ヘッドスペース-GC/MS 法による塩化ビニルモノマーと VOC 同時分析法の検討

環境科学部

はじめに

塩化ビニルモノマー(以下,塩ビモノマー)は揮発性が高く,発がん性が認められており,トリクロロエチレン等から嫌気的な条件下で分解生成される ¹⁾が,地下水など閉鎖的環境では揮散しにくい。以上の特徴から,「地下水の水質汚濁に係る環境基準について」 ²⁾に塩ビモノマーの環境基準(0.002 mg/L) ³⁾が追加された。平成 24 年には,従来の公定法(パージ・トラップ-ガスクロマトグラフ質量分析法)に加え,新たにヘッドスペース-ガスクロマトグラフ質量分析法(以下,ヘッドスペース-GC/MS 法)が追加された ⁴⁾。

そこで、現在ヘッドスペース-GC/MS 法により分析を行っている揮発性有機化合物(以下, VOC)に、塩ビモノマーとその内部標準物質(以下, 内標)として塩ビモノマーd3体(以下, d体)を加え,これらの同時分析法の検討を行った。

方 法

1 分析方法

「地下水の水質汚濁に係る環境基準について」 付表²⁾ 塩化ビニルモノマーの測定方法第2ヘッド スペース-GC/MS 法⁴⁾による。

2 試薬

標準液には関東化学製塩化ビニルモノマー標準液(50μg/ml), VOC23 種混合標準液(1000μg/ml)を使用した。内標には SAJ 製塩化ビニルモノマーd3標準液(1000μg/ml),関東化学製フルオロベンゼン標準液(1000μg/ml)を使用し,標準液希釈には関東化学製メタノール(水質試験用)を使用した。塩化ナトリウムは関東化学製(特級)を 500℃で 2 時間焼成し,超純水にはメルク(㈱製 MILLIPORE 純水装置により精製した MILLI-Q 水を使用した。

3 装置及び器具

装置、カラム等分析条件を表に示す。オーブン 温度と昇温条件は現在の VOC 測定メソッドと同一 とし、検出開始時間を 3 分に設定した。

使用するバイアル、PTFE セプタム付クリンプキャップ、ピペット及び採水びんは前日に 140℃で 8時間加熱した。メスフラスコ、マイクロシリンジは加熱せず、使用直前にメタノールで洗浄した。

表 分析条件

ヘッドスペースサンプラー

パーキンエルマージャパン TurboMatrix40

オーブン温度 60°C サンプル平衡時間 30分 サンプルバイアル容量 22m1試料量 10m1注入時間 0.2分 加圧時間 0.5分 ニードル温度 90°C トランスファーライン温度 110℃ HS キャリアガス圧力 120kPa

ガスクロマトグラフ-質量分析計

島津製作所 GCMS-QP2010 Plus

カラム VOCOL

(膜厚 1.80 μm, 長さ 60 m, 内径 0.32 mm)

昇温条件 40° C(1分)→ 5° C/分→ 90° C(0分)

 \rightarrow 12°C/分 \rightarrow 220°C (5 分)

インターフェイス温度 230℃

イオン源温度 200℃

塩ビモノマーの定量/確認 質量数 62,64m/z

d 体の定量/確認 質量数

 $65, 67 \, \text{m/z}$

4 標準溶液の調製

最初に保持時間の確認のため、塩ビモノマー20µg/L溶液を調製し、定性分析を行った。次に、塩ビモノマーと他成分の分離を確認するために、内標の d 体及びフルオロベンゼンと、VOC23 種を加えた混合溶液を調製し、定性分析を行った。混合溶液の調製方法は以下のとおり。

各標準液を混合,メタノールで希釈し5段階の混合溶液を調製した。塩化ナトリウム3.0g,超純水10mlを入れたバイアルに混合溶液2 μ lを加え,キャップで密閉した。検量線濃度は塩ビモノマーと VOC23種が0,0.2,1,2,5 μ g/L,内標の濃度は d 体 4μ g/L,フルオロベンゼン2.4 μ g/L である。

5 MDL と MQL の算出

環境基準の10分の1である0.2μg/L標準液を7回測定し、その標準偏差σから分析方法の検出下限値(以下、MDL)、分析方法の定量下限値(以下、MQL)を求めた。算出方法は化学物質実態調査実施

の手引き 5 に従い、以下のとおりとした。

MDL=2 $\sigma \times t$

 $MQL=10 \sigma$

t=1.943 (危険率 5%, 自由度 n-1=6) 変動係数= σ /測定濃度 \times 100

6 実試料の分析と添加回収試験

広島市を流れる公共用水域環境基準点のうち, 水内川河口, 吉山川, 宇津橋, 戸坂上水道取水口 にて採水した試料を測定した。

塩化ナトリウム 3.0g を入れたバイアルに試料水 10ml を静かに入れ、内標混合溶液 $2\mu l$ を加えたのちキャップで密閉した。内標濃度は検量線試料と同一とした。

添加回収試験では、全試料に $1\mu g/L$ の標準液を $2\mu l$ 添加し、回収率を確認した。さらに、保持時間付近の妨害ピークをクロマトグラフ、マススペクトルにより確認した。

結 果

1 定性分析

図1に塩ビモノマー単成分 $(20\mu g/L)$ のクロマトグラム(拡大)を示す。保持時間 4分が塩ビモノマーのピークである(マススペクトル類似度:98%)。保持時間 3分のピークは溶媒のメタノール,保持時間 4.9分の大きなピークは塩ビモノマー標準液溶媒のエタノールである。図 2 に混合溶液 $(A 20\mu g/L)$ のクロマトグラムを示す。解析の結果,全成分の分離が確認できた。なお,d 体は塩ビモノマーと保持時間が重なるが,定量及び確認はイオン質量数で行う。図 3 に塩ビモノマー,d 体のマススペクトルを示す。

2 検量線

塩ビモノマーの濃度が $0\sim5\mu g/L$ の範囲における検量線を図 4 に示す。この濃度範囲での直線性は相関係数 R=0.999 と良好であった。

3 MDL & MQL

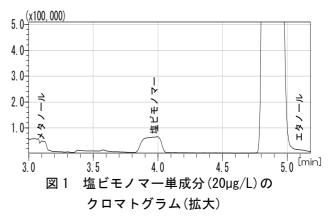
7回測定の結果,標準偏差 σ は $0.00603\mu g/L$,MDLは $0.023\mu g/L$,MQLは $0.060\mu g/L$,変動係数は3.0%であった。

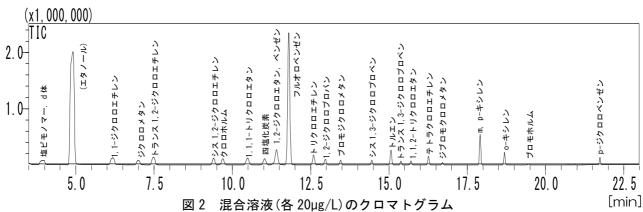
4 実試料の分析と添加回収試験

実試料 4 地点の分析では、塩ビモノマーと妨害物質のいずれも検出されなかった。同時に行った添加回収試験の回収率は 89~99%で、良好な結果であった。

文献

- 1) 水質汚濁に係る人の健康の保護に関する環 境基準等の見直しについて(第2次報告),平 成21年9月
- 2) 環境庁告示第 10 号, 平成 9 年 3 月 13 日
- 3) 環境省告示第79号, 平成21年11月30日
- 4) 環境省告示第85号, 平成24年5月23日
- 5) 環境省:化学物質実態調査実施の手引き, 平成20年度





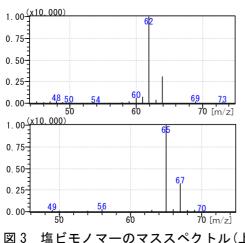


図3 塩ビモノマーのマススペクトル(上) d 体のマススペクトル(下)

