# ICS600 与 iCAP Q ICP-MS 联用技术分析饮用水中溴形态

潘炜娟 李仁勇 荆淼 赛默飞世尔科技(中国)有限公司

#### 前言

溴在自然界中广泛存在,溴主要包含溴离子(Br)和溴酸根离子(BrO<sub>3</sub>)两种形式。溴离子为无毒害物质,而国际研究表明溴酸钾对实验动物有致癌作用。国际卫生组织将溴酸盐列为 2B 级潜在致癌物质。一般情况下,水中不含溴酸盐,而溴化物却普遍存在。但在生产饮用水过程中,由于用臭氧对水进行消毒,溴化物与臭氧反应,氧化后会生成溴酸盐这种副产物。由于两种溴形态的毒性不同,因而监测饮用水中总溴含量不能充分保证水质安全。根据欧盟饮用水法规(98/83EC)及美国环保署EPA200.8 的规定,饮用水中溴酸盐的限量(MCL)不能超过0.01 mg/L,同时要求最低报告限值(MRL)为 0.001 mg/L。我国现行《生活饮用水卫生标准》GB 5749-2006 溴酸盐限量要求 0.01mg/L。本文建立了离子色谱与 iCAP Q ICP-MS 联用快速、准确分析饮用水中溴酸根和溴离子的方法,两种形态检出限量为 0.25、0.23 μg/L。

#### 实验部分

#### 仪器

- iCAP Q ICPMS (Thermo Scientific)
- ICS-600 离子色谱 (Thermo Scientific)
- 超纯水机 (Thermo Scientific)
- 20~100 μL、200~1000 μL 微量移液器 (Fisher Scientific)

#### 试剂及标准品

- 硝酸 (Optima Grade, Fisher Scientific)
- 溴酸根: 1000 μg /mL (溴酸根离子用去离子水溶解溴酸钾获得)
- 溴离子标准溶液: 1000 μg /mL (上海市计量测试研究院)
- 18.2 MΩ 夫离子水



#### 仪器配置

采用 Thermo Scientific Dionex ICS600 离子色谱分离,以Thermo Scientific iCAP Qc ICP-MS作为高灵敏度元素检测器,检测从IC 洗脱的溴形态。选用高效能 AG19 阴离子柱实现溴酸根离子和溴离子的快速、高效分离。





#### 仪器参数

表 1. iCAP Q 运行参数

仪器参数	设置值	仪器参数	设置值	
RF 功率 (W)	1550	Q Cell 气体 (mL/min)	4.2(He)	
冷却气 (L/min)	14	KED 电压 (v)	3	
辅助气 (L/min)	0.8	驻留时间 (ms)	200	
雾化气 (L/min)	1.02	分析质量数	<sup>79</sup> Br、 <sup>81</sup> Br	

表 2. ICS600 离子色谱运行参数

柱子	Dionex IonPac AG 19 (2×50mm)	
洗脱	等度	
流动相	1 mmolHNO <sub>3</sub>	
流速	0.25 mL/min	
进样体积	100 µL	
持续时间	200 s	

#### 样品和标准溶液制备

从市场上购买不同品牌饮用水,将水样经  $0.45~\mu m$  微孔滤膜过滤器过滤。

分别取不同量的溴酸根和溴离子标准溶液,用去离子水稀释成 0、0.5、1.0、2.0、5.0、10、20、40  $\mu g$  /L 混合标准溶液,作工作曲线。

#### 结果与讨论

#### 色谱分离图:

本方法中溴酸根和溴离子相对保留时间分别为: 112 s、162 s,总分离时间约 200 s。图 1 为混合标准溶液色谱分离叠加图 (0、0.5、1、2、5、10、20 μg/L 标准溶液),图 2 为实际水样分离谱图。

### 分析模式选择:

本实验中考察了标准模式(STD)和动能歧视模式(KED)两种分析方式对  $^{79}$ Br、 $^{81}$ Br 质量数测定的不同效果。STD模式下  $^{81}$ Br 受到  $^{40}$ Ar $^{40}$ Ar $^{1}$ H 干扰,背景较高(50000 cps)。而在 KED 模式下(4.2 mL/min He), $^{81}$ Br 受到的多原子离子干扰能得到有效去除,背景降低(200 cps),测试效果与  $^{79}$ Br 相近。如图  $^{3}$  所示为 KED 模式下, $^{10}$   $^{$ 

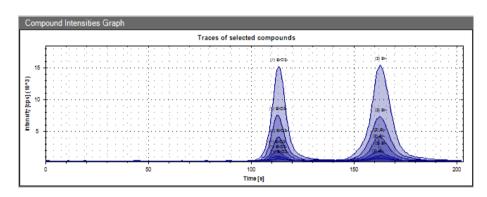


图 1. 溴形态混合标液分离图

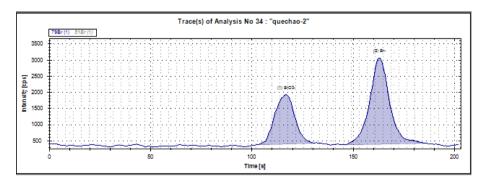


图 2.5# 水样溴形态分离图

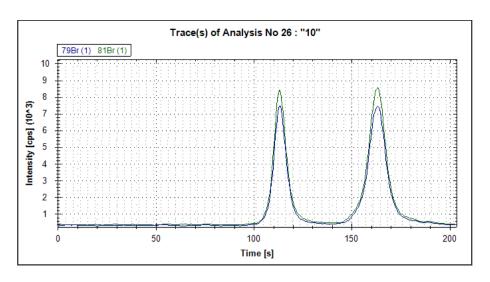


图 3. KED 模式下, 10 µg/L 溴形态混合标准溶液的分离谱图

# 标准溶液工作曲线:

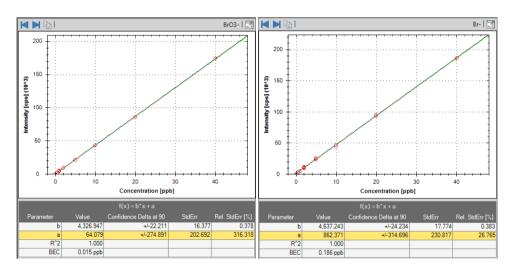
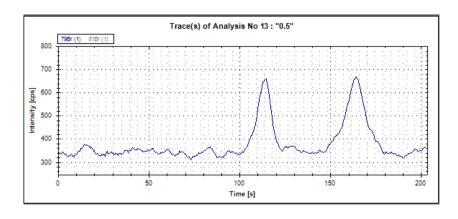


图 4. 溴酸根离子和溴离子工作曲线

## 测试结果

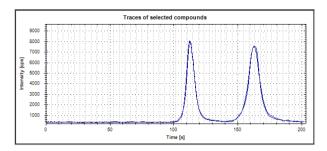
溴酸根离子和溴离子检出限:

逐级稀释混合标准溶液,如图 5 所示为 0.5 μ g/L 混合标准溶液色谱图,以各形态峰附近基线处三倍信噪比峰高 (N\*3=150counts) 对应浓度作为检出限,溶液中溴酸根和溴离子的检出限分别为:0.25 μg/L、0.23 μg/L。



#### 重复性:

将  $10 \mu g/L$  标准溶液重复测试  $3 \chi$ , 结果稳定性较好, 三次测试谱图叠加如图 5 所示, 溴酸根和溴离子的相对标准偏差 (RSD) 分别为 0.1%、0.2%。



样品测试及加标回收率结果:

样品名称	BrO <sub>3</sub>	Br
某品牌饮用水 1#(μg/L)	0.0860	0.439
某品牌饮用水 2#(μg/L)	3.82	10.7
某品牌饮用水 3#(μg/L)	3.00	39.8
某品牌饮用水 4#(µg/L)	3.18	11.8
某品牌饮用水 5#(μg/L)	3.15	3.67
5# 加标 5 µg/L((µg/L))	8.21	8.71
回收率 (%)	101	101

#### 结论

本方法建立的 IC-ICP-MS 测溴酸根和溴离子的方法,满足样品量大的实验室对快速、准确、批量水样测试的要求。 且实验中溴酸根的检出限量远低于欧盟、美国环保署及 国家标准中规定的限量要求。

#### 参考文献

- Yongjian Liu, Shifen Mou, Determination of bromated and chlorinated haloacetic acids in bottled drinking water with chromatographic methods. Chemosphere 55(2004) 1253-1258.
- 2. 佘小林,李仁勇,陈圆圆,胡兰,高效阴离子交换色谱-脉冲安培检测模拟海水中痕量溴和碘离子.现代科学仪器,No.6 Dec. 2010.
- 3. 钟新林,离子色谱法测定饮用水中亚氯酸盐、氯酸盐、 溴酸盐、二氯乙酸及三氯乙酸赛默飞世尔科技(中国) 有限公司,Application Note C\_IC-3.

赛默飞世尔科技(中国)有限公司

免费服务热线: 800 810 5118

400 650 5118 (支持手机用户)

