

同位素双稀释剂技术的数值模拟与应用*

朱建明^{1,2} 谭德灿^{2,3} 王静²

ZHU JianMing^{1,2}, TAN DeCan^{2,3} and WANG Jing²

1. 中国地质大学地质过程与矿产资源国家重点实验室, 北京 100083
2. 中国科学院地球化学研究所, 环境地球化学国家重点实验室, 贵阳 550081
3. 中国科学院大学, 北京 100049

1. State Key Laboratory of Geological Processes and Mineral Resources, China University of Geosciences, Beijing 100083, China
2. State Key Laboratory of Environmental Geochemistry, Institute of Geochemistry, Chinese Academy of Sciences, Guiyang 550081, China
3. University of Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China

2017-03-08 收稿, 2017-10-05 改回.

Zhu JM, Tan DC and Wang J. 2018. The numerical optimization of isotope double spike and its applications. *Acta Petrologica Sinica*, 34(2): 503–512

Abstract In recent years, the geochemistry of non-traditional stable isotopes is developing to be a novel studying field. The isotope double spike technique has been becoming one of the main analytical methods in determining isotopic composition. However, the always perplexing problem for researchers is of how to get the best mixing proportion between the two single spikes (λ), and the optimal mixing ratio for the double spike and sample (p). These two parameters severely restrict the accuracy, precision and the long reproducibility of the isotopes measurement. In this paper, we systematically elaborated on the mathematical principle of double spike technique as an example of chromium (Cr) and molybdenum (Mo) isotopes, and further discussed the numerical simulation optimization for getting above two parameters combined with the Monte-Carlo error model. The optimal simulated ratios of λ and p for ^{50}Cr - ^{54}Cr and ^{97}Mo - ^{100}Mo double spike are presented. The case study showed that this numerical simulation method for double spike can be applied to all elements with 4 or more isotopes. On the basis of the above, we presented the detailed description of how to use the numerical optimization results of double spike to select and calibrate double spike. Meanwhile, some trouble issues and the basic routine during using double spike are also presented for researchers who will engage in double spike. This paper will be helpful to promote the development of double spike and its extensively application in Chinese geosciences community.

Key words Double spike technique; Numerical optimization; Monte Carlo error model; Cr and Mo isotopes

摘要 近年来,非传统稳定同位素地球化学已成为新兴发展的研究领域,同位素双稀释剂技术是该领域的主流分析方法之一,但始终存在的困扰问题是如何进行同位素双稀释剂间以及稀释剂与样品间的最优混合。这两种混合比严重制约着同位素比值测试的准确度、精度和重现性。本文从同位素双稀释剂技术的数学原理出发,以Cr、Mo同位素为例,结合Monte-Carlo误差模型,深入讨论和分析了两单稀释剂间比值(λ)及双稀释剂与自然样品间比值(p)的最优化数值模拟,得到了以双稀释剂 ^{50}Cr - ^{54}Cr 、 ^{97}Mo - ^{100}Mo 为例的 λ 、 p 值的最优取值范围。该数值模拟可适用于所有能够利用同位素双稀释剂技术的元素。在此基础上,就数值模拟结果如何应用于同位素双稀释剂的选择和组成标定也给予了详细说明,这为我国开展和使用同位素双稀释剂技术提供了基本思路和需要注意的关键问题,有助于推动同位素双稀释剂技术在我国地学界的广泛应用和发展。

关键词 同位素双稀释剂法; 数值模拟优化; Monte-Carlo 误差模型; Cr、Mo 同位素

中图法分类号 P597.2

* 本文受国家重点基础研究发展规划(2014CB238903)和国家自然科学基金项目(41473028、41273029、41073017)联合资助。

第一作者简介: 朱建明,男,1969年生,博士,教授,主要从事非传统稳定同位素与环境地球化学研究, E-mail: jmzhu@cugb.edu.cn

近年来,高分辨多接收杯电感耦合等离子体质谱仪(HR-MC-ICP-MS)的迅猛发展,极大推进和拓展了非传统稳定同位素地球化学的研究领域。同位素双稀释剂法(double spike technique, DS)、标准-样品交叉法(Standard-Sample Bracketing, SSB)和元素外标法(Element Doping, ED)构成了这一研究领域的三种主流分析技术(Yang, 2009)。同位素双稀释剂法作为一种内标校正方法,与Sr、Nd、Hf等同位素中设定如 $^{86}\text{Sr}/^{88}\text{Sr}=0.1194$ 的固定值类似,可以准确校正样品纯化与仪器测试过程中的分馏。由于其测试同位素比值的高准确度、高精度和高度重现性,在非传统稳定同位素的研究领域中已得到日益广泛的关注和使用。同位素双稀释剂法最早由美国的Dodson(1963)提出,随后被陆续使用于Pb、Ca、Fe、Cr、Zn、Se、Mo、Cd、Hg、Ni、Sr等元素同位素组成的高精度分析(Compston and Oversby, 1969; Hamelin *et al.*, 1985; Woodhead *et al.*, 1997; Galer, 1999; Johnson and Beard, 1999; Johnson *et al.*, 1999; Siebert *et al.*, 2001; Gopalan *et al.*, 2006; Ripperger and Rehkämper, 2007; Schoenberg *et al.*, 2008; Zhu *et al.*, 2008; Konter *et al.*, 2008; Schmitt *et al.*, 2009; Mead and Johnson, 2010; 李津等, 2011a, b; Gall *et al.*, 2012; Millet *et al.*, 2012; Neymark *et al.*, 2014)。虽然本文DS法适于具有4个及4个以上元素的同位素组成分析(三同位素的双稀释剂法另文说明),但相对于SSB、ED法而言,依然具有较为突出的方法优势。首先DS法能够校正仪器测试同位素过程中的质量歧视效应(mass bias effect),使其分馏校正的准确度较高(Mead and Johnson, 2010);其次可用于检测地质或环境样品中低含量元素稳定同位素组成的微小变化(Woodhead *et al.*, 1995),可获得自然样品中低含量元素的准确浓度值和高精度同位素比值(Mann *et al.*, 2012);再次是DS法能够校正样品分离纯化过程中产生的同位素分馏,可简化分析纯化流程,降低待测元素的回收率要求,提高样品分析的成功率;最后是对4个以上元素的同位素,双稀释剂法依然可用于稳定同位素非质量分馏研究和准确计算如 $\epsilon^{40}\text{Ca}$ 过剩的问题,避免了元素外标法中因外标元素与待研究元素离子化效率或行为不同而引起的可能误差与误判。当然,在使用DS法的过程中,技术人员也会面临诸多问题。这些问题主要是待测元素同位素比值提取和双稀释剂剔除的算法问题;其次是双稀释剂间以及其与样品间的最佳混合比;最后还要考虑双稀释剂的纯度及其组成的准确标定等因素(Rudge *et al.*, 2009)。

目前,对于两单稀释剂及双稀释剂与样品之间的最佳配比主要有两种途径可以获得:①是通过实测数据进行拟合;②是通过计算机数值模拟。早期使用双稀释剂法时,由于受到计算机发展的限制,多采用实测数据进行检验。Cumming(1973)利用铅同位素双稀释剂法对Pb同位素组成分析的实测数据表明,Pb同位素比值的误差(e)大小与两单稀释剂之间的配比(λ)和双稀释剂与样品混合比(p)呈现一定的函数关系,这一认识为后期利用计算机进行数值模拟奠定了基

础。Rudge *et al.*(2009)使用线性误差增量法和双稀释剂牛顿迭代算法对可用于DS法的几乎所有元素进行了数值模拟,并以 ^{57}Fe - ^{58}Fe 双稀释剂的实测数据为例,将实测和模拟的误差值投入 $e-p$ 坐标系中均呈现出一致的U形曲线,由此确定了误差最小时所对应的 λ 、 p 值即为双稀释剂及其与样品间的最佳混合比。由于在 ^{57}Fe - ^{58}Fe 双稀释剂数值优化过程中 λ 、 p 值均为0.5与实测数据拟合完全一致,验证了DS法数值模拟的可靠性。John(2012)将Monte-Carlo法与双稀释剂的几何迭代算法(Siebert *et al.*, 2001)结合,也模拟出了最优的 λ 、 p 值,其结果与Rudge *et al.*(2009)所得出的结论基本一致。

国外有关同位素双稀释剂的算法经历了五十余年的发展,现已在国际上几个一流同位素实验室内广泛使用。相对而言,国内相关研究还刚刚起步。双稀释剂法应用的关键在于双稀释剂间的最优混合以及其与样品间的最佳配比。 λ 、 p 值的选择将会影响双稀释剂法校正结果的准确度和精密性(Rudge *et al.*, 2009)。本文在Eugster *et al.*(1969)、Johnson *et al.*(1999)、Fantle and Bullen(2009)和Mann *et al.*(2012)等研究基础上,结合Johnson *et al.*(1999)关于双稀释剂的鸟巢迭代算法和Monte-Carlo法,对 λ 、 p 值进行了数值模拟,获得了最优的 λ 、 p 值,该值与Rudge *et al.*(2009)和John(2012)数值模拟的结果基本相同。在此基础上,未使用以往研究中给出的稀释剂与样品的浓度比值(p),而是接受Johnson教授的提议,使用稀释剂中某一同位素(如 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂中 ^{54}Cr 或 ^{50}Cr)和样品中某一同位素(如 ^{53}Cr 或 ^{52}Cr)的比值($^{54}\text{Cr}_{\text{稀释剂}}/^{52}\text{Cr}_{\text{自然样品}}$)来模拟和厘定稀释剂与样品的最优比范围。本文主要以Cr和Mo同位素为例,数值模拟得到了Cr和Mo同位素双稀释剂组合的最优 λ 、 p 值以及它们所对应的误差大小,并以数值模拟为基础说明了双稀释剂的定量选择依据和稀释剂组成标定的流程,希望此文的报道能够使国内同行全面了解双稀释剂法的数学原理,为同位素双稀释剂技术的应用和推广起到抛砖引玉和借鉴的作用。

1 同位素双稀释剂技术的数学原理

1.1 双稀释剂技术的数学原理

同位素双稀释剂法即向样品溶液中加入已知同位素组成的双稀释剂,经质谱测定得到样品与稀释剂混合液的测量值,然后利用同位素混合模型和指数分馏规律构建的双稀释剂公式,反复迭代剥离出稀释剂后即可得到样品同位素的真实比值。其数学原理是当两端元样品混合时,混合物中某同位素的量等于各端元中该同位素量与其所占比例的乘积之和(Rudge *et al.*, 2009)。若双稀释剂与样品混合时,根据质量平衡原则,混合物中同位素的组成可表示为:

$$X_m^i = pX_s^i + qX_n^i \quad (1)$$

其中 p 为双稀释剂在混合样品中的比例, q 为自然样品在混合样品中所占的比例,分别如(2)和(3)所示。下标 m 、 s 和 n 分别标记为混合样品、稀释剂和自然样品。

$$p = \frac{\sum X_s}{\sum X_m} \quad (2)$$

$$q = \frac{\sum X_n}{\sum X_m} \quad (3)$$

(1) 和 (2) 式中 X_i 为某元素中第 i 个同位素的丰度, $\sum X_s$ 、 $\sum X_n$ 和 $\sum X_m$ 为稀释剂、自然样品和混合样品的浓度。

如以相对简单的具有 4 个同位素的铬(Cr) 元素为例, 可简要说明双稀释剂相关公式的推导。假设待测 Cr 同位素的混合样品由 N mol 的自然样品和 S mol 的 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂混合而成, 在自然样品和不纯的双稀释剂中 ^{50}Cr 、 ^{52}Cr 、 ^{53}Cr 、 ^{54}Cr 同位素的丰度分别为 $^{50}\text{Cr}_n$ 、 $^{52}\text{Cr}_n$ 、 $^{53}\text{Cr}_n$ 、 $^{54}\text{Cr}_n$ 和 $^{50}\text{Cr}_s$ 、 $^{52}\text{Cr}_s$ 、 $^{53}\text{Cr}_s$ 、 $^{54}\text{Cr}_s$ 。根据质量守恒原理, 可由 1 式转化得到混合样品的同位素比值。若以 $(^{50}\text{Cr}/^{52}\text{Cr})_m$ 为例, 其表达式如 4 式, 通过相关变换可得到 (5) 式,

$$\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m = \frac{N \times ^{50}\text{Cr}_n + S \times ^{50}\text{Cr}_s}{N \times ^{52}\text{Cr}_n + S \times ^{52}\text{Cr}_s} \quad (4)$$

$$\frac{N}{S} = \frac{^{52}\text{Cr}_m \times ^{50}\text{Cr}_s - ^{50}\text{Cr}_m \times ^{52}\text{Cr}_s}{^{50}\text{Cr}_m \times ^{52}\text{Cr}_n - ^{52}\text{Cr}_m \times ^{50}\text{Cr}_n} \quad (5)$$

分别从 (5) 式中中等号右边的分子与分母中提出 $^{52}\text{Cr}_s$ 、 $^{52}\text{Cr}_m$ 和 $^{52}\text{Cr}_m$ 、 $^{52}\text{Cr}_n$ 得到 (6) 式

$$\frac{N}{S} = \frac{\left[\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n\right] \times ^{52}\text{Cr}_n}{\left[\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m\right] \times ^{52}\text{Cr}_s} \quad (6)$$

同理, 可得到 N/S 比与 $^{54}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$ 、 $^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$ 比值的上述类似关系式。利用这些关系式, 结合双稀释剂组成的初始值 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{s, \text{trial}}$ 公式 (7) 式, 可以得到所选定双稀释剂如 ^{54}Cr - ^{50}Cr 的试验值公式 (8) 式, 该公式与 Johnson *et al.* (1999) 给出的硒同位素双稀释剂公式一致, 其优点在于代码易编写, 且考虑了双稀释剂成份的不纯度, 并可通过混合样品的测量值与稀释剂同位素真值估算出仪器测量时的质量歧视效应。从 (8) 式观察 s 和 n 的同位素比值均为固定值, 因此, 其质量歧视的大小受混合样品测量值的控制, 可以有效反映质谱测量时的实时状态。

$$\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{50}\text{Cr}}\right)_{s, \text{trial}} = \frac{^{54}\text{Cr}_s}{^{50}\text{Cr}_s} \times \frac{N}{S} \times \frac{S}{N} \quad (7)$$

由 (6) 式可知 (7) 式中:

$$\frac{N}{S} = \frac{\left[\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m\right] \times ^{52}\text{Cr}_s}{\left[\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n\right] \times ^{52}\text{Cr}_n}$$

$$\frac{S}{N} = \frac{\left[\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n\right] \times ^{52}\text{Cr}_n}{\left[\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m\right] \times ^{52}\text{Cr}_s}$$

$$\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{50}\text{Cr}}\right)_{s, \text{trial}} = \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s \times \frac{\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n}{\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m} \times \frac{\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m}{\left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{54}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n} \quad (8)$$

经上述 (6) 式中 N/S 比可同理获得的 $^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$ 关系式, 因此自然样品真实同位素比值的 $(^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr})_{n, \text{trial}}$ 提取公式如下式。

$$\left(\frac{^{53}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_{n, \text{trial}} = \left(\frac{^{53}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left[\left(\frac{^{53}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{53}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m\right] \times \frac{\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_n}{\left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_s - \left(\frac{^{50}\text{Cr}}{^{52}\text{Cr}}\right)_m} \quad (9)$$

利用上述公式 (8) 式和 (9) 式即可以得到同位素双稀释剂 ^{54}Cr - ^{50}Cr 和自然样品 $^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$ 的初试比值。如果以同位素标准替代上述公式中的自然样品, 此时 $^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$ 的初试比值即为同位素标准的真实比值, 而双稀释剂 ^{54}Cr - ^{50}Cr 比值也为其双稀释剂 ^{54}Cr - ^{50}Cr 的真实比值。

上述公式 (8) 和 (9) 可推而广之, 对于任何具有 4 个或以上的同位素元素, 如选取 ^{A1}X 、 ^{A2}X 作为双稀释剂 (元素中丰度较低的同位素选作稀释剂), 而将 ^{A1}X 、 ^{A2}X 、 ^{A3}X 、 ^{A4}X 用于同位素双稀释剂质量歧视效应的校正, 可提取 $^{A3}\text{X}/^{A4}\text{X}$ 的同位素比值, 其中 ^{A3}X 丰度相对较高, 同质异位素和多原子分子干扰较少。则公式 (8) 和 (9) 可转化为普遍性适用的双稀释剂通用公式 (10) 和 (11)。其中公式 (10) 为双稀释剂初试比值提取公式, (11) 为自然样品中的同位素初试比值的提取公式。

$$\left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A2}\text{X}}\right)_{s, \text{trial}} = \left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s \times \frac{\left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m - \left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_n}{\left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s - \left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m} \times \frac{\left(\frac{^{A2}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s - \left(\frac{^{A2}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m}{\left(\frac{^{A2}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m - \left(\frac{^{A2}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_n} \quad (10)$$

$$\left(\frac{^{A4}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_{n, \text{trial}} = \left(\frac{^{A4}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s + \left[\left(\frac{^{A4}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m - \left(\frac{^{A4}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s\right] \times \frac{\left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_n - \left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s}{\left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_m - \left(\frac{^{A1}\text{X}}{^{A3}\text{X}}\right)_s} \quad (11)$$

由于上述同位素比值在质谱仪的测定过程中, 测得的同位素比值与真实值之间存在偏差, 这一偏差即为质量歧视效应, 且目前所使用的多接受杯等离子体质谱仪 (MC-ICP-MS) 对质量歧视效应的校正时普遍选择指数律 (Albarède and Beard, 2004; Albarède *et al.*, 2004)。Russell *et al.* (1978) 和 Hart and Zindler (1989) 使用热电离质谱仪 (TIMS) 对 Ca 同位素进行研究时, 发现指数律的拟合度最佳。指数规律的数学表达如下:

$$M_{i/k} = m_{i/k} \left(\frac{M_i}{M_k}\right)^{-\beta} \quad (12)$$

其中 $m_{i/k}$ 为仪器对混合样品的测量值, 以 Cr 为例, 具体可表

示为($^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_m, $M_{i/k}$ 为样品的真实值, M_i 为被测元素中第 i 个同位素的原子质量, M_k 为参考同位素的原子质量, β 为仪器的质量分馏因子。自然界中样品相对于同位素标准样品的分馏同样遵循指数分馏规律, 则自然样品相对于标准的分馏律可表达为:

$$N_{i/k} = n_{i/k} \left(\frac{M_i}{M_k} \right)^{-\alpha} \quad (13)$$

其中 $N_{i/k}$ 为样品测量值, $n_{i/k}$ 为标准样品中第 i 个同位素与参考同位素的真实比值, α 为自然样品相对于标准样品的分馏因子。这样, 利用上述(10)、(11)、(12)和(13)给出的数学表达式, 在双稀释剂试验值、仪器的分馏因子和自然样品的试验值进行交互迭代运算并至收敛, 最终可得到自然样品的真实同位素组成。以 Cr 同位素双稀释剂法为例, 即在 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂同位素质量歧视校正中, 可由混合样品的测量值($^{50}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_m、($^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_m、($^{54}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_m, 双稀释剂的同位素比值($^{50}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_s、($^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_s、($^{54}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_s、($^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr}$)_s、自然样品的同位素比值($^{50}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_n、($^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_n、($^{54}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_n、($^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr}$)_n 剥离出双稀释剂的试验值和自然样品的试验值, 并求得相应的分馏因子。

对于稳定同位素而言, 自然样品的同位素组成可由标准样品的同位素比值代替。但当待测元素含放射性成因的同位素如 Pb、Sr 等, 则需对样品进行一次同位素组成测试, 测量值可近似表示样品的同位素组成。双稀释剂计算的具体实施步骤为, 首先通过双稀释剂比值的试验值与仪器分馏因子 β 交互迭代, 不断地将混合样品测量值予以校正, 直到两者收敛于某一固定值, 如 $\beta = 2.0$ 等, 此时双稀释剂比值也即将收敛至准确标定时的比值。其次将校正好的测量值带入(9)式或(11)式中, 剥离出自然样品的同位素试验值, 如($^{53}\text{Cr}/^{52}\text{Cr}$)_{n, trial}, 并将其带入(13)式中, 求出相对于原样品(标准样品)的同位素分馏值 α , 从而得到自然样品的所有同位素试验值。在实际工作中为节省运算时间, 我们通常重复迭代至自然样品的同位素比值或 α 值收敛后才去计算我们需要提取的同位素比值。

需要注意的是, 目前有关双稀释剂的算法种类有 3~4 种, 如牛顿迭代、几何迭代或空间几何向量迭代等, 大多采取解方程的类型, 但数学原理基本一致, 算法各有优缺点, 但在优化范围内测试精度基本无差异。有关这些算法的优缺点比较将另文讨论。本文列出的算法中主要强调双稀释剂和仪器分馏因子的交互迭代与收敛, 由于双稀释剂比值和仪器分馏因子 β 两个参数反复交互迭代的过程有如鸟类编织巢穴, 故称之为鸟巢迭代。

1.2 双稀释剂技术的误差模型与估算

在进行数值模拟双稀释剂中两单稀释剂间以及双稀释剂与样品间的最优配比时, 需预设一定的误差模型(Rudge *et al.*, 2009), 此误差模型用于估算质谱测量时产生的误差大小。Dodson (1963) 曾指出, 质谱测定时的误差来源主要有

三个方面: 分别是电阻器噪声(Resistor Noise or Johnson Noise)、散粒效应(Shot Noise)和离子束强度的随意波动(Random Fluctuations in Ion Beam Intensity)。John (2012) 利用双稀释剂法对海水同位素组成进行测定时, 进行了实测误差值与理论误差值(完全由电阻器噪声和散粒效应模拟产生)的比较分析, 得出 $\delta^{57}\text{Fe}$ 、 $\delta^{66}\text{Zn}$ 、 $\delta^{114}\text{Cd}$ 的理论误差分别为实测误差的 78%、85%、96%, 进一步证实了电阻器噪声和粒射效应是仪器误差的主要来源。其中电阻器噪声(a)和散粒效应(d)为:

$$a = 4kbTR \quad (14)$$

$$d = ebR \quad (15)$$

k 为 Boltzmann 常数 $k = 1.3806504 \times 10^{-23} \text{JK}^{-1}$, b 为频宽, 即每秒可传送的离子数, R 为电阻, 预设当前 MC-ICP-MS 标准配置前置放大器的 $10^{11} \Omega$, T 为质谱运行时的绝对温度, 预设 300K, e 为电子电荷 $e = 1.602176487 \times 10^{-19} \text{C}$ (库伦), b 为传送周期 t 的倒数, 默认时间 $t = 8\text{s}$ 。上述有些参数可依据所使用仪器条件适当修改。电阻噪声产生的绝对误差 $\rho_{\text{Johnson-noise}}$ 与离子束强度无关, 散粒效应产生的误差 $\rho_{\text{Shot-noise}}$ 与离子束强度的平方根呈正比关系。它们的表达式分别为:

$$\rho_{\text{Johnson-noise}} = \sqrt{a} \quad (16)$$

$$\rho_{\text{Shot-noise}} = \sqrt{d\mu} \quad (17)$$

其中 μ 为某同位素在仪器中的离子强度, 离子束强度的随意波动与同质异位素和同质量多原子离子的干扰强度有关。干扰较强时, 波动范围较大。上述干扰所产生的误差表示为 $\sigma_{\text{isobar-interference}}$ 。由此, 对于某种同位素, 质谱测定时所产生的误差可定义为:

$$\sigma_i^2 = \sigma_{\text{Johnson-noise}}^2 + \sigma_{\text{Shot-noise}}^2 + \sigma_{\text{isobar-interference}}^2 \quad (18)$$

由于同质异位素和多原子离子干扰所产生的误差难以明确评估, 其与仪器的状态(特别是灵敏度)和样品纯化的洁净度有关。对于理想的纯净溶液, 众多产生干扰的元素可予以排除, 此时仪器测试过程引入的误差接近电阻噪声和散粒效应所产生的误差。在模拟计算过程中可以不考虑同质异位素等干扰所引入的误差 $\sigma_{\text{isobar-interference}}$ 可预设为 0。

模拟值(测量值)的误差求解是双稀释剂优化的关键。当误差最小时所对应的 λ (某单稀释剂在双稀释剂中的比例)、 p (双稀释剂在混合样品中的比例)值即为最优的配比。目前, 双稀释剂法的误差估算主要有两种方式, 分别是线性误差增量法(Hamelin *et al.*, 1985; Rudge *et al.*, 2009; Yang, 2009)和 Monte-Carlo 法(Johnson and Beard, 1999; Mel'nikov, 2005; Fantele and Bullen, 2009; Lacan *et al.*, 2010)。线性误差增量法涉及到众多的微分和矩阵运算, 程序代码的编写较为复杂, 但其具有运算快和数据易平滑的特点。相比较而言, Monte-Carlo 法是适用于任一种算法的误差求解, 代码易于编写, 运算耗时与设置的数据点量密切相关, 但都可预设在接受的范围内。本文使用了 Monte-Carlo 法对相关的误差进行求解。Monte-Carlo 法的核心思想是输入一批均匀分布的数据, 输出一组正态分布的数据。其具体步骤

为,假定样品中某同位素的离子束强度为 I 若令 λ 、 p 分别表示某单稀释剂在双稀释剂中的比例和双稀释剂在混合样品中的比例,以 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂为例 λ 、 p 值的变化能够产生一系列的双稀释剂离子束 I_s 和一系列混合样品离子束强度值 I_M :

$$I_s = \lambda \times I_{50\text{Spk}} + (1 - \lambda) \times I_{54\text{Spk}} \quad (19)$$

$$I_M = p \times I_s + (1 - p) \times I_n \quad (20)$$

其对应误差大小为 σ ,可根据误差模型计算,建立下列误差协方差矩阵。

$$\sigma_I = \begin{bmatrix} \sigma_1 & 0 & \cdots & 0 \\ 0 & \sigma_2 & \cdots & 0 \\ \vdots & \vdots & \ddots & \vdots \\ 0 & 0 & \cdots & \sigma_n \end{bmatrix} \quad (21)$$

将离子束强度为 I 和误差协方差矩阵结合,经蒙特-卡洛法运算得到一组正态分布的信号值,同时求出各同位素的测量值,带入(10)~(13)的迭代公式中运算,查看其误差增量的大小。误差最小时所对应的 λ 、 p 值就是我们需要的最优配比值。

2 双稀释剂间及稀释剂与样品间配比的数值优化

2.1 双稀释剂间配比的数值优化

利用1.2节中预设的误差模型与 Monte-Carlo 算法结合,可产生一系列的测量值,这些测量值经过(10)~(13)式的相关迭代运算,可以得到每次分馏校正的误差增量,通过对比误差增量值的大小来实现双稀释剂组成及与自然样品之间的配比优化。我们已知误差大小与双稀释剂间的配比(λ)和双稀释剂与样品混合时的配比(p)呈现一定的函数关系(Cumming, 1973)。若以 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂为例, λ 可为 ^{50}Cr 或 ^{54}Cr 在 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂中所占的比例, p 即为双稀释剂在双稀释剂与自然样品混合中所占的比例。当 λ 、 p 发生变化时,校正后得到的误差大小也随之变化,误差最小时所对应的 λ 、 p 即为双稀释剂间及其与自然样品的最优配比。在 ^{50}Cr - ^{54}Cr 同位素双稀释剂配比的优化中,改变 λ 、 p 值时,经 Monte-Carlo 算法模拟计算得到的误差曲线如图1所示, $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}} = 0.67, 1, 1.5$ 的误差曲线几乎重合,即 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 的值为 0.67、1、1.5 时,自然分馏因子 α 的误差几乎一致;而 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}} = 0.25$ 或 4 时 α 的误差值明显偏大。这说明 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 的值在 0.67~1.5 之间变化时,所产生的误差差异较小。换言之,也就是在配制双稀释剂时,最优的 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 值可以选择在 0.67~1.5 的比值范围内。在实际的双稀释剂操作过程中,为配制双稀释剂及其迭代程序计算的方便,我们通常取 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 的比值为 1,这也就是为什么许多研究者使用的 Cr 同位素双稀释剂中两单稀释剂 $^{54}\text{Cr}_{\text{spike}}/^{50}\text{Cr}_{\text{spike}}$ 比值在 1 左右波动的原因。同

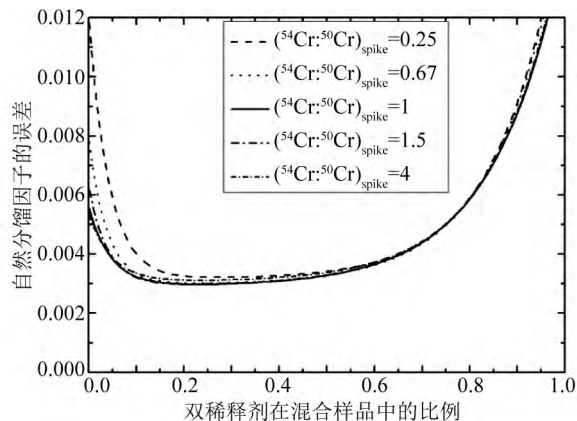


图1 基于 Mento-Carlo 误差模型的 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂在不同混合比下数值模拟优化结果图

Fig. 1 the numerical optimization for different mixing proportion of ^{50}Cr - ^{54}Cr double spike based on Monte-Carlo error model

理,对于 ^{97}Mo - ^{100}Mo 双稀释剂,当 $(^{97}\text{Mo}/^{100}\text{Mo})_{\text{spike}} = 0.5, 1, 1.5$ 时模拟计算得到的误差曲线几乎一致,也就是自然分馏因子 α 的误差趋向一致;但当 $(^{97}\text{Mo}/^{100}\text{Mo})_{\text{spike}} = 0.25, 2$ 或 3 时 α 的误差值明显偏大。这说明在配制 ^{97}Mo - ^{100}Mo 双稀释剂时,最优的 $(^{97}\text{Mo}/^{100}\text{Mo})_{\text{spike}}$ 混合比可以在 0.5~1.5 的范围内。实际操作过程中,为节省稀释剂和后续计算的方便,可以取 $(^{97}\text{Mo}/^{100}\text{Mo})_{\text{spike}}$ 的比值为 1。

不过这里需要强调的是,最优 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 值的范围可随 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}}$ 值选取的密集程度波动,并不是唯一的确定,但总体趋势不会有较大变化。研究者可以依据单稀释剂的成本和购买量,进行最优范围的最佳混合。此外,对于具有 5 个以上同位素的元素,双稀释剂间的配比也与提取的同位素比值对有关,如 Cd 元素具有 8 个稳定同位素,进行高精度分析时往往选择 ^{111}Cd 和 ^{113}Cd 作为双稀释剂,提取 $^{114/110}\text{Cd}$ 时其最佳比值为 $^{111}\text{Cd}/^{113}\text{Cd} \approx 1.25$,而当提取 $^{116/110}\text{Cd}$ 时其最佳比值为 $^{111}\text{Cd}/^{113}\text{Cd} \approx 1.50$ 。此时应充分考虑仪器分馏因子与质量数间的关系,以及选择提取那些同位素比值对的必要性。我们在实际应用中,因考虑了 Sn 对 ^{116}Cd 、 ^{114}Cd 和 ^{112}Cd 同位素的干扰,以及 $^{116/110}\text{Cd}$ 具有较宽的质量范围,选取的双稀释剂 $^{111}\text{Cd}/^{113}\text{Cd}$ 比值在 1.50 左右。

2.2 双稀释剂与自然样品间的配比优化

双稀释剂与自然样品间的配比优化与双稀释剂间的配比优化类似,即为双稀释剂与自然样品以何种比例混合时,才能确保分馏校正过程中的误差最小。如图1所示,当双稀释剂在混合样品中的比例 p 从 0 变化到 1 时, α 所产生的误差大小是有所差异的,靠近 0 或 1 值时的误差较大,呈现 U 型的误差曲线,这种曲线使得研究者在寻找最小误差时对应的 p 值更为容易。在实际应用中,由于优化的双稀释剂比

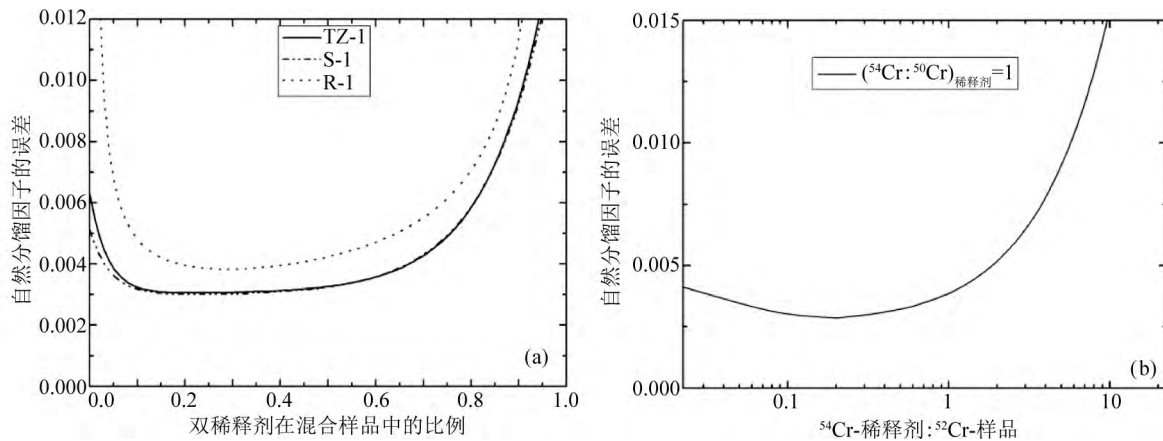


图2 ^{50}Cr - ^{54}Cr 双稀释剂数值优化的模拟结果图

(a) 显示了三种不同双稀释剂算法的比较, TZ-1 为本文算法模拟结果, S-1 为 John (2012)、R-1 为 Rudge *et al.* (2009) 的算法模拟结果; (b) 是将横坐标中双稀释剂在混合样品中的比例更改为更为直观的表达方式, 即为 $^{54}\text{Cr}_{\text{稀释剂}}/^{52}\text{Cr}_{\text{样品}}$

Fig. 2 The diagram showing the results of numerical optimization for ^{50}Cr - ^{54}Cr double spike

(a) presents characteristics of our ^{50}Cr - ^{54}Cr double spike optimization (TZ-1) and other optimization methods proposed by John (2012) (S-1) and Rudge *et al.* (2009) (R-1); (b) changed a more intuitive horizontal axis ($^{54}\text{Cr}_{\text{spike}}$ to $^{52}\text{Cr}_{\text{sample}}$) to instead of the proportion of double spike in spike-sample mix

通常在一定的范围内, 且为了考虑后期迭代计算的方便和实验的易操作性, 两单稀释剂的优化比一般取值为整数或带小数点的有理整数, 如 0.5、1 等。图 2a 是 $(^{54}\text{Cr}/^{50}\text{Cr})_{\text{spike}} = 1$ 时的误差曲线变化, 该曲线是由三种不同计算方法求得的三组误差曲线, 其中 TZ-1、S-1 分别由双稀释剂鸟巢迭代算法、几何迭代算法结合 Monte-Carlo 模拟而得, R-1 为解方程组迭代算法结合线性误差增量法模拟而得, 其中本次研究所采用方法计算得到的结果为 TZ-1, 而 S-1 和 R-1 分别采用 John (2012) 和 Rudge *et al.* (2009) 所采用的方法。三种方法模拟得到最优 p 值的范围基本一致, 最优范围均在 0.15 ~ 0.55。使用 Monte-Carlo 法及线性误差增量法得到的 α 误差值存在一定差异, 也就是 Monte-Carlo 法得到的 α 误差值明显小于线性误差增量法得到的 α 误差值, 这与 Rudge *et al.* (2009) 的解释基本一致, 也肯定了我们算法模拟的正确性。

图 2a 中可观察到双稀释剂与样品最优混合 p 值的范围。最佳 p 值的选取可以从 0.15 到 0.55。在此范围内 α 的误差相对较小。最佳 p 值的范围选取需考虑研究者所能容忍的误差大小, 容忍的误差较大时 p 值的变化范围也可稍微扩大, 此时也意味着研究者要求的方法分析精度稍微较低; 反之 p 值的变化范围可稍微缩小, 分析精度也相对较高。理论计算时一般可给出最优的 p 值, 即为曲线中 α 误差最小时所对应的 p 值, 图 2a 就可看出 p 在 0.20 ~ 0.45 时 α 误差相对最小, 也就是双稀释剂在混合样品中的比例为 20% ~ 45%, 自然样品在混合样品中的比例为 55% ~ 80% 时所产生的误差不存在较大的变化。为避免稀释剂在使用过程中的过量加入, 达到节省和准确加入的目的, 我们建议使用双稀释剂中某一单稀释剂与样品中某一同位素的比值。如图 2b 中, 双稀释剂 ^{50}Cr 与 ^{54}Cr 的比值为 1 混合时, $^{54}\text{Cr}_{\text{稀释剂}}/^{52}\text{Cr}_{\text{样品}}$

$^{52}\text{Cr}_{\text{样品}}$ 的比值范围在 0.15 ~ 0.5 间均可, 引入的误差不存在较大差异, 其它同位素的数值模拟也存在类似的曲线。对于 ^{97}Mo - ^{100}Mo 双稀释剂而言, 模拟计算得到的 p 值为 0.57, 最优的取值范围是 0.3 ~ 0.7。当使用 $^{100}\text{Mo}_{\text{稀释剂}}/^{98}\text{Mo}_{\text{样品}}$ 进行实际样品操作时, 在 $(^{97}\text{Mo}/^{100}\text{Mo})_{\text{spike}}$ 为 1 的条件下, 最优的 $^{100}\text{Mo}_{\text{稀释剂}}/^{98}\text{Mo}_{\text{样品}}$ 是 2.75, 如在 1.5 ~ 8 间也是允许的范围, 而有关此部分的数值模拟, 因涉及专利申请的核心内容, 我们在此不便作过多介绍。此外, 需要说明的是, 在确定双稀释剂最优配比的情况下, 实际分析过程中应该确定双稀释剂与自然样品混合的最低 (underspike) 和最高 (overspike) 配比, 明确混合的最佳有效范围, 确保达到同位素比值的高精度分析。

3 同位素双稀释剂数值模拟的应用

在同位素双稀释剂数值模拟的技术没有出现之前, 同位素双稀释剂的应用仅限于几个著名的同位素地球化学实验室。在这些实验室内, 同位素双稀释剂的使用有着长期应用后积淀的经验性法则。但在进行双稀释剂间以及稀释剂与样品的混合配比时, 仍然需要设计一系列的实验进行质谱的实际测试, 寻找最佳的组合和配比。此过程中也必然浪费大量的稀释剂、人力和耗费机时, 这也是一般地球化学实验室未能有效使用双稀释剂技术的主要原因。自 Rudge *et al.* (2009) 发表了同位素双稀释剂数值模拟的结果后, 同位素双稀释剂技术开始逐渐推广。本文在此主要利用我们的同位素双稀释剂数值模拟结果, 进行同位素双稀释剂选择及其混合后标定流程等重要前期步骤的详细说明, 目的是有助于推

动同位素双稀释剂技术在我国同位素地球化学界的广泛使用。

3.1 同位素双稀释剂的选择

同位素双稀释剂的选择需要遵循一定的原则。这些原则可以从定性与定量两个方面说明。定性方面的选择 (Johnson *et al.*, 1999; Siebert *et al.*, 2001): ①是选为双稀释剂的两个同位素在自然样品中的丰度相对较低; ②是选定的两个同位素在质谱测定过程中受同量异位素、多原子离子或基体效应的干扰相对较小或无干扰; ③是选择作为稀释剂的同位素在实验室条件下易于纯化或分离, 可以得到较高纯的稀释剂, 越为纯净的稀释剂在后期同位素测量的精度和绝对丰度计算方面也越有力。在定量方面, 首先应该考虑的是双稀释剂在最优配比下校正所产生的误差相对较小 (Galer, 1999; Rudge *et al.*, 2009), 且在 λ, ρ 最优值附近的较大区间内趋于平稳, 不存在较大的波动。也就是说, 在固定同位素双稀释剂比值的前提下, 要保证样品与其中一稀释剂比值具有较大的范围而不致引起迭代运算中误差的较大波动。

以具有 4 个同位素的 Cr 元素和具有大于 4 个同位素的 Mo 元素为例, 说明上述原则的如何使用。在自然界中, Cr 有 ^{50}Cr (4.34%)、 ^{52}Cr (83.789%)、 ^{53}Cr (9.501%)、 ^{54}Cr (2.365%) 这 4 种同位素, 按照定性的原则可排除 ^{52}Cr , 其他双稀释剂的选择有 $^{50}\text{Cr}-^{53}\text{Cr}$ 、 $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 、 $^{53}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 这 3 种可能。图 3 显示了 $^{50}\text{Cr}-^{53}\text{Cr}$ 、 $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 、 $^{53}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂在最优配比下校正的误差曲线图。 $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 、 $^{53}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂校正后所产生的误差最小, 且误差值相当。 $^{50}\text{Cr}-^{53}\text{Cr}$ 校正后的误差相对较大, 且 $^{50}\text{Cr}-^{53}\text{Cr}$ 双稀释剂在与自然样品混合时的最优配比选择范围较窄, 并不利于实际的实验操作。因此, $^{50}\text{Cr}-^{53}\text{Cr}$ 双稀释剂并不是最优的选择, 从定量角度上应该予以排除。 $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 和 $^{53}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 的误差曲线形态相似, 但 $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂的误差值变化相对平缓且范围较宽, 在实验操作中可避免由于双稀释剂与样品配比的过高或过低造成的误差变化。因此, $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂用于同位素分馏校正时误差最小, 且双稀释剂与自然样品混合时的配比范围较宽, 可作为最优的双稀释剂选择。目前在众多 Cr 同位素双稀释剂的研究中 (Schoenberg *et al.*, 2008; Bonnand *et al.*, 2011), $^{50}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂的使用均较为普遍。当然, 根据研究需求, 也可使用 $^{53}\text{Cr}-^{54}\text{Cr}$ 双稀释剂, 图 3 也一样显示了其最佳的配比范围。

钼在自然界中有 ^{92}Mo (14.836%)、 ^{94}Mo (9.247%)、 ^{95}Mo (15.920%)、 ^{96}Mo (16.676%)、 ^{97}Mo (9.555%)、 ^{98}Mo (24.133%)、 ^{100}Mo (9.633%) 这 7 种稳定同位素。根据排列组合原理, 可形成 $21(C_7^2)$ 对双稀释剂组合。若任意提取剩余 5 个同位素中的 2 个作为将要提取的比值, 则最终可用于质量偏差校正的同位素组合有 210 种 ($C_7^2 \times C_5^2$)。在实际应用中, 需要考虑定性与定量方面的因素进行相关的取舍。国际上通用 $\delta^{98/95}\text{Mo}$ 比值来表示样品中 Mo 同位素的组成, 其

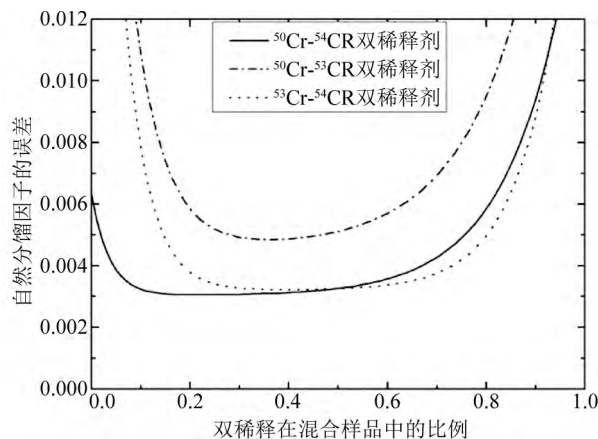


图3 三组不同的 Cr 同位素双稀释剂数值优化结果比较

Fig. 3 the comparison of numerical optimization results for three different Cr isotopic double spike groups

原因在于 ^{95}Mo 、 ^{98}Mo 同位素的丰度适当, 且基本上无干扰同位素的存在。因此, 在双稀释剂校正过程中, 当 ^{98}Mo 和 ^{95}Mo 两同位素被选定时, 用于双稀释剂法校正的同位素组合降低到 21 种。根据上述定性原则的要求, ^{92}Mo 、 ^{96}Mo 在样品中的丰度偏高, 且易受 $^{92}\text{Zr}^+$ 、 $^{96}\text{Zr}^+$ 、 $^{96}\text{Ru}^+$ 、 $^{60}\text{Ni}^{36}\text{Ar}^+$ 等同质异位数和多原子离子的干扰 (Malinovsky *et al.*, 2005), 双稀释剂对的组合仅从 ^{94}Mo 、 ^{97}Mo 、 ^{100}Mo 中选取。如选定双稀释的组合为 $^{94}\text{Mo}-^{97}\text{Mo}$ 、 $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 和 $^{97}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$, 三组双稀释剂数值优化的结果如图 4 所示。采用 $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 双稀释剂法校正时, 分馏因子 α 的误差最小。 $^{94}\text{Mo}-^{97}\text{Mo}$ 、 $^{97}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 所呈现的误差相近, 但都略高于 $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 。从优化的结果上观察, 三组稀释剂组合均适用于仪器质量分馏的校正, 并且 $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 双稀释剂组合为最优组合。然而, 对于 $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 双稀释剂组合, 未能推广使用的遗憾问题在于稀释剂中杂质元素 Zr 的存在。Zr 同位素中 ^{94}Zr 的丰度 (17.380%) 仅次于 ^{90}Zr (51.452%), 在双稀释剂干扰校正中使用自然丰度 ^{90}Zr 作为基准值很难准确消除 ^{94}Zr 的干扰, 这对 ^{94}Mo 稀释剂的准确标定存在潜在风险, 地质样品也存在同样问题。因此, 用于当前 Mo 同位素测定的双稀释剂多选择 ^{97}Mo 和 ^{100}Mo 。当然, 如果存在研究的特殊需要或进行 Mo 同位素的非质量分馏研究, $^{94}\text{Mo}-^{100}\text{Mo}$ 双稀释剂依然是最佳选择, 只不过此时稀释剂与样品都需要经过纯化分离, 且地质样品中 Zr、Fe ($^{56}\text{Fe}^{38}\text{Ar}^+$ 或 $^{54}\text{Fe}^{40}\text{Ar}^+$) 需要完全消除。

3.2 同位素双稀释剂组成的标定

元素的同位素稀释剂由于受到化学或物理分离提纯方法的限制, 从供应商所购买的单稀释剂往往含有其它少量的同位素和杂质元素。在进行方法开发实验之前, 首先要使用数值模拟结果了解两单稀释剂的混合比, 其次均应对单和双稀释剂的同位素组成予以准确标定 (Hamelin *et al.*, 1985;

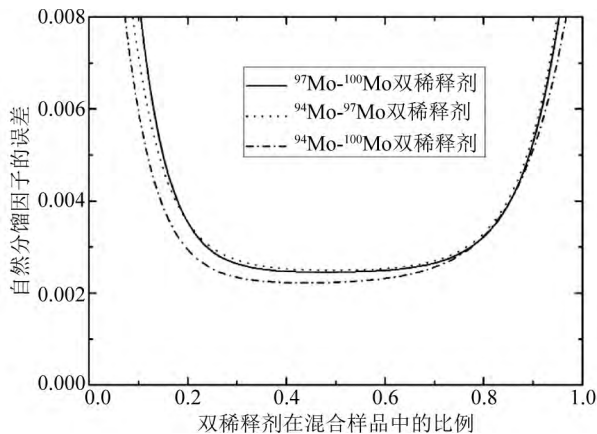


图4 三组不同 Mo 同位素双稀释剂数值优化结果比较

Fig. 4 the comparison of numerical optimization results for three different Mo isotopic double spike groups

Markey *et al.*, 2003; Rudge *et al.*, 2009)。对于购买的任何稀释剂而言,商家通常都提供稀释剂中的同位素丰度,但我们的实践证明,该值只能作为参考。单稀释剂的标定和要求相对简单,类似元素的浓度测定,双稀释剂的标定要求严格。单和双稀释剂组成的现行标定方法一般有三种:①是标准-样品交叉法标定,即在稀释剂测试前后分别对已知同位素组成的标准样品进行顺序测定,由指数律(12)式求出两次标准样品测试时的分馏因子 β_1 和 β_2 ,将 β_1 、 β_2 的算术平均值作为稀释剂中各同位素比值的分馏因子,代入指数律(12)式对稀释剂的测量值予以校正,得到稀释剂的真正同位素组成;②是元素外标法标定,即往标定的稀释剂中加入与分析元素质量相近但互不干扰的元素进行标定。如在 Mo 的单或双稀释剂中加入 Pd 元素,假设 Mo 与 Pd 的仪器同位素分馏系数相同,即 $\beta_{Mo} = \beta_{Pd}$,由(21)式可以得到稀释剂的同位素比值。该标定方法的缺陷是获得的双稀释剂比值完全依赖于假定的两元素同位素的分馏系数相同。如在标定 Mo 稀释剂组成的过程中, Pd 同位素中 $^{104}Pd/^{102}Pd$ 不是真实的同位素比值,或者 β_{Mo} 不能等同于 β_{Pd} ,需要使用经验性指数律公式对稀释剂组成和采用的同位素标准同时予以校正,此时获得的双稀释剂比值和同位素标样的比值都是假定的“真值”,但该值并不影响地质样品或其它标准样品相对于该同位素标准的 δ 比值,因为双稀释剂组成和同位素标样均使用 Pd 元素标定的,而 δ 只是表示相对比值的千分分馏。在实际的实验操作中,元素外标法标定稀释剂时应尽量选择已知同位素标准值且离子化效率或行为类似的元素。

$$\frac{\ln \left(\frac{^{100}Mo/^{97}Mo}_{true}}{^{100}Mo/^{97}Mo}_{measure} \right)}{\ln(99.90747/96.90602)} = \frac{\ln \left(\frac{^{104}Pd/^{102}Pd}_{true}}{^{104}Pd/^{102}Pd}_{measure} \right)}{\ln(103.90403/101.90561)} \quad (22)$$

在(22)式中, $(^{104}Pd/^{102}Pd)_{true}$ 为 Pd 元素“假定”的同位素真实比值, $(^{104}Pd/^{102}Pd)_{measure}$ 为对应同位素的测量值, $(^{100}Mo/^{97}Mo)_{measure}$ 为稀释剂测量值, $(^{100}Mo/^{97}Mo)_{true}$ 为稀

剂的假定“真实值”(李津等,2011a,b)。③是同位素双稀释剂法标定,也就是往待标定的稀释剂中加入已知同位素比值的稀释剂,经质谱测定,测量值由 1.1 节中的相关公式进行迭代校正,剥离出待标定稀释剂的真正比值。不过对没有双稀释剂使用经验的研究者而言,我们不建议选择该种方式来标定双稀释剂,较为简单的方法是选择①或②。在选择①或②方法标定双稀释剂时,直接有效的方式就是确定用于标定双稀释剂组成时标样中的同位素对,如标定 $^{97}Mo-^{100}Mo$ 双稀释剂组成时,我们选择 NIST SRM 3134 中的 $^{100}Mo/^{97}Mo$ 作为归一化的基准。

上述稀释剂的组成经初步标定完成后,还需进行一个重要步骤,那就是双稀释剂间以及双稀释剂与样品间的最优比混合。根据数值模拟优化、已有文献结果或经验性的认识,将标定好的单稀释剂按预先设定的双稀释剂最优比值混合后,按照上述方法标定,标定完毕后即将已标定好的双稀释剂与所采用的同位素标准按照稀释剂与样品的最优比混合,此时需要考虑干扰因素下的微调标定,并进行双稀释剂与不同样品浓度比(包括 underspike 和 overspike)的最后检测,直到与双稀释剂已混合均匀的同位素标准中所有可能的(比值趋近 0 或收敛于 0 附近的某个固定值时),方可确定该双稀释剂的标定工作基本完成。同位素标定能否顺利的进行,必须依靠于准确地知道两单稀释剂和稀释剂与样品之间的配比。在开发一些新的同位素双稀释剂方法时,由于缺乏前人研究的参考,或者稀释剂没有准确的标定之前,也很难通过实验获取稀释剂之间和稀释剂与样品之间的最优配比范围。这时稀释剂成分的不确定性,会增加误差的引入量,实测时难以区分是否由不同稀释剂比或者稀释剂成分不准而带来的误差。此时,双稀释剂的数值优化便显的极为重要,优化配比值的提供能有效地缩短双稀释剂标定的时间和节省大量的稀释剂。

4 结论

随着多接收器电感耦合等离子质谱仪(MC-ICP-MS)在地球科学、环境科学及生命科学中的使用和普及,双稀释剂法的优势将会在非传统稳定同位素的研究领域中愈发明显。虽然双稀释剂法有其内在的固有缺点,但其能够同时校正样品分离纯化和仪器质量分馏的特征,使其具有简化化学分离流程和显著提高样品分析效率的明显优势。本文在诸多国外学者使用同位素双稀释剂法的基础上,以 Cr 和 Mo 同位素为例,对双稀释剂法的数学原理作了全面系统的介绍,详细说明了双稀释剂中单稀释剂间及双稀释剂与自然样品混合等最佳配比的数值优化过程中,给出了案例中 $^{50}Cr-^{54}Cr$ 双稀释剂最优的 λ 、 p 值范围,为下一步的系列实验验证起到了指导作用。在双稀释剂数值模拟的基础上,讨论了同位素双稀释剂的选择原则,力图让研究者了解如何进行双稀释剂的最佳选择,并给出了双稀释剂选择的具体原则与方法。同时,

就双稀释剂如何进行准确的标定和进行后期仪器上的实践验证,也给出了具体的建议。希望此文能够对国内同行了解、使用和推广同位素双稀释剂技术起到抛砖引玉和借鉴的作用。

致谢 本文工作的完成和发表得益于美国伊利诺伊大学香槟分校地质系 Johnson 教授、中国科学院地质与地球物理研究所吴福元研究员的鼓励和讨论,也得到中国地质科学院地质研究所朱祥坤研究员、中国科学院广州地球化学研究所张兆峰研究员、德国马普研究所 Galer 博士、英国剑桥大学 Rudge 博士以及两位匿名审稿人的建议和帮助,谨此致谢。

References

- Albarède F and Beard B. 2004. Analytical methods for non-traditional isotopes. *Reviews in Mineralogy and Geochemistry*, 55(1): 113–152
- Albarède F, Telouk P, Blichert-Toft T, Boyet M, Agranier A and Nelson B. 2004. Precise and accurate isotopic measurements using multiple-collector ICPMS. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 68(12): 2725–2744
- Bonnand P, Parkinson IJ, James RH, Karjalainen AM and Fehr MA. 2011. Accurate and precise determination of stable Cr isotope compositions in carbonates by double spike MC-ICP-MS. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 26(3): 528–535
- Compston W and Oversby VM. 1969. Lead isotopic analysis using a double spike. *Journal of Geophysical Research*, 74(17): 4338–4348
- Cumming GL. 1973. Propagation of experimental errors in lead isotope ratio measurements using the double spike method. *Chemical Geology*, 11(3): 157–165
- Dodson MH. 1963. A theoretical study of the use of internal standards for precise isotopic analysis by the surface ionization technique Part II: Error relationships. *Journal of Physics E: Scientific Instruments*, 40(6): 289–295
- Eugster O, Tera F and Wasserburg GJ. 1969. Isotopic analyses of barium in meteorites and in terrestrial samples. *Journal of Geophysical Research*, 74(15): 3897–3908
- Fantle MS and Bullen TD. 2009. Essentials of iron, chromium, and calcium isotope analysis of natural materials by thermal ionization mass spectrometry. *Chemical Geology*, 258(1–2): 50–64
- Galer SJG. 1999. Optimal double and triple spiking for high precision lead isotopic measurement. *Chemical Geology*, 157(3–4): 255–274
- Gall L, Williams H, Siebert C and Halliday A. 2012. Determination of mass-dependent variations in nickel isotope compositions using double spiking and MC-ICPMS. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 27(1): 137–145
- Gopalan K, Macdougall D and Macisaac C. 2006. Evaluation of a ^{42}Ca - ^{43}Ca double-spike for high precision Ca isotope analysis. *International Journal of Mass Spectrometry*, 248(1–2): 9–16
- Hamelin B, Manhès G, Albarède F and Allègre CJ. 1985. Precise lead isotope measurements by the double spike technique: A reconsideration. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 49(1): 173–182
- Hart SR and Zindler A. 1989. Isotope fractionation laws: A test using calcium. *International Journal of Mass Spectrometry and Ion Processes*, 89(2–3): 287–301
- John SG. 2012. Optimizing sample and spike concentrations for isotopic analysis by double-spike ICPMS. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 27(12): 2123–2131
- Johnson CM and Beard BL. 1999. Correction of instrumentally produced mass fractionation during isotopic analysis of Fe by thermal ionization mass spectrometry. *International Journal of Mass Spectrometry*, 193(1): 87–99
- Johnson TM, Herbel MJ, Bullen TD and Zawislanski PT. 1999. Selenium isotope ratios as indicators of selenium sources and oxyanion reduction. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 63(18): 2775–2783
- Konter JG, Pietruszka AJ and Hanan BB. 2008. Development of a ^{58}Fe - ^{57}Fe double spike for Fe isotopic analysis using a Nu Plasma 1700 MC-ICP-MS. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 72(12): A489
- Lacan F, Radic A, Labatut M, Jeandel C, Poitras F, Sarthou G, Pradoux C, Chmeleff J and Freyrier R. 2012. High-precision determination of the isotopic composition of dissolved iron in iron depleted seawater by double spike multicollector--ICPMS. *Analytical chemistry*, 82(17): 7103–7111
- Li J, Zhu XK and Tang SH. 2011a. Mo isotope measurements using double spike techniques. *Acta Geoscientica Sinica*, 32(5): 601–609 (in Chinese with English abstract).
- Li J, Zhu XK and Tang SH. 2011b. The application of double spike in non-traditional stable isotopes: A case study on Mo isotopes. *Rock and Mineral Analysis*, 30(2): 138–143 (in Chinese with English abstract)
- Malinovsky D, Rodushkin I, Baxter DC, Ingri J and Öhlander B. 2005. Molybdenum isotope ratio measurements on geological samples by MC-ICPMS. *International Journal of Mass Spectrometry*, 245(1–3): 94–107
- Mann JL, Vocke Jr RD and Kelly WR. 2012. Determination of low-level (sub-microgram) sulfur concentrations by isotope dilution multi-collector inductively couple plasma mass spectrometry using a ^{33}S spike and internal normalization for mass bias correction. *Rapid Communications in Mass Spectrometry*, 26(10): 1175–1180
- Markey R, Hannah JL, Morgan JW and Stein HJ. 2003. A double spike for osmium analysis of highly radiogenic samples. *Chemical Geology*, 200(3–4): 395–406
- Mead C and Johnson TM. 2010. Hg stable isotope analysis by the double-spike method. *Analytical and Bioanalytical Chemistry*, 397(4): 1529–1538
- Mel'nikov NN. 2005. Errors of the double spiking technique in the isotopic analysis of common lead. *Geochemistry International*, 43(12): 1228–1234
- Millet MA, Baker JA and Payne CE. 2012. Ultra-precise stable Fe isotope measurements by high resolution multiple-collector inductively coupled plasma mass spectrometry with a ^{57}Fe - ^{58}Fe double spike. *Chemical Geology*, 304–305: 18–25
- Neymark LA, Premo WR, Mel'nikov NN and Emsbo P. 2014. Precise determination of $\delta^{88}\text{Sr}$ in rocks, minerals, and waters by double-spike TIMS: A powerful tool in the study of geological, hydrological and biological processes. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 29(1): 65–75
- Ripperger S and Rehkämper M. 2007. Precise determination of cadmium isotope fractionation in seawater by double spike MC-ICPMS. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 71(3): 631–642
- Rudge JF, Reynolds BC and Bourdon B. 2009. The double spike toolbox. *Chemical Geology*, 265(3–4): 420–431
- Russell WA, Papanastassiou DA and Tombrello TA. 1978. Ca isotope fractionation on the Earth and other solar system materials. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 42(8): 1075–1090
- Schmitt AD, Galer SJG and Abouchami W. 2009. High-precision cadmium stable isotope measurements by double spike thermal ionisation mass spectrometry. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 24(8): 1079–1088
- Schoenberg R, Zink S, Staubwasser M and Von Blanckenburg F. 2008. The stable Cr isotope inventory of solid Earth reservoirs determined by double spike MC-ICP-MS. *Chemical Geology*, 249(3–4): 294–306
- Siebert C, Nägler TF and Kramers JD. 2001. Determination of molybdenum isotope fractionation by double-spike multicollector

- inductively coupled plasma mass spectrometry. *Geochemistry, Geophysics, Geosystems*, 2(7): 2000GC000124
- Woodhead JD, Volker F and McCulloch MT. 1995. Routine lead isotope determinations using a lead-207-lead-204 double spike: A long-term assessment of analytical precision and accuracy. *Analyst*, 120(1): 35–39
- Woodhead JD and Hergt JM. 1997. Application of the ‘double spike’ technique to Pb-isotope geochronology. *Chemical Geology*, 138(3–4): 311–321
- Yang L. 2009. Accurate and precise determination of isotopic ratios by MC-ICP-MS: A review. *Mass Spectrometry Reviews*, 28(6): 990–1011
- Zhu JM, Johnson TM, Clark SK and Zhu XK. 2008. High precision measurement of selenium isotopic composition by hydride generation multiple collector inductively coupled plasma mass spectrometry with a ^{74}Se - ^{77}Se double spike. *Chinese Journal of Analytical Chemistry*, 36(10): 1385–1390

附中文参考文献

- 李津, 朱祥坤, 唐索寒. 2011a. 钼同位素比值的双稀释剂测定方法研究. *地球学报*, 32(5): 601–609
- 李津, 朱祥坤, 唐索寒. 2011b. 双稀释剂法在非传统稳定同位素测定中的应用——以钼同位素为例. *岩矿测试*, 30(2): 138–143