

www.yskw.ac.cn

## 气相色谱法测定岩溶水中氰化物

中国地质科学院岩溶地质研究所 周家贵 陈正明 刘松林

岩溶水中低含量氰化物的测定，应用气相色谱法是一良好的途径。

本工作是在酸性溶液下，用溴将氰根转化为CNBr形式，利用电子捕获的高选择性，测定CNBr色谱峰。CN<sup>-</sup>在10<sup>-11</sup>—10<sup>-9</sup>克时获得良好线性。

### 一 色谱条件

103气相色谱仪，H<sup>3</sup>源电子捕获检测器。

色谱柱 1.5M×4mm玻璃柱。内填401有机担体后在不接检测器，低载气流速（15

—20毫升/分）下，于120℃老化三小时，升温至180℃保持7小时，冷后接入检测器即可。

工作条件 色谱柱温140℃，检测器温度160℃，气化室温度160℃。载气为高纯N<sub>2</sub>，流速90毫升/分。脉冲间隔50μs。

### 二 主要试剂及标准曲线

无水硫酸钠 分析纯。在300℃烘3小时后冷却备用。

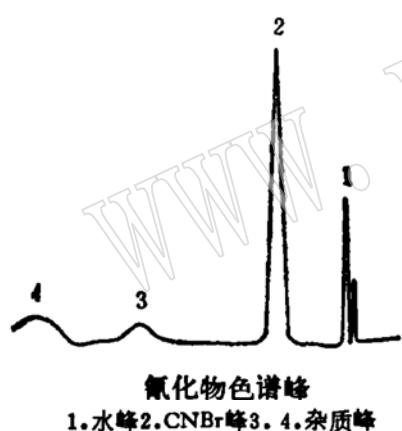
CN<sup>-</sup>标准0.25克KCN溶于水中，加10克NaOH，溶解后用水稀至100毫升然后标定。

用标定过的标准溶液按分析程序配成1毫升=0.1微克CN<sup>-</sup>的苯溶液作为工作标准液。

**标准曲线** 取1毫升=0.1微克CN<sup>-</sup>的工作标准溶液0.2、0.4、……1微升进入色谱仪，测定色谱峰，绘制峰高—含量标准曲线。

### 三 样品处理

**方法1.** 取待测水样20毫升于50毫升小三角瓶中，加5滴1:1H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>酸化后，加入饱和溴水2—3滴使成黄色不褪，加盖并放置10分钟。加入10% NaNO<sub>2</sub> 2滴使溴黄色褪尽。摇匀并使可能附着于瓶塞及瓶颈部的Br<sub>2</sub>还原完全。准确加入苯10毫升，电磁搅拌15分钟、静置分层后，将苯移入10毫升比色管中，加入1—2克无水硫酸钠，取5微升测定峰高。（色谱图见下）。



**方法2.** 取水样50毫升于100毫升三角瓶中，加无水硫酸钠7克，待溶解后进行酸化。以下同方法1。

### 四 讨论

1. 关于萃取剂与样品量的比例关系，实验证实苯与水样比例为1:2时，其回收率最高，平均可达94.61%。

2. 根据盐析效应，加入Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>作为盐析剂可提高萃取率。但当Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>浓度达2M时，对待测物有正干扰约10—15%。Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>浓度在1M时未发现干扰。

3. 401有机担体对水很灵敏。水峰保留

时间为30秒。当进入水样量达0.5微升时，水峰保留值很大以至干扰氯峰。因此不宜将水直接注入色谱仪。

4. 磷酸(1:1)加入5—15滴均未发现影响。

5. 游离氯及溴有干扰。岩溶地下水中有游离氯极少。若水样含游离氯时，可用氯胺T代替溴作氧化剂即可。此时以CNCI形式检出。溴的干扰，用亚硝酸钠还原即可。

6. CNS<sup>-</sup>有正干扰。水中含CNS<sup>-</sup>甚微，可不考虑。个别样品CNS<sup>-</sup>高时可用差减法除去，方法如下：

取甲、乙两样品，甲样按常法测定峰高为CN<sup>-</sup>与CNS<sup>-</sup>之和，乙样用冰乙酸酸化后，在红外灯下照射一小时（此时液温在35—40℃），并不时吹气。然后按分析手续测定。所得峰高为CNS<sup>-</sup>，甲与乙峰高之差为CN<sup>-</sup>，我们曾将含有CN<sup>-</sup>（KCN形式）和CNS<sup>-</sup>（KCNS形式）的样品在低温电炉上加热至刚沸，取下自然冷却后测定CNS<sup>-</sup>，亦未发现CNS<sup>-</sup>损失。

7. 萃取剂苯由于制造厂家不同，有的含少量杂质而干扰CN<sup>-</sup>测定，因此用前需检查合格后方可应用。

8. 样品萃取后至少稳定七天。放在冰箱中两个月亦未发现分解。

本法敏感度为 $1 \times 10^{-13}$ 克/秒，按本操作程序可测至0.0005毫克/升的氯化物。

本法已经过300余个样品试验，灵敏度高，重现性好，劳动强度低。一色谱柱进样千次，性能仍很稳定。

### 参 考 文 献

- 木间春雄等 分析化学(日) 28卷12期 昭和54年12月。
- 梁乃化 任耐安 环境科学情报资料 1981, 12。
- 关根达也 长谷川佑子 溶剂萃取化学 原子能出版社。
- 岩石矿物编写小组 岩石矿物分析 地质出版社1974。

## Gas Chromatographic Determination of Cyanide in Karst Water

Zhou Jia-gui

A rapid and sensitive method for determination of small amounts of cyanide in karst water by gas chromatography was studied. In acidic medium, CN<sup>-</sup> could be converted into CNBr with bromine, and extracted with benzene. The benzene extract was introduced through the chromatographic column and a fine peak was obtained. A straight line was obtained over the range of 10<sup>-11</sup>-10<sup>-9</sup> gram of cyanide