti gli ioni con stesso m/z usciranno nello stesso momento dal riflettore per raggiungere il detector.

<u>Questo effetto aumenta il potere risolvente del ReTOF rispetto a LTOF</u>, permettendo di ottenere delle composizioni isotopiche risolte anche per molecole con m/z > 500.

Orthogonal Acceleration -TOF (oaTOF)

L'oaTOF è stato ideato per essere accoppiato anche con sistemi di ionizzazione che producono ioni in modo continuo (e non solo pulsato come MALDI). <u>In linea di principio oaTOF può essere accoppiato con qualsiasi sistema di ionizzazione</u>. L'oaTOF è capace di estrarre ioni da una sorgente continua in modo pulsato, quindi non è più necessario che sia lo ionizzatore accoppiato al TOF a produrre gli impulsi di ioni.



- Gli ioni focalizzati in uscita dallo ionizzatore flussano in modo continuo nello spazio tra il "plate" (inizialmente a voltaggio $V_{injection} = 0$) e la griglia G1.
- ii) Poi viene applicato un potenziale V_{injection} che genera un campo elettrico tra il "plate" e G1 in direzione perpendicolare a quella di cammino degli ioni che vengono quindi deviati ortogonalmente verso G2.
- iii) In G2 agli ioni viene applicato un potenziale $V_{tof} = U$ che accelera gli ioni fino al cammino libero che porta al detector.

I vantaggi dell'oa TOF sono:

- alta trasmissione (quindi alta sensibilità);
- alta velocità di scansione;
- alto potere risolvente;
- masse accurate anche a più di 1 ppm;
- possibilità di accoppiamento con diversi tipi di ionizzatore;
- design compatto.



con il TOF in modalità Re-TOF



MicroTof-Q Schematic



Vantaggi TOF

I principali vantaggi di strumenti TOF sono:

- i. in linea di principio, l'intervallo m / z è illimitato;
- ii. Da ogni evento ionizzanti, ad esempio, un solo colpo laser MALDI, si ottiene uno spettro di massa completa in qualche decina di microsecondi;
- iii. La trasmissione di un analizzatore TOF è molto alta, dando origine ad alta sensibilità;
- iv. La costruzione di uno strumento TOF è relativamente semplice e poco costosa;
- v. strumenti più recenti (oaTOF) consentono misurazioni di massa accurate e accoppiamento di analizzatori di massa in serie (MS-MS tandem)

NOTA:

- a) l'implementazione dei sistemi per alto vuoto porta ad un aumento del potere risolvente poiché ci sono meno molecole "non desiderate" con cui gli ioni possono collidere nella loro traiettoria lungo il cammino libero;
- b) nella tecnica TOF è fondamentale che il detector possa misurare ∆t molto piccoli, il potere risolvente del <u>TOF è anche correlato alla velocità di conversione del segnale da analogico a digitale del detector</u>. Con detector con frequenza di conversione di 4 GHz il potere risolvente può arrivare fino a R = 45'000.

Analizzatore a risonanza ionica ciclotronica a trasformata di Fourier (FT-ICR)

Come già visto negli analizzatori a settore magnetico, ioni immersi in un campo magnetico curvano la loro traiettoria. Se la velocità dello ione non è elevata e il campo magnetico è grande, il raggio della traiettoria diventa piccolo, tanto che lo ione può rimanere "intrappolato" in una traiettoria circolare all'interno del campo magnetico, questo è il principio del ciclotrone per ioni.



Il campo magnetico è orientato lungo l'asse z. Gli ioni vengono iniettati nella trappola e intrappolati da un voltaggio (1 V) imposto tra i due "plate" opposti della trappola.

Gli ioni intrappolati si muovono con una traiettoria con due componenti: circolare intorno all'asse z e lineare lungo l'asse z. Il senso di rotazione dipende se gli ioni hanno carica positiva (in figura) o carica negativa.

segue \rightarrow

Gli ioni si stabilizzano lungo una traiettoria risultante dal bilancio della forza centripeta e centrifuga:



La frequenza e la velocità angolare, pertanto, <u>dipendono dal rapporto (q/m) e da B, ma sono indipendenti dalla</u> velocità.

In pratica gli ioni vengono iniettati nel dispositivo e si trovano immersi in un campo magnetico di 3-9.4 Tesla, prodotto da un magnete superconduttore (strumenti recenti fino a 15 Tesla).

La relazione tra la frequenza e la massa mostra che in questo caso <u>la determinazione della massa si effettua</u> misurando una frequenza. Per misurare la freguenza degli ioni si utilizza la tecnica della Trasformata di Fourier.

Principio della trasformata di Fourier (FT):

l'intensità di un segnale misurata come una funzione tempo-dipendente, è formata dalla sovrapposizione delle singole intensità di ogni frequenza da cui essa è formata. La trasformazione di Fourier consente di individuare le singole frequenze e la loro intensità



Nell' analizzatore FT-ICR gli ioni intrappolati nel ciclotrone vengono eccitati simultaneamente da una rapida scansione di un largo intervallo di frequenze (con una corrente alternata AC in radiofrequenza – RF – a voltaggio V_0) nel tempo di circa 1µs. Gli ioni, eccitati da questa scansione, dispongono la loro traiettoria tutti lungo lo stesso raggio, che dipende da:



Il raggio è indipendente da m/z, invece la frequenza a cui "risuonano" gli ioni nel ciclotrone dipende da m/z. Quindi dopo l'eccitazione ogni ione avrà una sua frequenza caratteristica, pur ruotando sulla traiettoria di raggio r assieme agli altri ioni. https://www.youtube.com/watch?v=7EHngA4S3Ws segue \rightarrow La spettrometria di massa: organica E. de Hoffmann, V. Stroobant - Mass Spectrometry: Principles and Applications - WILEY

J.H. Gross - Mass spectrometry: a textbook - Springer

Quindi nel FT-ICR l'intensità del segnale in funzione del tempo viene trasformata in intensità parziali in funzione





Vantaggi del FT-ICR:

- potere risolvente $R = 10^5 10^6$;
- accuratezza di misura della massa $\Delta m = 10^{-4} 10^{-3} u;$
- sensibilità fino alle attomoli (10⁻¹⁸ moli) in dipendenza del sistema di ionizzazione accoppiato;
- elevato intervallo di m/z misurabile.

Svantaggi del FT-ICR:

- necessità di magneti superconduttori per ottenere l'intensità di campo magnetico necessaria (quindi necessità di utilizzo di gas criogenici);
- necessità di un alto vuoto perfettamente controllato (per evitare collisioni "indesiderate" degli ioni con molecole presenti che possono defasare la frequenza di ioni con stesso m/z.

https://www.eu-fticr-ms.eu/

https://web.uniroma1.it/dip_ctf /strutture/laboratori/ft-icr-mssapienza



EU FT-ICR MS 6th Short Course

Mapping post-translational modifications through FT-ICR

Where and when LISBOA, 17 -20 October 2021

Faculdade de Ciências Universidade de Lisboa, Portugal *ciencias.ulisboa.pt*



Contacts: Carlos Cordeiro cacordeiro@fc.ul.pt

> Marta Sousa Silva mfsilva@fc.ul.pt

Course overview

This course will cover the analysis and mapping of protein posttranslational modifications using FT-ICR mass spectrometry



Specific topics include: Sample preparation Ionization Top-down MS Fragmentation methods Sequence analysis

NO PARTICIPATION FEE! Travel, accommodation, meals and social program included



Tutorial lectures

Application: www.eu-fticr-ms.eu

DEADLINE FOR APPLICATIONS: October 4th 2021



Esempio di applicazione: Posttranslational modification

(PTM) refers to the covalent and generally enzymatic modification of proteins following protein biosynthesis. Proteins are synthesized by ribosomes translating mRNA into polypeptide chains, which may then undergo PTM to form the mature protein product. PTMs are important components in cell signaling, as for example when prohormones are converted to hormones.

Orbitrap

<u>L'Orbitrap è un trappola ionica che sfrutta unicamente un campo elettrostatico</u> (no campo magnetico, no corrente AC in radiofrequenza) per intrappolare gli ioni.

E' formato da due elettrodi "concentrici": l'elettrodo interno è a forma di fuso, l'elettrodo esterno è a forma di botte ed è diviso in due parti mantenute isolate da un anello di ceramica.

Gli ioni che vengono iniettati all'interno, tramite un orifizio nell'anello di ceramica, si muovono in spirali attorno all'elettrodo centrale. Il movimento degli ioni si assesta in traiettorie a spirale indotte dal campo elettrostatico generato applicando una differenza di potenziale tra i due elettrodi.



segue \rightarrow

La traiettoria a spirale ha due componenti: radiale (lungo r) e assiale (lungo z). <u>Si può dimostrare che la frequenza di oscillazione assiale è data da</u>:



$$\omega_z = \sqrt{k\left(\frac{q}{m_i}\right)}$$

<u>quindi è inversamente proporzionale alla radice quadrata di m/z</u> (k è una costante che ingloba le caratteristiche del campo elettrico dovuto alla particolare forma dei due elettrodi concentrici).

La misura di m/z dei diversi ioni presenti nella trappola avviene utilizzando la trasformata di Fourier, come per FT-ICR, anche se in questo caso non serve applicare una corrente alternata AC prima della misura, poiché è il campo elettrico che allinea le traiettorie degli ioni alla stessa distanza dall'elettrodo centrale, pur mantenendo frequenza di oscillazione assiale diversa in dipendenza di m/z.



Vantaggi dell'Orbitrap:

- non necessita di intensi campi magnetici e correnti alternate (RT) come FT-ICR;
- ha un potere risolvente più alto di FT-ICR a m/z > 800 (mentre FT-ICR ha un potere risolvente più alto di Orbitrap a valori di m/z più bassi).

https://www.youtube.com/watch?v=jijxTW1NbTg



Orbitrap Instrumentation: The First Decade and Beyond

21.929 visualizzazioni • 26 mag 2015

107 5 2 ↔ CONDIVIDI =+ SALVA ...



Riassumendo...

Type of analyser	Symbol	Principle of separation
Electric sector	E or ESA	Kinetic energy
Magnetic sector	В	Momentum
Quadrupole	Q	m/z (trajectory stability)
Ion trap	IT	m/z (resonance frequency)
Time-of-flight	TOF	Velocity (flight time)
Fourier transform ion cyclotron resonance	FTICR	m/z (resonance frequency)
Fourier transform orbitrap	FT-OT	m/z (resonance frequency)

Table 2.1 Types of analysers used in mass spectrometry.

Table 4.1. Common mass analyzers

Туре	Acronym	Principle
Time-of-flight	TOF	Time dispersion of a pulsed ion beam; separation by
		time-of-flight
Magnetic sector	В	Deflection of a continuous ion beam; separation by mo-
		mentum in magnetic field due to Lorentz force
Linear quadrupole	Q	Continuous ion beam in linear radio frequency quadru-
		pole field; separation due to instability of ion trajectories
Linear quadrupole	LIT	Continuous ion beam delivers ions for trapping; storage,
ion trap		and eventually separation in linear radio frequency qua-
		drupole field by resonant excitation
Quadrupole ion trap	QIT	Trapped ions; separation in three-dimensional radio fre-
		quency quadrupole field by resonant excitation
Fourier transform-	FT-ICR	Trapped ions in magnetic field (Lorentz force);
ion cyclotron		separation by cyclotron frequency, image current detec-
resonance		tion and Fourier transformation of transient signal
Orbitrap	orbitrap	Axial oscillation in inhomogeneous electric field; detec-
		tion of frequency after Fourier transformation of tran-
		sient signal

Detector (o rivelatori)

I detector sono dispositivi che sono in grado di convertire la corrente di ioni in uscita dall'analizzatore in una corrente elettrica proporzionale all'abbondanza degli ioni.

Esistono diversi tipi di detector, tutti sono basati sulla rivelazione della massa e/o della carica e/o della velocità degli ioni. Il detector, in genere, viene scelto in base alle caratteristiche dell'analizzatore presente nello strumento o comunque in base all'assetto strumentale complessivo. Sotto vengono illustrati gli accoppiamenti più diffusi:



Faraday cup

La coppa di Faraday è il primo e più semplice detector applicato agli spettrometri di massa. E' formata da una coppa o un cilindro di metallo con un piccolo orifizio per l'ingresso degli ioni. Gli ioni che entrano nella coppa vengono neutralizzati quando collidono con le pareti donando o acquisendo un elettrone (a seconda del segno della loro carica). Queste collisioni generano una corrente nel resistore che viene amplificata. E' un dispositivo con bassa sensibilità e un tempo di risposta lento.

Le sua applicazione è al giorno d'oggi è limitata alla misura di differenze isotopiche di alcune specie atomiche con alta accuratezza (es. ¹²C/¹⁴C)



Elettromoltiplicatori (EM)

Sono i detector al giorno d'oggi più utilizzati in spettrometria di massa. In questi detector gli ioni che provengono dall'analizzatore vengono accelerati ad alta velocità all'interno di un elettrodo a serie di dinodi, in cui viene mantenuto un potenziale di 3-30 kV di segno opposto rispetto alla carica degli ioni. Uno ione che impatta con un dinodo produce una serie di particelle secondarie (elettroni) che continuano a moltiplicarsi lungo tutta la serie di dinodi, amplificando il segnale. Gli EM possono essere a serie di dinodi discreta (con 12-20 dinodi) o costituiti da un unico dinodo (elettromoltiplicatore a dinodo continuo), il secondo ha un potere di amplificazione maggiore del primo.



EM a serie discreta di dinodi

EM a dinodo continuo ricurvo

segue \rightarrow

Microchannel plate

E' composto da un array di dinodi continui lineari, può moltiplicare il numero di elettroni nell' ordine di 10² - 10⁴. E' possibile predisporre più microchannel plates in serie per raggiungere amplificazioni fino a 10⁸.



Questo detector è caratterizzato da una risposta molto veloce poiché il percorso degli elettroni nei canali è molto breve (la lunghezza di ogni microcanale è di pochi millimetri). Quindi è ottimale per essere accoppiato con analizzatori TOF in cui gli ioni arrivano al detector con intervalli temporali di decine o centinaia di ns.

Image Current

Questo detector viene utilizzato in accoppiata con FT-ICR e Orbitrap.

Esso consiste in una coppia di placche di metallo (plates), che fungono da elettrodi, poste all'interno dell'analizzatore molto vicino alle traiettorie percorse dagli ioni. Una nube di ioni in movimento ripetitivamente attrae (se ioni positivi) o respinge (se ioni negativi) gli elettroni dell'elettrodo a cui si avvicina inducendo negli elettrodi una piccolissima corrente (corrente immagine) che poi viene amplificata e trasformata in un voltaggio.



Rivelazione della corrente immagine in un FT-ICR