Spektrometrie se zdrojem ICP Principy a fyzikální vlastnosti

Viktor Kanický

Laboratoř atomové spektrochemie

Ústav chemie Přírodovědecké fakulty Masarykovy univerzity

3. kurz laserové ablace

28. – 31. května 2012

Univerzitní kampus Bohunice



#### **ICP-OES Jobin Yvon 170 Ultrace**





### ICP výboj – plazmová hlavice





A- argon/argonové plazma, B – argon/dusíkové plazma. Trubice:
1 – vnější (plazmová), 2 – prostřední, 3 – injektor.
Konfigurační faktor plazmové hlavice = a/b, kde a je vnější průměr prostřední trubice, b je vnitřní průměr vnější (plazmové) trubice.

Toky plynů: **A: 5 – vnější** plazmový (8-15 l/min Ar), 6 – střední plazmový (0-1 l/min Ar), nosný (0,5-1,0 l/min Ar); B: 5 – chladicí (15-20 l/min N2), 6 – plazmový (5-10 l/min Ar), 7 – nosný (1-3 l/min Ar); 4 – indukční cívka, 5 – chladicí voda.





Ra	dial Torch	and Mount Assembly		
1	N0580534	Thumbscrew #10		
2	N0680503	Crossflow End Cap Assembly		
3	N0582184	Torch Injector - Alumina		
4	N0582258	Inner Spray Chamber		
5	N0690568	Quartz Torch		
6	N0690593	Adjustable Mount Assembly		
7	N0690607	RF Ignitor Cable Assembly		
8	N0695214	Fitting - Injector to Chamber		
9	N0695220	Support Torch		
10	N0695222	<b>Outer Spray Chamber</b>		
11	N0695225	Adjustable Mount Pointer		
12	N0695238	Clamp Plate		
13	N0581558	Screw, Knurled		
14	N0581793	Clamp Bracket		
15	00473194	O-Ring		
16	02506516	Clear Tygon Tubing		
17	09902207	O-Ring		
18	09902155	O-Ring		
19	09902247	O-Ring		
20	09903094	Insert		
21	09902015	O-Ring		
22	02506517	Polyethylene Tube		
23	09920118	Insert 1/4in. o.d. 3/16in. i.d.		
24	09940438	Marker - Plasma		



#### Plazmová hlavice je uložena koaxiálně v indukční cívce a má tyto funkce:

- 1. izoluje plazma od indukční cívky
- usměrňuje tok vnějšího plazmového plynu ⇒
   podmínky pro iniciaci a udržení stabilního výboje
- 3. umožňuje ovlivnění polohy výboje v axiálním směru pomocí středního plazmového plynu
- umožňuje zavádění vzorku do plazmatu pomocí nosného plynu vytékajícího z trysky injektoru.

#### Plazmová hlavice s indukční cívkou



Cívka Perkin-Elmer, OPTIMA, zlacená



Cívka Perkin-Elmer, OPTIMA



#### Toky plynu a jejich funkce

Prostor	mezi plazmovou a prostřední trubicí	mezi prostřední trubicí a injektorem	injektor
Označení plynu	vnější plazmový	střední plazmový	nosný
Funkce plynu	vytváří výboj	stabilizuje výboj	vytváří analytický kanál a vnáší aerosol

- Plazmové hlavice jsou konstruovány jako:
  - <u>kompaktní</u>, kdy všechny tři trubice tvoří pevný celek,
  - <u>rozebiratelné</u>, kdy jednotlivé trubice jsou samostatně fixovány v plastovém nebo keramickém bloku opatřeném přívody argonu,
  - <u>kombinované</u>, kdy prostřední a vnější trubice tvoří celek a injektor je samostatný.

## Kompaktní plazmové hlavice



## Kombinované plazmové hlavice



Perkin-Elmer Optima 3000

- Horizontální hlavice pro axiální pozorování:
  - proud horkého Ar směřuje proti vstupní optice spektrometru: nutnost izolovat optiku od ICP:
    - ✓ "odstřihnutí" chvostu výboje a horkého Ar proudem vzduchu kolmo na výboj (shear gas)
    - ✓rozfukováním chvostu protiproudem plynu
    - vnořením kovového kuželu s aperturou ve vrcholu do plazmatu (jako ICP-MS)

#### Axiální pozorování



- Light path to optical system
- 2- Water-cooled
  - plasma interface
- 3- Argon supply
- 4- Plume
- 5- Analytical zone
- 6- RF coil
- 7- Plasma torch

## Vysokofrekvenční generátor ICP

Vysokofrekvenční (*vf)* generátor dodává výboji ICP energii potřebnou k vykonání ionizační práce. Generátor se skládá ze tří základních částí:

- i. zdroje stejnosměrného napětí,
- ii. vyskofrekvenčního (vf) oscilátoru a
   iii. obvodu impedančního přizpůsobení s
   indukční cívkou pro generování ICP.

Vysokofrekvenční generátor ICP Oscilátor je zdroj elektrických kmitů s ustálenou amplitudou a určitou frekvencí a je tvořen resonančním (laděným) obvodem a zesilovačem.



•Výkonové vf zesilovače generátorů ICP:

- elektronkové,
- polovodičové (cca od1995).

# Vysokofrekvenční generátor ICP

- Při zavedení vzorku do ICP se změní impedance výboje, což vyžaduje impedanční přizpůsobení vf generátoru.
- Podle způsobu, jak se generátor vyrovnává se změnou zátěže plazmatu, rozeznáváme
   2 typy oscilátorů:
  - volně kmitající (s plovoucí frekvencí, <u>free-</u> <u>running</u>),
  - <u>krystalově řízené</u> (s pevnou frekvencí, <u>fixed</u> <u>frequncy</u>).

## Generátor, spotřeba a využití energie

- Do plazmové hlavice je dodáno asi 70-80 % vf výkonu generátoru.
- Zbývající výkon je rozptýlen v obvodech oscilátoru a v indukční cívce v podobě tepla.
- Výkon dodaný do plazmové hlavice je jen částečně využit pro udržení výboje, atomizaci, ionizaci a excitaci.
- V závislosti na konstrukci plazmové hlavice je část výkonu odváděna:
  - konvekcí proudem argonu a
  - kondukcí stěnou vnější plazmové trubice.

### Generátor, spotřeba a využití energie

- Výkonová bilance je vyjádřena vztahem
- $0,75 P_g = P_t = P_p + P_s + P_c + P_w$ 
  - $-P_g$  je výkon generátoru,
  - $-P_t$  je příkon do plazmové hlavice,
  - P<sub>p</sub> je příkon potřebný na udržení kinetické teploty plynu 3500 K (65 W) a na spojité záření plazmatu (25 W),
  - P<sub>s</sub> je příkon potřebný na odpaření, disociaci, atomizaci, ionizaci a excitaci vzorku (25 W pro vodné roztoky, 200 W pro org. rozpouštědla).

## Generátor, spotřeba a využití energie

- Při výkonu generátoru 1000 W připadá celkem 450 W až 600 W na ztráty :
  - P<sub>c</sub> konvekcí proudem Ar a
  - $-P_w$  přestupem tepla stěnou hlavice,
- Teoreticky na udržení výboje stačí pouze

   100 až 300 W příkonu do plazmové hlavice, tj.
   asi 150-400 W výkonu generátoru.
- Skutečnost: 1300 W při průtoku nosného plynu 0,6 L Ar/min

### Plazmová hlavice a spotřeba argonu

- Snížit spotřebu lze tedy zmenšením šířky anulární štěrbiny e mezi prostřední a vnější plazmovou trubicí.
- Konfigurační faktor: = a/b, kde a je vnější průměr prostřední trubice, b je vnitřní průměr vnější (plazmové) trubice.



- Excitační zdroj energie pro vypaření, disociaci, atomizaci a excitaci (ionizaci) se získá jako:
  - energie chemické reakce hoření plamene
  - energie procesů v plazmatu udržovaného vysokofrekvenčním elektromagnetickým polem, nejedná se o hoření = oxidační procesy (proto nelze nazývat plazmovou hlavici ICP hořákem), primárně se jedná o kinetickou energii elektronů a iontů Ar urychlených vf polem

$$vf \rightarrow e^- + Ar \rightarrow e^- + e^- + Ar^+$$

- Vzácné plyny vs molekulární plyny
  - Přednosti vzácných plynů
    - jednoduchá spektra
    - netvoří stabilní sloučeniny
    - v plazmatu se nespotřebovává energie na disociaci "plazmového plynu"
    - vysoká ionizační energie ⇒ excitace a ionizace většiny prvků
  - <u>Nevýhoda vzácných plynů</u>
    - vysoká cena

- Helium je zajímavé díky
  - –nejvyšší 1. ionizační energii (24,6 eV) 😳
  - –vysoké tepelné vodivosti (140,5 mW. m⁻¹K⁻¹ při 293 K) ☺.
- Helium přináší vysoké provozní náklady 🛞
- Argon představuje kompromis z hlediska –fyzikálních vlastností

-ceny

- Argon: 1. ionizační energie 15,8 eV ⇒
  - ionizace všech prvků kromě He, Ne a F  $\Rightarrow$  ICP-MS  $\odot$
  - nevýhoda Ar: <u>nízká tepelná vodivost</u> (16,2 mW.m<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup> při 293 K), 9 x nižší než He ⇒ omezená účinnost atomizačních procesů. Lze zlepšit přídavkem:
  - <u>vodíku</u> nejvyšší tepelná vodivost ze všech plynů
     (169,9 mW.m<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup> při 293 K)
  - <u>Přídavek kyslíku</u> umožňuje dokonalé spálení uhlíku při rozkladu organických látek (např. rozpouštědel), čímž se zabrání usazování uhlíku v plazmové hlavici

### Závislost stupně ionizace na ionizační energii



#### Argonové plazma

- Viskozita plazmatu:
- Viskozita vzácných plynů roste významně s teplotou. Při zvýšení teploty z 293 K na 6000 K <u>vzroste viskozita Ar o jeden řád</u>, což klade značné nároky na zavádění aerosolu do výboje.

- Koncentrace elektronů v ICP:
- 10<sup>20</sup>-10<sup>21</sup> m<sup>-3</sup> v tzv. <u>analytické zóně</u>
- $\times$  plamen (10<sup>14</sup>-10<sup>17</sup>m<sup>-3</sup>)
- <u>stupeň ionizace</u> ICP je přibližně <u>0,1 %.</u>
- Důsledkem vysoké elektronové hustoty je
  - malý vliv i vysoké koncentrace snadno ionizovatelných prvků na ionizační rovnováhy,
  - významné pozadí v UV a Vis oblasti spektra, vyvolané zářivou rekombinací argonu

 $Ar^+ + e^- \rightarrow Ar^0 + hv_{cont}$ 

- $Ar^+ + e^- \rightarrow Ar^0 + hv_{cont}$
- Toto spojité pozadí prochází maximem při 450 nm, což vysvětluje modrou barvu argonového plazmatu
- Teplota plazmatu:
  - závisí na pozorované oblasti výboje.
  - plazmatu nelze přiřadit jedinou termodynamickou teplotu.

- Základní teploty definované v plazmatu jsou:
  - Kinetická teplota těžkých částic Tg
  - Kinetická teplota elektronů T<sub>e</sub>
  - Excitační teplota T<sub>exc</sub>
  - Ionizační teplota T<sub>ion</sub>
  - Teplota záření T
- Jsou–li si tyto teploty rovny, pak je systém v <u>termodynamické rovnováze</u> (TE) – není to případ laboratorních plazmat

- <u>Laboratorní plazmové zdroje</u> s omezenými rozměry Planckův zákon obecně <u>nesplňují</u> a mohou být proto v nejlepším případě v tzv.
   <u>částečné termodynamické rovnováze:</u>
- pTE-partial Thermodynamic Equilibrium.
- <u>Částečná termodynamická rovnováha</u> je tedy stav, kdy existuje
  - chemická rovnováha mezi všemi druhy částic včetně iontů a elektronů,
  - rovnovážné rozdělení mezi kinetickou a vnitřní energií částic.

- Je-li změna teploty v plazmatu podél střední volné dráhy částice zanedbatelná ve srovnání se střední teplotou v odpovídajícím objemovém elementu plazmatu, je vliv teplotního gradientu na rovnovážné podmínky nevýznamný a plazma se nachází ve stavu
- Částečné lokální termodynamické rovnováhy partial Local Thermodynamic Equilibrium = pLTE

- Topografie výboje ICP rozlišuje dvě zásadně odlišné oblasti:
  - indukční zónu (plazmový prstenec, annulus), v níž dochází k přenosu energie elektromagnetického pole cívky do plazmatu,
  - analytický kanál, v němž je soustředěn vzorek transportovaný nosným plynem.
- odchylky od pLTE jsou především na rozhraní
  - plazmového prstence s teplotou 10000 K a
  - analytického kanálu s tokem chladného argonu, v němž je kinetická teplota T<sub>g</sub> atomů a iontů přibližně 3500 K.

- chladnější centrální kanál se vzorkem je obklopen horkým anulárním plazmatem a vzorek neproniká do indukční oblasti
- excitované atomy v kanálu nejsou obklopeny atomy v nižších energetických stavech
- v indukční oblasti je minimální samoabsorpce (nebos. nenastává)
- linearita kalibračních závislostí je 5-6 řádů



- Podle procesů probíhajících v <u>analytickém kanálu</u> a podle prostorového rozdělení emise čar se člení na
  - předehřívací zónu (PreHeating Zone PHZ),
  - počáteční zářivou zónu (Initial Radiation Zone IRZ),
  - analytickou zónu (Normal Analytical Zone NAZ)
  - chvost výboje (Tailflame T)
#### Laterální pozorování





#### ICP hlavice, výboj

Chvost výboje Analytická zóna

PV 8490 Philips (r. 1978)





#### Laterální (radiální) pozorování



- 1- Light path to optical system
- 2- Excitation zone
- 3- Sample flow
- 4- Emission zone
- 5- Recombination zone

Side-on Plasma Interface (SPI)

#### Axiální pozorování



#### Axiální pozorování



- Light path to optical system
- 2- Water-cooled
  - plasma interface
- 3- Argon supply
- 4- Plume
- 5- Analytical zone
- 6- RF coil
- 7- Plasma torch

## Fyzikální vlastnosti ICP

- NAZ je oblastí preferenční excitace iontů:
  - supratermická koncentrace iontů a tedy i
  - výrazná emise iontových čar,
  - poměry intenzity iontové čáry k intenzitě atomové čáry téhož prvku převyšují rovnovážné hodnoty až o 3 řády,

teploty jednotlivých procesů klesají v pořadí

•  $T_e > T_{ion} > T_{exc} > T_g$ 

Energie [J] emitovaná excitovanými atomy nebo ionty při přechodu z horního stavu *p* na dolní hladinu *q* za jednotku času [s] z jednotkového objemu [m<sup>3</sup>] do jednotkového prostorového úhlu [sr] je <u>emisivita</u> [W sr<sup>-1</sup>m<sup>-3</sup>]

$$J_{pq} = \frac{hv_{pq}}{4\pi} A_{pq} n_p = \frac{hc}{4\pi\lambda_{pq}} A_{pq} n_p$$

kde  $v_{pq}$  a  $\lambda_{pq}$  jsou frekvence a vlnová délka,  $4\pi$  je plný prostorový úhel,  $A_{pq}$  je pravděpodobnost spontánní emise  $p \rightarrow q$  (za sekundu),  $n_p$  je koncentrace atomů a iontů na hladině p [m<sup>-3</sup>], h je Planckova konstanta a c je rychlost světla.

- Emisivita J<sub>pq</sub> rozměrově vystihuje pojem
- "radiální rozdělení intenzity";
- Je to energie vyzářená excitovanými atomy nebo ionty z jednotkového objemu [m<sup>3</sup>] za jednotku času [s] do jednotkového prostorového úhlu [sr] při přechodu z horní hladiny přechodu *p* na dolní hladinu *q*.





- Energie vyzářená za jednotku času do jednotkového prostorového úhlu vrstvou plazmatu s jednotkovým průřezem a s tloušťkou d představuje:
- výkon vyzářený do jednotkového prostorového úhlu jednotkovou plochou povrchu plazmatu a označuje se jako intenzita vyzařování I<sub>pq</sub> a představuje "laterální" a "axiální rozdělení intenzity emise"

- Výkon vyzářený určitým povrchem plazmatu se měří v čase (integrace signálu)
- intenzita signálu je odpovídající elektrická veličina (fotoelektrický proud, napětí, náboj).
- Výboj ICP je prostorově nehomogenní útvar
- Koncentrace částic v daném energetickém stavu je v různých místech výboje různá.
- Prostorové rozdělení částic vychází:
  - z prostorového rozdělení hustoty energie
  - ze zavádění vzorku do výboje.

#### Frekvence oscilátoru ovlivňuje

- rozdělení i hodnoty koncentrace elektronů
- excitační teploty
- Pro danou frekvenci generátoru má na emisi vliv:
  - Geometrie plazmové hlavice
  - Příkon do plazmatu, P
  - Průtoky plynů (vnější  $F_p$ , střední  $F_a$ , nosný  $F_c$ )
  - Režim pozorování ICP (axiální, laterální/radiální – výška pozorování)
  - ionizační E<sub>i</sub>, E<sub>i+1</sub> a excitační energie E<sub>exc</sub> prvků a přechodů
  - Množství a složení vzorku vnášeného do ICP

- Měřený analytický signál závisí na pozorované oblasti výboje.
- Dva směry pozorování vzhledem k rotační ose symetrie ICP
  - kolmo k ose výboje, neboli side-on view, "radiální" nebo "laterální plazma"
  - podél osy výboje, neboli *end-on view,* "axiální plazma"



1analytický kanál 2 předehřívací zóna 3 počáteční zářivá zóna 4 analytická zóna 5 chvost výboje 6 indukční zóna – annulus 7 aerosol 8 základna výboje h<sub>p</sub> výška pozorování r vzdálenost od osy výboje



# Prostorové rozdělení emise v ICP AXIÁLNÍ POZOROVÁNÍ



#### ≻ PHZ:

- desolvatace aerosolu
- vypařování pevných částic
- atomizace molekul a radikálů

≻ IRZ:

- Excitace atomových čar s nízkou až střední 1. excitační energií, tyto zde vykazují maxima emise axiálního rozdělení
- Méně intenzivní iontové čáry (II), nízké hodnoty S/B
- <u>Nespektrální (matriční) interference</u> zesílení emise atomových i iontových čar v přítomnosti nadbytku snadno ionizovatelných prvků – <u>excitační interference</u>

#### > NAZ:

- Vyšší koncentrace elektronů a teplota než v × IRZ
- Maxima axiálního rozdělení emise iontových čar a také maxima jejich S/B
- Dostatečná emise atomových čar s nízkými až středními ionizačními energiemi, vyšší poměry S/B proti IRZ
- Jen minimální matriční interference –kombinace efektů zmlžování a transportu aerosolu s interferencemi v plazmatu, obvykle snížení emise o < 5% prvkově nespecifické
- ► T:
  - Nižší teplota a koncentrace elektronů než v NAZ
  - Rekombinační reakce, ionizační interference, intenzivní emise alkalických kovů

#### Axiální rozdělení emise v ICP

- Axiální rozdělení intenzity emise atomové čáry vykazuje maximum při určité výšce pozorování h v závislosti na koncentraci elektronů a specií Ar<sup>+</sup>, Ar<sup>\*</sup> and Ar<sup>m</sup>, a dále E<sub>i</sub>, E<sub>i+1</sub> and E<sub>exc</sub> kdy je dosaženo "normové teploty" pro danou čáru.
- U stabilních sloučenin hraje důležitou úlohu i disociační energie.

## Axiální a radiální rozdělení emise v ICP



Axiální rozdělení emise čar



#### Radiální rozdělení emise čar

## Chování spektrálních čar

- Rozdíly v prostorovém rozdělení intenzity různých spektrálních čar a jejich odlišnosti v chování při změně pracovních podmínek ICP
- <u>Měkké čáry (soft lines)</u> atomové čáry prvků s nízkými a středními prvními ionizačními energiemi
- <u>Tvrdé čáry (hard lines)</u> atomové čáry prvků s vysokými prvními ionizačními energiemi a převážná většina iontových čar

- V excitačních mechanismech se uplatňují zejména částice e, Ar, Ar \*
- Elektrony mají význam pro vytváření plazmatu.
- Jsou urychlovány vf polem a ionizují atomy Ar.
- $vf \rightarrow e^- + Ar \rightarrow e^- + e^- + Ar^+$
- Elektrony musí mít kinetickou energii rovnou minimálně ionizační energii Ar (15,8 eV).

Ar<sup>+</sup> + X → Ar + X<sup>+\*</sup> ± ∆ E přenos náboje
Ar<sup>m</sup> + X → Ar + X<sup>+\*</sup> Penningův efekt
e<sup>-</sup> + X → e<sup>-</sup> + e<sup>-</sup> + X<sup>+</sup> srážková ionizace
e<sup>-</sup> + X → e<sup>-</sup> + X<sup>\*</sup> srážková excitace (X - atom analytu)



- Ar +  $e^- \rightarrow Ar^* + hv_{cont}$
- Maximální intenzita Ar kontinua je při 450 nm.
- Excitované atomy argonu podléhají zářivé deexcitaci
- $\operatorname{Ar}^*_{(2)} \to \operatorname{Ar}^*_{(1)} + \operatorname{hv}_{\operatorname{line2}}$
- $\operatorname{Ar}^*_{(1)} \rightarrow \operatorname{Ar}_{(0)} + \operatorname{hv}_{\operatorname{line1}}$
- kde v<sub>cont</sub> a v<sub>line</sub> jsou frekvence spojitého záření a čárové emise a dolní indexy (2), (1) různé excitované stavy, případně základní stav (0).
- Intenzivní atomové čáry argonu se nacházejí v oblasti vlnových délek 400 až 450 nm, ve vzdálené UV oblasti ~ 100 nm se nacházejí další resonanční čáry argonu

- Změna rychlosti elektronů v elektrickém poli iontů *Ar*<sup>+</sup> je spojena s nekvantovaným energetickým přechodem, který je označován jako přechod volně-volný (*free-free*) a projevuje se emisí při vlnových délkách nad 500 nm.
- Zářivá rekombinace je přechod elektronu z nekvantovaného stavu na některou energetickou hladinu (přechod volně-vázaný, free-bound) při němž se uvolňuje spojité rekombinační záření

## Pozadí v ICP

 Rekombinační kontinuum

Ar<sup>+</sup> + e<sup>-</sup>=Ar<sup>\*</sup> + hv<sub>cont</sub> λ<sub>max</sub>450 nm Ca<sup>+</sup>/Ca<sup>\*</sup>: > 302 nm, 202 nm; Mg<sup>+</sup>/Mg<sup>\*</sup>: 257-274 nm, <255nm, <162 nm; Al<sup>+</sup>/Al<sup>\*</sup>: 210 nm

- Molekulová pásová emise
- Čarová (I, II) emise
- Bremsstrahlung

Stabilní oxidy nad/pod NAZ; OH (281-355nm); NH 336 nm; NO (200-280 nm); C<sub>2</sub>, CN, CO, PO, SO

205 Ar čar mezi 207-600 nm, většinou u 430 nm, žádné v oblasti 200-300 nm

 $Ar^+ + e^- = Ar^+ + e^- hv_{brems} \lambda > 500 nm$ 

## Fyzikální vlastnosti ICP

- Anulární (toroidální) plazma
- Indukční oblast (10 000 K), skin-efekt
- Centrální analytický kanál (5000-6000 K)
- Vysoká teplota a dostatečná doba pobytu vzorku v plazmatu (3 ms) ⇒ účinná atomizace
- Vysoká koncentrace Ar⁺, Ar\*, Ar<sup>m</sup> ⇒ účinná ionizace / excitace (E<sub>i(Ar)</sub>= 15.8 eV)
- Vysoká koncentrace elektronů 10<sup>20</sup>-10<sup>21</sup> m<sup>-3</sup> (0.1% ionizace Ar) >> v plameni (10<sup>14</sup>-10<sup>17</sup> m<sup>-3</sup>) ⇒ malý vliv ionizace osnovy vzorku na posun ionizačních rovnováh ⇒ absence ionizačních interferencí typických pro plamen nebo oblouk

#### Zavádění vzorku do výboje požadavky na systém

- nezávislost účinnosti generování aerosolu na vlastnostech vzorku,
- stejné chemické složení aerosolu a vzorku,
- dominantní podíl malých částic (< 1 µm),</li>
- stabilitu generování & transportu aerosolu do ICP,
- dobrou účinnost transportu aerosolu,
- minimální interference osnovy vzorku.

# Analytické vlastnosti ICP-MS

# **Princip ICP-MS**

- Technika ICP-MS je založena na měření toku atomárních iontů z ionizačního zdroje ICP.
- lonty jsou separovány v MS podle (*m/z*) působením elektrického nebo magnetického pole, případně působením obou polí s vhodným vzájemným uspořádáním, obvykle z = +1.
- Hmotnostní spektrum závislost počtu detekovaných iontů na poměru m/z
- Simultánní a sekvenční spektrometry

# **Specifikace ICP-MS**

- Spojení (interface) zdroje ICP a hmotnostního spektrometru musí vykonávat následující funkce a splňovat tyto požadavky:
  - –Vzorkovat ionty v místě jejich vzniku, tj. v ICP.
  - –Převést ionty z oblasti atmosférického tlaku do vakua.
  - –Snížit teplotu z 6000 K na laboratorní teplotu.
  - -Zachovat stechiometrii analytů při transportu iontů.



# Zdroj ICP

- Představuje účinné atomizační prostředí; v důsledku minimálního podílu molekulárních iontů jsou pozorovány jen malé a eliminovatelné spektrální / nespektrální interference.
- Ionizuje téměř všechny prvky pouze do 1. stupně a polovina prvků periodické soustavy je ionizována více než z 90%.
- Ionty jsou soustředěny v analytickém kanálu ICP, což usnadňuje jejich kolekci do MS.

#### Zmlžování roztoku a plazmová hlavice





#### LA-ICP-MS LAS, Masarykova univerzita





Ablační systém – UP213 (New Wave, USA) ICP-(Q)MS Agilent 7500 CE (Agilent, CA, USA)

#### Proč ICP-MS ?

- ICP-OES má některé nedostatky:
  - Některé prvky (např. Cd, Pb, U, As, Se) nemají dostatečně nízké meze detekce pro stanovení jejich (i celkových) obsahů.
  - Meze detekce většiny prvků jsou příliš vysoké pro použití ICP-OES jako prvkově specifického detektoru pro separační techniky (HPLC, GC, CZE) včetně speciace chemických forem
  - Technika ICP-OES je zatížena četnými spektrálními interferencemi, zejména v případě osnovy, jako je U, W, Fe, Co,...

# Srovnání ICP–MS a ICP-OES

- Stanovení prvků a izotopů:
  - ICP-MS: obojí
  - ICP-OES: pouze prvky, při vysoké rozlišovací schopnosti monochromátoru jen izotopy Li
- Pozadí jeden z faktorů určujících mez detekce:
  - ICP-MS: jen šum detektoru (ideálně pozadí = 0)
  - ICP-OES: rekombinační kontinuum argonu

Technika	ICP - OES	ICP - MS
Zmlžovaný roztok	1 μg ml <sup>-1</sup>	1 μg ml <sup>-1</sup>
Signál <i>S</i> ( pulsy s⁻¹)	6×10 <sup>6</sup> fotonů /s	10 <sup>6</sup> -10 <sup>7</sup> iontů /s
Pozadí ( pulsy s <sup>-1</sup> )	6×10 <sup>4</sup> fotonů /s	10 iontů /s
Šum pozadí (s⁻¹) <i>N<sub>b</sub></i>	6×10² fotonů /s	1 ion/s
S/N <sub>b</sub>	104	10 <sup>6</sup> -10 <sup>7</sup>
Meze detekce	0,1 μg ŀ¹	≤ ng l <sup>-1</sup>
# Srovnání ICP–MS a ICP-OES

- Spektrální interference rušení signálem atomu / atomárního iontu:
  - ICP-OES: četné spektrální interference, zejména vlivem přechodných prvků (U, W, Fe, Co, Ni a REE), 10<sup>3</sup>-10<sup>4</sup> spektrálních čar
  - ICP-MS: hmotnostní spektra jsou jednoduchá pouze signály izotopů prvků (10<sup>0</sup>-10<sup>1</sup>)
- Spektrální interference rušení signálem molekuly / molekulárního iontu
  - ICP-OES: eliminace molekulárních spekter má omezené možnosti: optimalizace podmínek v ICP
  - ICP-MS: dtto ICP-OES a dále kolizní/reakční cela

# Srovnání ICP–MS a ICP-OES

- Spektrální interference:
  - ICP-OES: relativně velký výběr analytických spektrálních čar
  - ICP-MS: omezené varianty jen několika izotopů, monoizotopické prvky
- Maximální množství vzorku, které lze vnést do analyzátoru:
  - ICP-MS: 0,1 až 0,3 % m/m do spektrometru vstupuje vzorek ⇒ koroze a kontaminace vstupní clony (sampling cone), kontaminace detektoru
  - ICP-OES: 20% m/m; do spektrometru vstupují pouze fotony

#### Ionizace a hmotnostní spektrum

- Hlavní ionizační reakce v ICP:
  - srážka s elektronem,
  - Penningova reakce atomu vzorku s atomem Ar excitovaným na metastabilní hladinu,
  - reakce přenosu náboje z iontu Ar<sup>+</sup> na atom vzorku.
- Sahova rovnice

$$K_{M} = \frac{n_{i}n_{e}}{n_{a}} = \left(\frac{2\pi m_{e}kT_{ion}}{h^{3}}\right)^{3/2} 2\frac{Z_{i}}{Z_{a}}\exp\left(-\frac{E_{i}}{kT_{ion}}\right)$$

kde  $Z_a$  a  $Z_i$  jsou partiční funkce atomových a iontových stavů,  $n_i$ ,  $n_e$  a  $n_a$  jsou koncentrace iontů, elektronů a neutrálních atomů,  $m_e$  je hmotnost elektronu,  $T_{ion}$  je ionizační teplota a  $E_i$  ionizační energie.

#### Ionizace a hmotnostní spektrum

Stupeň ionizace α je definován vztahem

$$\alpha = \frac{n_i}{n_a + n_i} = \frac{(n_i \cdot n_e) / n_a}{n_e + (n_i \cdot n_e) / n_a} = \frac{K_M}{n_e + K_M}$$

Ionizační energie argonu 15,76 eV určuje ve výboji ICP hranici pro ionizaci ostatních prvků. Závislost stupně ionizace na ionizační energii pro konkrétní prvky je znázorněna na Obr. 1



Obr. 1 Závislost stupně ionizace na ionizační energii

#### Ionizace a hmotnostní spektrum

- Kromě F, Ne a He mají všechny prvky E<sub>i1</sub> < 16 eV a ICP je proto téměř univerzálním ionizačním zdrojem.
- Ze 103 prvků periodické soustavy má 87 prvků E<sub>i1</sub>
   < 10 eV a jejich stupeň ionizace je vyšší než 50 %;</li>
- 69 prvků má  $E_{i1}$  < 8 eV a  $\alpha$  > 90 95 %.
- S výjimkou Ca, Sr, Ba, Pb, V, Zr, Y a lanthanoidů jsou ionizační energie do druhého stupně *E*<sub>i2</sub> > 16 eV. Tvorba iontů X<sup>2+</sup> je proto významná pouze v případě těchto prvků, prakticky Sr, Ba a Pb.

#### Ionizace a hmotnostní spektrum

- Stupeň ionizace závisí výrazně na teplotě plazmatu, (Obr. 2.)
- Teplota je ovlivněna nastavením parametrů zdroje ICP, především:
  - výkonem,
  - průtokem nosného plynu a
  - množstvím vzorku.
- Změna stupně ionizace znamená změnu citlivosti, směrnice kalibrační přímky a systematické chyby měření



Prvek s 1. IE = 7 eV 6800 K ~ 98 % ionizace 5800 K ~ 72 % ionizace 4800 K ~ 8 % ionizace

#### Zvýšení teploty plazmatu •zvýšením výkonu

snížením průtoku nosného plynu
snížením množství zaváděného vzorku

Obr. 2 Závislost stupně ionizace na teplotě

## Ionizace a hmotnostní spektrum

- Podobně jako v ICP-OES hraje úlohu výška pozorování emise nad cívkou, v ICP-MS je to hloubka vzorkování <u>sampling depth</u>
- Optimální oblast je totožná s analytickou zónou (NAZ) pro měření optické emise (Obr. 2a), poněvadž se vyznačuje
  - maximálním stupněm ionizace
  - minimálními nespektrálními interferencemi,
  - maximální disociací molekulárních specií ⇒ polyatomické spektrální interference, které mají svůj původ v iontech stabilních oxidů a dalších polyatomických iontech, budou v NAZ minimální



Obr. 2a Zóny analytického kanálu

#### Závislost stupně ionizace na ionizační energii

EI.	Ei (eV)	alfa (%)	EI.	Ei (eV)	alfa (%)	EI.	Ei (eV)	alfa (%)
Cs	3,894	99,980	Bi	7,289	94,140	Те	9,009	66,740
Rb	4,177	99,980	Sn	7,344	96,720	Au	9,225	48,870
Κ	4,341	99,970	Ru	7,370	96,990	Be	9,332	75,360
Na	5,139	99,910	Pb	7,416	97,930	Zn	9,394	74,500
Ва	5,212	99,960	Mn	7,435	97,100	Se	9,752	30,530
Li	5,392	99,850	Rh	7,460	95,870	As	9,810	48,870
La	5,577	99,910	Ag	7,576	94,450	S	10,360	11,470
Sr	5,695	99,920	Ni	7,635	92,550	Hg	10,437	32,310
In	5,786	99,420	Mg	7,646	98,250	I	10,451	24,650
ΑΙ	5,986	98,920	Cu	7,726	91,590	Ρ	10,486	28,790
Ga	5,990	99,000	Со	7,860	94,830	Rn	10,748	35,740
ТІ	6,108	99,380	Fe	7,870	96,770	С	11,260	3,451
Ca	6,113	99,860	Re	7,880	94,540	Br	11,814	3,183
Υ	6,380	98,990	Та	7,890	96,040	Хе	12,130	5,039
Sc	6,540	99,710	Ge	7,899	91,640	CI	12,967	0,456
V	6,740	99,230	W	7,980	94,860	0	13,618	0,042
Cr	6,766	98,890	Si	8,151	87,900	Kr	13,999	0,226
Ti	6,820	99,490	В	8,298	62,030	Ν	14,534	0,042
Zr	6,840	99,310	Pd	8,340	94,210	Ar	15,759	0,013
Nb	6,880	98,940	Sb	8,461	81,070	F	17,422	0,00019
Hf	7,000	98,890	Os	8,700	79,960	Ne	21,563	0,00001
Мо	7,099	98,540	Cd	8,993	85,430	Не	24,587	1,01E-09
Тс	7,280	97,500	Pt	9,000	61,830			

#### MS používané s ICP zdrojem

- Tytéž systémy jako pro org. analýzu, jen rozsah hmotností je < 300 amu.
- Kvadrupólový filtr (QMS)
- Sektorový analyzátor (SFMS), single a multicollector
- Průletový analyzátor (TOF-MS)
- Iontová past (IT-MS)



#### ELAN 6100DRC

Courtesy of S. Tanner

#### Kvadrupólový MS

- · Quadrupole is precisely aligned square array of 2 pairs of rods
- lons travel down central space between the rods and are filtered by mass





#### **REQUIREMENTS** -

- good (low) vacuum ->low scattering -> less peak spreading
- ions should be subjected to a large number of RF cycles -> efficient filtering function of rod length and quadrupole RF frequency (3MHz rf on the 7500)
- RF field should be hyperbolic for best peak shape, from hyperbolic profile rods Round rods are cheaper to manufacture, but cannot achieve the same peak separation unless resolution is varied for specific masses



#### TOF-MS s ortogonální extrakcí

repelling plate



#### ICP time-of-flight MS (GBC) Schema orthogonálního uspořádní



## Rozlišovací schopnost a spektrální interference

 Důležitým parametrem hmotnostního spektrometru pro separaci analytického a rušícího signálu je rozlišovací schopnost R (resolving power)

$$R = \frac{m}{\Delta m}$$

 kde Δm je rozdíl hmotností 2 sousedních právě rozlišených signálů stejné velikosti.

# Rozlišovací schopnost a spektrální interference

- Pro analyzátory s magnetickým sektorem je rozdíl Δm definován jako diference hmotností dvou (překrývajících se) signálů stejné intenzity, jejichž obalová křivka prochází minimem ("údolí", valley), kde hodnota signálu je rovna 10 % maximálního signálu (IUPAC) Obr. 3. Rozdíl Δm závisí na m.
- Ve skutečnosti lze zřídka předpokládat, že máme k dispozici 2 signály stejné velikosti. Z toho důvodu je používána definice založená na šířce jediného signálu. Diference Δm je pak definována podle IUPAC jako šířka signálu měřená při 50 %, 5 % nebo 0,5 % výšky maxima signálu.



Obr. 3 Definice rozlišovací schopnosti pomocí dvou signálů *m1*, *m2* stejné velikosti, pomocí  $\Delta m$  jediného signálu při 5 % výšky maxima a  $\Delta m$  jediného signálu při 50 % výšky maxima

## Rozlišovací schopnost a spektrální interference

- Definice pomocí Δm při 50 % výšky maxima je označována akronymem FWHM (full width at half maximum) a používá se pro vyjádření rozlišovací schopnosti kvadrupólového analyzátoru Obr. 4.
- U spektrometru se simultánním měřením ("multicollector", MC-ICP-MS) se rozlišovací schopnost vyjadřuje s využitím průběhu "úbočí" profilu čáry (shoulder). Hodnota Δm představuje rozdíl mezi hmotností, pří níž signál dosahuje hodnoty 5 % z maximální intenzity a hmotností, při níž má signál hodnotu 95 % maxima.



Obr. 4 Definice rozlišovací schopnosti pomocí jediného signálu a jeho šířky v poloviční výšce v maximu (FWHM)

# Rozlišovací schopnost a spektrální interference

- Neúplné rozlišení spektrálních interferencí.
- Dobrá přesnost měření izotopových poměrů zachováním profilu čáry s plochým maximem.
- Kompromis mezi rozlišením a stabilitou signálu.
- Rozlišení analyzátorů s magnetickým sektorem se nastavuje kombinací volby šířek mechanických štěrbin (vstupní a výstupní).
- Vysoká R: profil čar je trojúhelníkový.
- Nízká R: lichoběžníkový (flat-top), Obr. 5



Obr. 5 Rozliš. schopnost a profil signálu v analyzátoru s magnet. sektorem

## Rozlišovací schopnost a spektrální interference

- Vysoká hodnota R ⇒
  - snížení citlivosti signálu (Obr. 6) v důsledku snížené propustnosti (transmission efficiency),
  - požadavek na extrémní stabilitu kalibrace hmotností.
- Kompromis: nastavení střední (pseudo-high resolving power) R s částečným překryvem signálů s plochým maximem.
- Kombinací tří šířek vstupní a výstupní štěrbiny se nastaví R například 300 (nízká), 4000 (střední) a 10000 (vysoká).



Obr. 6 Experimentální vztah mezi propustností hmotnostního spektrometru a rozlišovací schopností

# Rozlišovací schopnost a spektrální interference

- Spektrální interference v ICP-MS lze podle příčiny rozdělit na rušení:
  - atomovými ionty isobarů,
  - vícenásobně nabitými ionty,
  - molekulovými ionty,
  - intenzivními sousedními signály.

- Atomové (isobarické) (Tab. 2).
- Přirozené izotopy m/z 36 204, umělé m/z > 230.
- Tyto interference jsou předvídatelné a lze je snadno eliminovat volbou variantního isotopu.
- Matemat. korekce při známém zastoupení izotopů
- Rozdíl hmotností isotopů se stejnou nominální hmotností je velmi malý a proto je požadovaná rozlišovací schopnost velmi vysoká (10<sup>4</sup> - 6×10<sup>7</sup>)

Tab. 2	Interferent	Analyt	Korekce	
	<sup>48</sup> Ca <sup>+</sup>	<sup>48</sup> Ti+	<sup>44</sup> Ca <sup>+</sup>	
	<sup>58</sup> Fe <sup>+</sup>	<sup>58</sup> Ni+	<sup>56</sup> Fe <sup>+</sup>	
	<sup>64</sup> Ni+	<sup>64</sup> Zn+	<sup>60</sup> Ni+	

- lonty s hmotností m<sub>l</sub> s nábojem 2+ ruší signály na hodnotách m/z = m<sub>l</sub>/2.
- Ionty M<sup>2+</sup> jsou podstatně méně četné vzhledem k celkové výši ionizační energie.
- Rozlišení při R 2000 10000 (magnet. sektor)
- Dvakrát nabité ionty tvoří v ICP: Ca, Sc, Ti, Sr, Y, Zr, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Th, U.

- Interference molekulárními ionty = polyatomické interference vznikají v důsledku přítomnosti:
  - majoritních prvků osnovy vzorku;
  - atomů rozpouštědla;
  - pracovního plynu (Ar).
- Zejména ionty stabilních oxidů: Ca, Ti, Cr, Sr, Zr, Mo, Nb, Ba, Ce, La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Dy, Tb, Er, Ho, Yb, Tm, Hf, Lu, Ta, W, Th, U.
- ∆m polyatomických iontů je velký ⇒ do m = 70 stačí R 2000 až 5000, pro vyšší m: R cca 10000.
- Výjimka: ArTi<sup>+</sup> na <sup>86</sup>Kr<sup>+</sup>: R = 10<sup>6</sup>; příklady Tab. 3

#### Překryvy polyatomických iontů

#### Interference pozadí: argon, voda, kyseliny

lon	(%)	H <sub>2</sub> O/5%HNO <sub>3</sub>	5% H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	5% HCI
<sup>28</sup> Si <sup>+</sup>	92,21	<sup>14</sup> N <sup>14</sup> N, <sup>12</sup> C <sup>16</sup> O <sup>+</sup>		
<sup>31</sup> P <sup>+</sup>	<u>100</u>	<sup>14</sup> N <sup>16</sup> OH⁺		
<sup>32</sup> S <sup>+</sup>	95,02	<sup>16</sup> O <sup>16</sup> O <sup>+</sup>		
<sup>35</sup> Cl <sup>+</sup>	75,77	<sup>16</sup> O <sup>18</sup> OH⁺	<sup>34</sup> SH⁺	
<sup>39</sup> K <sup>+</sup>	93,08	<sup>38</sup> ArH⁺		
<sup>40</sup> Ca <sup>+</sup>	96,97	<sup>40</sup> Ar <sup>+</sup>		
<sup>45</sup> Sc <sup>+</sup>	<u>100</u>	<sup>12</sup> C <sup>16</sup> O <sup>16</sup> OH⁺		
<sup>48</sup> ⊤i⁺	73,98		<sup>34</sup> S <sup>14</sup> N <sup>+</sup>	
<sup>51</sup> V <sup>+</sup>	99,76			<sup>35</sup> Cl <sup>16</sup> O <sup>+</sup>
				<sup>37</sup> Cl <sup>14</sup> N <sup>+</sup>
<sup>52</sup> Cr <sup>+</sup>	83,76	<sup>40</sup> Ar <sup>12</sup> C <sup>+</sup> , <sup>36</sup> Ar <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>36</sup> S <sup>16</sup> O⁺	<sup>35</sup> Cl <sup>16</sup> OH⁺
<sup>55</sup> Mn <sup>+</sup>	<u>100</u>	<sup>40</sup> Ar <sup>14</sup> NH <sup>+</sup>		
<sup>56</sup> Fe⁺	91,66	<sup>40</sup> Ar <sup>16</sup> O <sup>+</sup>		
<sup>64</sup> Zn⁺	48,89		<sup>32</sup> S <sup>16</sup> O <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	
<sup>69</sup> Ga⁺	60,16			<sup>37</sup> Cl <sup>16</sup> O <sup>16</sup> O <sup>+</sup>
<sup>75</sup> As <sup>+</sup>	<u>100</u>			<sup>40</sup> Ar <sup>35</sup> Cl⁺
<sup>79</sup> Br <sup>+</sup>	50,54	<sup>38</sup> Ar <sup>40</sup> ArH⁺		
<sup>80</sup> Se <sup>+</sup>	49,82	<sup>40</sup> Ar <sup>40</sup> Ar <sup>+</sup>	<sup>32</sup> S <sup>16</sup> O <sup>16</sup> O <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	

# Překryvy iontů oxidů

Izotop (%)	Interferent	Analyt
<sup>46</sup> Ti(7,99)	<sup>46</sup> Ti <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>62</sup> Ni <sup>+</sup>
<sup>47</sup> Ti ( 7,32)	<sup>47</sup> Ti <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>63</sup> Cu <sup>+</sup>
<sup>48</sup> Ti (73,98)	<sup>48</sup> Ti <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>64</sup> Zn <sup>+</sup>
<sup>49</sup> Ti( 5,46)	<sup>49</sup> Ti <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>65</sup> Cu <sup>+</sup>
<sup>50</sup> Ti(5,25)	<sup>50</sup> Ti <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	<sup>66</sup> Zn <sup>+</sup>

Analyt	Interferent	R
<sup>56</sup> Fe <sup>+</sup>	<sup>40</sup> Ar <sup>16</sup> O <sup>+</sup>	2500
<sup>28</sup> Si <sup>+</sup>	<sup>14</sup> N <sub>2</sub> +	960
<sup>32</sup> S+	<sup>16</sup> O <sub>2</sub> +	1800
<sup>51</sup> V+	<sup>35</sup> Cl <sup>16</sup> O+	2570
<sup>52</sup> Cr+	<sup>40</sup> Ar <sup>12</sup> C+	2370
<sup>80</sup> Se <sup>+</sup>	<sup>40</sup> Ar <sub>2</sub> <sup>+</sup>	9640
<sup>39</sup> K+	<sup>38</sup> Ar <sup>1</sup> H+	5700
<sup>40</sup> Ca <sup>+</sup>	<sup>40</sup> Ar <sup>+</sup>	199000
<sup>75</sup> As+	<sup>40</sup> Ar <sup>35</sup> Cl+	8000

Tab. 3 Požadovaná rozlišovací schopnost



#### Separace signálů analytu a interferentu



ICP/MS/TOF, resolution 2000 at mass 75 gives 0.04 amu difference - not enough for As in CI matrix



# Separace BaO<sup>+</sup>/Eu<sup>+</sup>



- Intenzivní signál na hmotnosti M může rušit díky jeho chvostování (peak-tailing) na hmotnostech M ± 1; např. na signálu <sup>206</sup>Pb<sup>+</sup> v matrici Tl díky chvostování <sup>205</sup>Tl<sup>+</sup>.
- Abundance sensitivity parametr, který popisuje schopnost spektrometru měřit signál nízké intenzity na hmotnostech M ± 1 v sousedství intenzivního signálu M.
- Vyjadřuje se jako poměr signálu na hmotnosti M k signálu naměřenému na hmotnostech M ± 1, který přísluší specii M, tj. v nepřítomnosti specií s hmotnostmi M ± 1 (IUPAC).
- Chvostování kvadrupólu směrem k nižším m vzhledem k signálu (neúplná filtrace). Snižuje se:
  - prodlužováním kvadrupólu
  - zvyšováním frekvence rf pole kvadrupólu
  - snižováním rychlosti průletu iontu kvadrupólem
- Spektrální interference jsou ovlivněny nejen nastavením podmínek v ICP a rozlišovací schopností hmotnostního spektrometru, ale i rozhraním ICP/MS (Obr. 7), zejména jeho geometrií a dále elektrostatickou optikou zaostřující iontový paprsek do analyzátoru.
- Skimmer cone (Obr. 8) s <u>širokým</u> úhlem na výstupu do *intermediate chamber* (prostor s iontovou optikou):
  - zajišťuje vysokou citlivost signálu analytu
  - přináší vysokou úroveň pozadí molekulárních iontů

- Skimmer cone s <u>ostřejším</u> úhlem na výstupu do intermediate chamber.
  - zmenšuje se prostor na výstupu do intermediate chamber
     ⇒ zvyšuje se tlak ⇒ podpora srážkové disociace
     molekulových iontů ⇒ snížení pozadí a BEC a snížení
     mezí detekce.
- Kvalita povrchu skimmer cone ovlivňuje tvorbu molekulárních iontů:
  - čerstvý, nenarušený, nekorodovaný povrch skimmeru ⇒ výrazná tvorba molekulových iontů (i na bázi Ni), výraznější interference
  - použitý skimmer ⇒ menší spektrální interference a nižší meze detekce.

- Pozadí v ICP-MS může být zvýšeno díky dopadu fotonů
- V ose iontového paprsku (a současně paprsku fotonů) je umístěn terčík (photon stop), který slouží k zaclonění analyzátoru a detektoru.
- lonty jsou vedeny kolem překážky pomocí elektrostatických čoček.
- Pozadí vyvolané fotony se sníží na hodnotu 50-5 cps, avšak úplně se neodstraní.
- Zdrojem emise fotonů jsou také ionty ve vysokých energetických stavech a metastabilní ionty.

#### Photon stop: Bessel box





Obr. 6a Zarážka fotonů – eliminace pozadí vyvolaného případným dopadem fotonů na detektor iontů - snížení koncentrace ekvivalentní pozadí

- Strategie řešení spektrálních interferencí:
  - teoretický přístup Tab. 4,
  - instrumentální řešení Tab. 5,
  - spektrometry s vysokou rozlišovací schopnost Tab. 6.

Strategie řešení		Nevýhody spojené s daným přístupem	
•	Matematické korekce na základě zastoupení izotopů.	<ul> <li>Měření několika izotopů</li> <li>Statistická nejistota zastoupení izotopů</li> <li>Instrumentální diskriminace iontů podle hmotností (<i>mass bias</i>).</li> </ul>	
•	Kalibrace s přizpůsobenou matricí ( <i>matrix matched</i> <i>calibration</i> ). Metoda přídavku standardu ( <i>standard addition method</i> ); srovnání vzorku se standardem.	<ul> <li>Komplikace spojené s přípravou matrice.</li> <li>Pro metodu přídavku standardu potřebujeme větší množství vzorku.</li> <li>Pro každý vzorek se připravuje standard.</li> <li>Časová a materiálová náročnost.</li> <li>Prvky rušící matrice musí být v jednom standardu.</li> <li>Tvorbu polyatomických iontů lze odhadnout jen s určitou pravděpodobností; procesy nejsou vždy reprodukovatelné.</li> </ul>	

Tabulka 4 Strategie řešení spektrálních interferencí v ICP-MS na základě teoretických přístupů

Strategie řešení		Nevýhody spojené s daným přístupem	
•	Nastavení podmínek v ICP typu <i>cool</i> <i>plasma</i> : snížení interferencí vyvolaných ionty vzniklými reakcemi s argonem. Úpravy plazmové hlavice ( <i>shielded</i> <i>torch</i> apod.: stínění, uzemnění) snížení interferencí vznikajících v důsledku sekundárního výboje.	<ul> <li>Zvýšení interferencí vyvolaných ionty oxidů MO+, jejichž koncentrace se zvýší díky přímé ionizaci neutrálních oxidů.</li> <li>Není vhodné pro všechny prvky (pokles energie).</li> <li>Efekty závislé na matrici vzorku.</li> </ul>	
•	Použití směsí plynů: snížení ionizační teploty přídavkem dusíku, snížení ionizace přídavkem xenonu.	<ul> <li>Sníží se pouze interference vyvolané ionty vzniklými reakcí s argonem.</li> <li>Nové polyatomické interference.</li> <li>Zvýšení nákladů.</li> <li>Nezbytné přizpůsobení systému.</li> </ul>	
•	Technologie kolizní a reakční cely.	<ul> <li>Účinek není reprodukovatelný pro významně odlišné matrice.</li> </ul>	
•	Vysoká rozlišovací schopnost.	<ul><li>Nákladná instrumentace.</li><li>Ztráta citlivosti.</li></ul>	

Tabulka 5 Strategie řešení spektrálních interferencí v ICP-MS na základě instrumentálních přístupů

Typ spektrometru	m/Δm
ICP-QMS	300 (FWHM)
ICP-QMS provozovaný ve vyšších oblastech stability trajektorií	2. oblast: 5000; 3. oblast: 4000
Tandemový ICP-QMS (multiple pass quad.)	až 20 000
ICP-TOFMS	až 2200 (FWHM)
ICP-ITMS (iontová past)	200 – 2000 (FWHM)
ICP-FTICRMS iontová cyklotronová resonance s Fourierovou transformací	2×10 <sup>5</sup> - 2×10 <sup>8</sup> (FWHM)
ICP-SFMS s magnet. sektorem a dvojí fokusací	<12 000,až 43 000

Tabulka 8 Hmotnostní spektrometry s vysokou rozlišovací schopností

- Nespektrální interference neboli "matrix efekt", multiplikativní interference. X= I<sub>M</sub>/I
- Spočívají v rozdílné citlivosti pro kalibrační vzorky a pro vzorky v přítomnosti matrice.
- Nespektrální interference v plazmatu a interference transportu vzorku do plazmatu jsou téhož původu jako interference v optické emisní spektrometrii s ICP.
- Interference při separaci a detekci iontů jsou založeny na jevech vyplývajících z podstaty a konstrukce hmotnostních spektrometrů a fungování detektorů iontů a jsou proto charakteristické jen pro ICP-MS.

- 1. Generování aerosolu (zmlžování, ablace frakcionace).
- Transport aerosolu separace částic v toku nosného plynu podle velikosti / hmotnosti.
- 3. Procesy v plazmatu.
- 4. Transport hmoty do rozhraní ICP/MS.
- Procesy v rozhraní ICP/MS a při separaci iontů v MS, diskriminace hmotností.

#### 1. Generování aerosolu

- Závislost složení částic na jejich velikosti odlišné od původního vzorku.
- Ablace: <u>frakcionace I</u>, primární aerosol:
  - rozdílné těkavosti prvků,
  - částice vznikající kondenzací par (jemné) obsahují více těkavých prvků,
  - primární větší částice vznikající desintegrací pevné fáze s převahou méně těkavých prvků,
  - sekundární větší částice vznikající koalescencí jemných (produktů kondenzace par).

#### 2. Transport aerosolu – frakcionace II, ztráty:

- gravitační
- turbulenční
- inerciální
- elektrostatické
- Výsledkem je modifikace rozdělení velikostí částic sekundární aerosol.
- Jelikož složení částic se mění s jejich velikostí, má sekundární aerosol odlišné složení od primárního aerosolu (tím spíše se liší od vzorku).

#### 3. Procesy v plazmatu

- vypařování aerosolu, <u>frakcionace III</u>, vliv velikosti a složení částic (Obr. 7)
- ionizace analytu změna účinnosti v závislosti na matrici vzorku a na podmínkách v ICP:
  - posun ionizační rovnováhy v přítomnosti matrice např. snadno ionizovatelných prvků ⇒ potlačení ionizace analytů = matrix-induced suppresion effect = snížení citlivosti
  - podmínky v ICP: při snižování spektrálních interferencí argidů použitím cool plasma se zvýší tvorba oxidů MO<sup>+</sup> na úkor M<sup>+</sup>
  - Ize korigovat porovnávacím prvkem, modelováním matrice nebo přídavkem standardu

#### ICP- odpaření, atomizace a ionizace



Obr. 7 ICP – interference spojené s odpařením, atomizací a ionizací

#### 4. Transport hmoty do rozhraní ICP/MS

- sampling interface: 2 kuželové clony sampling cone a skimmer cone, Obr. 8.
- usazenina (nános) vzorku po obvodu obou apertur, poškození erozí sampling cone, snížení průřezu skimmer cone v důsledku kondenzace sloučenin s vysokým bodem varu při adiabatické expanzi v "před-vakuu" rozhraní ICP/MS⇒
- úbytek toku hmoty do spektrometru ⇒ pokles signálu *matrix-induced signal drift* korigovatelný vnitřním porovnávacím prvkem, "externími" standardy

#### Přestup iontů z ICP do rozhraní ICP/MS



Obr. 8 Rozhraní ICP/MS – interference v iontovém paprsku

#### Přestup iontů z ICP do rozhraní ICP/MS

#### Sampling + skimmer cones



Obr. 9 Apertury rozhraní: Sampling cone a Skimmer cone.

- 5. Interference v rozhraní ICP/MS a při separaci iontů v MS, diskriminace hmotností
  - <u>Vzrůst</u> citlivosti signálu MS s hmotností iontu je společný všem konstrukcím moderních hmotnostních spektrometrů (QMS, TOF-MS, magnetický SFMS).
  - Znamená to například, že roztok 1 ng/ml<sup>238</sup>U poskytuje vyšší signál než roztok 1 ng/ml<sup>7</sup>Li.
  - Uvážíme-li, že v roztocích o stejné hmotnostní koncentraci (ng/ml) je (238/7) - krát více atomů <sup>7</sup>Li než atomů <sup>238</sup>U a že stupeň ionizace je pro oba zmíněné prvky v prvním přiblížení téměř 100%-ní, očekávali bychom trend právě opačný, tedy:
  - pokles citlivosti s rostoucí hmotností iontů.

- 5. Interference v rozhraní ICP/MS a při separaci iontů v MS, diskriminace hmotností (pokračování)
  - Příčina vyšší citlivosti (*respons*) těžších iontů spočívá v procesech, které se odehrávají v prostoru rozhraní ICP/MS a v následující iontové optice
  - Témito proces jsou:
    - vliv prostorového náboje (space charge effect);
    - rozptyl iontů srážkami (collisional scattering).

- Relativní zastoupení iontů v iontovém paprsku se mění (*mass discrimination*) v těchto částech MS:
  - i. Rozhraní ICP/MS (Obr. 10) (sampling interface, expansion chamber): space charge effect (Obr. 12)
  - ii. Intermediate chamber (Obr. 10, 11): space charge effect (Obr. 12) + srážkové procesy (collisional scattering):
    - extrakce iontů
    - zaostření iontového svazku
  - iii. Analyzátor (kvadrupól, sektor)
  - iv. Detektor



Obr. 10 Rozhraní ICP/MS (= expansion chamber) a intermediate chamber

- i. Rozhraní ICP/MS (Obr. 10) (sampling interface, expansion chamber):
  - Úloha ICP/MS rozhraní spočívá v převedení iontů z plazmatu o teplotě 7500 K a tlaku 1000 mbar do prostoru spektrometru o teplotě cca 300 K a tlaku 10<sup>-4</sup> mbar (QMS) až 10<sup>-8</sup> mbar (s magnetickým sektorem).
  - Rozhraní je tvořeno expanzní komorou (expansion chamber) mezi ICP a MS, v níž je (dvoustupňovou) rotační vývěvou s kapacitou čerpání 18 30 m<sup>3</sup> h<sup>-1</sup> udržován snížený tlak (2 až 5 mbar).

- Rozhraní ICP/MS (Obr. 10) (sampling interface, expansion chamber) - pokračování:
- Stěna expansion chamber na straně ICP je opatřena kuželem (sampling cone) vnořeným do ICP. Vrchol vodou chlazeného kužele (Ni, Pt, Cu, Al) obsahuje kruhový otvor o průměru 0,5 až 1 mm - vnější vstupní otvor (Obr. 8 - 10), kterým vstupují ionty z ICP do expansion chamber.
- Stěna mezi expansion chamber a spektrometrem s iontovou optikou je opatřena dalším kuželem (skimmer cone), v jehož vrcholu je otvor o průměru 0,4 až 0,7 mm - vnitřní vstupní otvor (Obr. 8 - 11). Tato druhá apertura vymezuje svazek iontů vstupujících do intermediate chamber s iontovou optikou.

- Skrze sampling cone vnořený do NAZ ICP vtéká do expansion chamber Ar (α ~ 0,1 %) se vzorkem. Oblak těžkých částic a elektronů expanduje (*free jet*).
- Adiabatická expanze urychluje tok plynu na účet jeho tepelné E až nad rychlost zvuku. Na dráze 10 mm klesá teplota na T<sub>kin</sub> plynu 200 až 300 K.
- Rychlý pokles T<sub>g</sub> (~ 5 μs) při zachování E<sub>kin</sub> elektronů na úrovni T v ICP ⇒ nerovnovážné plazma.
- Expanze ⇒ významný pokles hustoty elektronů + nízká T<sub>kin</sub> těžkých částic zabraňuje rekombinaci iontů a elektronů (*frozen plasma composition*).

- Nadzvukový proud plynu (*supersonic jet*) je vymezen:
  - radiálně válcovitou rázovou vlnou (barrel shockwave),
  - axiálně Machovým diskem (MD) (Obr.10).
- Vnitřní vstupní otvor v skimmer cone je umístěn v oblasti ticha (zone of silence) před MD (Obr. 10). Profil skimmer cone je ostřejší ⇒ minimální odpor vůči expanzi plynu.
- V expanzní komoře je proud nosného plynu se vzorkem ochuzen o lehčí ionty; hraniční hmotností je Ar:
  - M<sup>+</sup> soustředěné v ose  $\Rightarrow$  vytvářejí prostorový + náboj.
  - vysoká T<sub>kin</sub> elektronů ⇒ radiální difůze od osy
  - kladné ionty v ose se odpuzují, lehčí ionty mají nižší E<sub>kin</sub> a jsou těžšími vytlačovány mimo paprsek ⇒ neprojdou přes skimmer do *intermediate chamber* (Obr.12).

# Nespektrální interference Iontová optika

Paprsek vystupující ze skimmeru je divergentní (space charge effect). Před vstupem paprsku do vlastního spektrometru je třeba vytvořit kolineární paprsek, jehož ionty mají energii v úzkém pásmu. To řeší iontová optika

#### Intermediate chamber, iontová optika



Obr. 11 Intermediate chamber s iontovou optikou



#### Obr. 12 Space charge effect

- Space-charge effect v rozhraní ICP/MS:
  - Podíl lehčích iontů než Ar⁺ klesá ⇒ zvyšuje se relativně citlivost těžších iontů
  - Snížením tlaku (5 ⇒ 1 mbar) v rozhraní ICP/MS se citlivost těžších prvků dále zvýší (25 ⇒100 m<sup>3</sup> h<sup>-1</sup>)
  - Při režimu *cool plasma* je argon chladnější, hmotnostní průtok vyšší a tlak v expansion chamber vyšší ⇒ je třeba zvýšit čerpání ⇒ zvýší se citlivost lehkých i těžkých iontů
  - Závislost citlivosti iontu na hmotnosti je závislá na matrici, neboť se mění space charge effect.

#### ii. Intermediate chamber (Obr.11) - extrakce iontů

- Turbomolekulární pumpa 0,2 0,5 m<sup>3</sup> s<sup>-1.</sup>
- Tlak 10<sup>-2</sup> -10<sup>-3</sup> mbar v ose až 10<sup>-5</sup> mbar mimo osu
- Ionty nasávány skrze skimmer do prostoru iontové optiky tlakovým spádem 10<sup>3</sup> 10<sup>5</sup>; mají rychlost stejnou jako proudící Ar, tj. 2500 m s<sup>-1</sup>.
- Před vstupem do elektrostatické optiky rozptyl E<sub>kin</sub> = <sup>1</sup>/<sub>2</sub>(mv<sup>2</sup>) je dán závislostí na hmotnosti, tj. od Li po U v rozsahu 0,5 – 10 eV).
- Za skimmerem nastává další separace částic i bez vnějšího elektrického pole – silný space-charge effect:
  - Rozdílné mobility iontů a elektronů
  - Rozdílné velikosti částic
  - Vysoká kinetická teplota elektronů

- Space-charge effect v intermediate chamber:
  - Podíl lehčích iontů v iontovém paprsku, který je dále extrahován do iontové optiky, je menší než podíl těžších iontů
  - Tento efekt, který je výsledkem rozdílné kinetické energie (hmotnosti) iontů, je tak výrazný, že dokáže zvrátit trend poklesu citlivost 1/[ng ml<sup>-1</sup>] v MS s rostoucí hmotností iontů, jenž je dán nepřímou úměrou mezi počtem atomů/iontů v látce o jednotkové hmotnosti a molární hmotností prvku.
  - Kromě space–charge effect přispívají k nízké citlivosti lehkých iontů srážkové procesy (*collisional scattering*).
  - Zastoupení iontů různých hmotností v paprsku je závislé na matrici vzorku (tavidla, soli, kyseliny) ⇒ <u>nespektrální</u> <u>interference (matrix effect)</u>

- Space-charge effect v intermediate chamber:
  - Mass bias, mass discrimination: závislost citlivosti (respons) na jejich hmotnosti jako důsledek vlivu prostorového náboje je příčinou skutečnosti, že do hmotnostního analyzátoru vstupují ionty prvků/izotopů v jiném poměru, než ve kterém jsou obsaženy v původním vzorku, než odpovídá přirozenému zastoupení izotopů.
  - Matematický popis: exponenciální závislost, také mocninná nebo i lineární.
  - Pro přesná měření izotopových poměrů se provádí korekce pomocí poměru páru stabilních izotopů.

- Space-charge effect v intermediate chamber:
  - Extrakce iontů elektrostatickými čočkami (-1000 V až + 10V) – zaostření paprsku kladných iontů ⇒
  - prohloubí se *space-charge effect:* 
    - vysoké záporné extrakční napětí zvyšuje citlivost těžších prvků a současně zvyšuje i pozadí (molekulární a atomární ionty, instrumentální pozadí) při hmotnostech nižších než 80 amu.
    - nižší záporné extrakční napětí podporuje vyšší citlivost lehčích iontů.

#### ii. Intermediate chamber - zaostření iontov. svazku:

- Iontová optika (tlaku 10<sup>-5</sup> mbar) slouží k zaostření iontového svazku do analyzátoru.
- Trajektorie iontů v prostoru elektrostatických čoček závisejí na:
  - jejich kinetické energii
  - space-charge effect
- Iontová optika se proto podílí na matrix-induced suppression effects.
- Intermediate chamber obsahuje:
  - iontovou optiku
  - kolizní, kolizně/reakční celu (H<sub>2</sub>, He, O<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, NH<sub>3</sub>)
- poslední elektrostat. čočka slouží jako diferenciální čerpací apertura, za ní *analyser chamber* –zde umístěn kvadrupól, tlak 10<sup>-6</sup> – 10<sup>-7</sup> mbar.

- ii. Intermediate chamber iontová optika:
  - Iontová optika je náchylná ke kontaminaci z ICP, nutno pravidelně čistit při TDS >0,1% m/V.
  - Povlak z kontaminace na povrchu iontové optiky je nevodivý nebo špatně vodivý – zachycují se kladné ionty a ovlivňují dráhu iontového paprsku ⇒ drift a nízká transmise iontů.
# Nespektrální interference

## iii.Diskriminace hmotností v analyzátoru

- Analyzátory s magnetickým sektorem nevykazují diskriminaci
- Kvadrupólové analyzátory vykazují závislost transmise na hmotnosti iontů:
  - Doba pobytu iontu v kvadrupólovém filtru je úměrná jeho hmotnosti
  - Pohyb těžších iontů iontu podléhá vlivem okrajových oblastí pole kvadrupólu větší disperzi než pohyb lehčích iontů
  - Těžší ionty jsou proto přenášeny s menší účinností, jsou diskriminovány.
  - Tento efekt je však podstatně menší než diskriminace v rozhraní ICP/MS a v iontové optice, která má právě opačný trend.

## Nespektrální interference

### iv. Diskriminace hmotností v detekčním systému

- Při stejné kinetické energii produkují lehčí ionty při dopadu na první elektrodu elektronového násobiče více sekundárních elektronů než těžší ionty ⇒ vyšší zisk signálu pro lehčí ionty
- Faradayovy detektory diskriminaci nevykazují
- U detektorů v režimu čítání pulsů se provádí korekce na na mrtvou dobu detektoru
- Analogový režim detekce a měření tento problém nemá.

## Analytické vlastnosti

- Spektra/molekulární ionty
- Dynamický rozsah
- Tolerovaní koncentrace solí
- Přesnost určení izotopových poměrů
- Správnost/izotopové ředění
- Meze detekce
- Aplikace

## Dynamický rozsah

- Zvýšení dynamického rozsahu kombinací čítání pulsů a analogového měření.
- Použití dvoustupňového elektronového násobiče.

## Příklad dynamického rozsahu



Concentration, µg/L

Použitelné koncentrace rozpuštěného vzorku

- Prakticky použitelné limitní koncentrace
  - 0.1% AICI<sub>3</sub>
  - 0.3% NaCl
  - 20% ve vodě rozpustné organiky
- Postupné blokování konusů způsobuje drift; lze jej ovlivnit:
  - Minimalizovat vhodnou délkou doby proplachu zmlžovače
  - Kompenzovat porovnávacím prvkem
  - Eliminovat použitím Flow injection

## Isotopové poměry

- QMS je sekvenční, kdežtoTOF-MS a multikolector SFMS jsou simultánní.
- Nejlepší %RSD:
  - -ICP-QMS: < 0.1%
  - -ICP-TOFMS: < 0.1%
  - -ICP-MC-SFMS: < 0.01%

#### Meze detekce ICP-MS

- IDL instrumental detection limit 3σ<sub>BL</sub>
- MDL method detection limit (až 2x vyšší)
- PQL practical quantitation limit (až 10x vyšší)

Skutečné meze detekce závisejí na:

- Hodnotě "pozadí" –laboratoře a přístroje
- Osnově vzorku
- Metodě odběru vzorku a jeho zpracování
- Zručnosti operátora

### Přístrojové (IDL) meze detekce ICP-MS $3\sigma_{BL}$



Přibližné meze detekce ELAN 6000/6100 ICP-QMS (Courtesy of PerkinElmer, Inc.)

#### Plazmová spektrometrie s využitím laseru

 Laser ablation inductively coupled plasma mass spectrometry (LA-ICP-MS)







### LA-ICP-MS LAS, Masarykova univerzita



Nd:YAG laser UP-213 (New Wave Resaerch) 213 nm frequency: 1-20 Hz pulz: 4.2 ns Průměr stopy 4-300 µm **ICP-MS** Agilent 7500ce generator 27.12 MHz Kolizní cela QMS Elektronový násobič