誘導結合プラズマ質量分析計による 極微量放射性核種測定

坂口 綾 (筑波大)、高久 雄一(環境研)、宮田 滉介(筑波大)、 鹿籠 康行(Agilent)、伊藤 慎太郎(岡山大)、市村 晃一(東北大)、 中島 康博(東大)、伊藤 博士(東大)、関谷 洋之(東大)

極微量の放射性核種を測定するには?

▲ 装置や設備のスペック向上(検出下限を下げる)

- ・感度を向上する
- ・ バックグラウンドを低減する (妨害除去)

▲ 別定試料に関する工夫

- ・試料量を多くする(可能なものは)
- 濃縮する
- 妨害を除去する

汚染なく、できるだけ簡単に、予算と体力そして気力の限界まで!

公募研究での目的・方法

硫酸ガドリニウム試薬中に含まれる放射性核種の簡便・迅速定量

「「一」「読導結合プラズマ質量分析計(ICP-MS)の検出限界低減

「全 硫酸ガドリニウムからのPa回収・濃集

放射性核種の要求値 (mBq/kg)

核種	超新星背景 ニュートリノ	太陽 ニュートリノ
U-238	<5	-
Ra-226	-	<0.5
Th-232	-	<0.05
Ra-228	-	<0.05
Ac-227	-	<30
Pa-231	-	<30



神岡のICP-MS

<u>Pa-231</u> T_{1/2}=3.276x10⁴ 年 (アクチニウム系列) 半減期中途半端、化学挙動不明

海洋では粒子吸着性(安定して溶存しな い) (Anderson et al., 1981, 1983)

化学種不明、濃塩酸系で1-オクタ ノールに親和性

(Sill, 1966; Burnett & Yeh, 1995; Knight et al., 2016)

ICP-MS

質量/電荷 (m/z)で分別し、イオンの数を定量
高感度定量分析が可能 1ppb (10 ⁻⁹ g/g)で 10 ⁵ cps以上
広いダイナミックレンジ ppt以下 (10 ⁻¹³ g/g) - % (10 ⁻² g/g)
迅速な分析 1ppb溶液 1秒以内に1%以下のRSDで測定 _{試料導入・洗浄を含めても1分以内で終了}
使用方法・メンテナンスが簡単 ルーチン分析ならば電源ONLただけでチューニング、測定、リンスをすべて自動で
他の質量分析計に比べ安価で小型

理論については未だによく分かっていない事も多く、 改良も「***やってみた!」等経験的な知見に基づくものが多い

イオン源としてのアルゴンプラズマ



<u>イオン源としてのアルゴンプラズマ</u>

とにかく高いイオン化効率 多くの元素が90%以上イオン化(1価の陽イオン)

						-	50	00	50	75	10	< J					
H 0.1																	He
Li	Be $(M^+/M^++M) \times 100\%$												С	Ν	0	F	Ne
100	75												0.1	0.1	0.1	9e	6e
Na	Mg						Ai	Si	Р	S	CI	Ar					
100	98						98	85	33	14	0.9	0.04					
K	Са	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Со	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
100	99	100	99	99	98	95	96	93	91	90	75	98	90	52	33	5	0.6
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Мо	Тс	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Те	I.	Xe
100	96	98	99	98	98		96	94	93	93	85	99	96	78	66	29	8.5
Cs	Ba	La	Hf	Та	W	Re	Os	lr	Pt	Au	Hg	TI	Pb	Bi	Po	At	Rn
100	91	90	98	95	94	93	98		62	51	38	100	97	92			
Fr	Ra	Ac															
				Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
			-	95	90	99		97	100	98	99	100		99	91	92	
				Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
				100		100											

8eV以下のイオン化エネルギーを持つ原子は90%以上イオン化(Ar: 15.76 eV)

Houk (1986)を改変 プラズマ温度7500 K, 電子密度 1.5×10¹⁵ /cm³

試料導入・イオン透過効率



↓ 誘導結合プラズマ質量分析計(ICP-MS)の検出限界低減

- * バックグラウンドを下げる
- *感度を上げる
- → 試料導入効率やイオン透過効率を上げる

せっかくなので実物をお見せしながら解説します 本学の管理区域の造りが堅牢すぎてICP-MS部屋に無線届かず…



質量分離部・検出器 今回は対象外



四重極マスフィルター

相対する電極の極性を同じにして直流電圧と 高周波交流電圧を重ね合わせた電圧を印加 し四重極電場を形成し、目的のm/zのイオン を検出器に送る



<u>パルス(イオン)カウンティング</u>

二次電子増倍管により増幅された 信号を電極で検出

<u>アナログカウンティング</u>

10⁶ion/s以上ではSEMの印加電圧を 下げて測定 または ファラデーコレ クターに直接イオンビーム導入

スペクトル干渉 (BGの原因)

🚩 同重体干渉

¹³⁵Cs⁺測定 環境中の¹³⁵Ba⁺(安定核種)

ど 二価イオン干渉

⁷⁹Se⁺測定 環境中の¹⁵⁸Gd⁺⁺(安定核種) 低減については後ほど

🍋 多原子イオン干渉

²³¹Pa⁺測定 試薬,プラズマガスの¹⁵⁶Gd⁴⁰Ar³⁵Cl⁺

スペクトル干渉の低減



樹脂、沈殿、抽出などにより妨害元素(核種)を除去



コリジョン・リアクションセル ガス反応によりスペクトル干渉を低減 Heによるコリジョン



http://water-news.info/221.html

バングラデシュのヒ素汚染 堆積層の鉄酸化物が関与

⁵⁶Fe⁺ vs. ⁴⁰Ar¹⁶O⁺



⁷⁵As⁺ vs.⁴⁰Ar³⁵Cl⁺



運動エネルギーの差により分別

コリジョン・リアクションセル ガス反応によりスペクトル干渉を低減 適したガスによるリアクション

⁸⁰Se⁺ vs.⁴⁰Ar⁴⁰Ar⁺

⁴⁰Ar⁴⁰Ar⁺ + H₂ → ⁴⁰ArH⁺ + ⁴⁰Ar + H 反応エンタルピー -21 kJ/mol

⁸⁰Se + H₂ → ⁸⁰SeH⁺ + H 反応起こらない 反応エンタルピー 150 kJ/mol

ICP-MS/MS

測定核種 ¹³⁵Cs⁺

同重体 ¹³⁵Ba⁺

多原子イオン ⁹⁵Mo⁴⁰Ar⁺, ⁹⁷Mo³⁸Ar⁺, ¹²¹Sb¹⁶O⁺, ¹¹⁹Sn¹⁶O⁺



スキマーコーン・レンズ



環境試料など一般的に使用される マトリクス耐性のあるコーンとレンズ

スキマーコーンへのイオンビーム取り込み



 $X_{\rm m} = 0.67 D (P_0/P)^{1/2}$

X_m:マッハディスクとサンプリ ングコーンの距離

D:オリフィス径

P:差動排気室の圧力 P₀:大気圧

*静かな領域でスキマーに導入ならどこでもOK? *2/3X_mでスキマーに導入するのが良い? *X_mの前縁で導入するのが良い?

ネブライザー



CC BY-SA 4.0, https://en.wikipedia.org/w/index.php?curid=54280710



ICP-MSの高感度化

~イオン導入部分の改良~



https://www.chem-agilent.com/accessagilent/article.php?page=201204-04

²³³Paをトレーサーに用いたPa分離法確立

まとめ

◆ ²³¹Pa 測定に向けたICP-MSの高感度化 >スキマーコーン、レンズ形状等を変更することで感度上昇

定量下限:231 ppq から 77 ppq まで低下

◆ ²³³Pa をトレーサーに用いた化学分離法の確立

►樹脂 5 ml に対し 9 M HCI系 飽和Gd溶液 500 ml 通液 高く安定した吸着率(99.1±1.9%)、回収率(98.1±3.6%)

今後の展望

SKで用いられる硫酸ガドリニウム中の²³¹Pa実測 ➤バックグラウンドレベルの定量