# 水素キャリヤーガスによる GC/MS分析の基礎

2013.2.22 GC研究懇談会 アジテント・テクノロジー(株) 代島茂樹

発表時とは一部資料が異なります。

## 本日の内容

- 1) GC/MSにおける水素キャリヤーガス等の特徴と測定上の注意
- 2) 測定感度とノイズ
- 3) マススペクトルの質
- 4) まとめ

# GC/MSにおけるヘリウム以外、水素等のキャリヤーガス使用とその注意-1

- 1) 水素、窒素は発生装置及びボンベでの入手が容易でヘリウムの代替候補
- 2) キャピラリーカラムでの分離やMSの感度の観点から水素の方が窒素より 有利だが、可燃・爆発性、反応(還元)性のあるガスのため取り扱い注意 (最近はGCに多くの安全機構が搭載)
- 3) 市販のGC-MSはヘリウムで最高の性能が得られるように設計 (水素等の使用では十分な性能は発揮しにくい)
- 4) 水素の場合、真空ポンプによる排気効率が下がるため真空度の低下が起こり 種々の問題の原因となる(特に測定感度の低下)
- 5) 水素等を使用する場合、カラム流量を出来るだけ下げ(1ml/min以下)、真空 度の低下、イオン化の際の影響を最小限にする必要あり
- 6)水素の場合、溶媒にジクロロメタンや二硫化炭素の使用は避ける(塩化水素や 硫化水素の発生あり)

# GC/MSにおけるヘリウム以外、水素等のキャリヤーガス使用とその注意-2

- 7) 水素の場合、注入口での反応を抑えるため出来るだけ温度を下げる
- 8) カラム流量を下げるには内径の細いカラムが最適、また、水素の場合、 内径を細くしないと制御が困難になる恐れ(後で例示)、メソッドの変更 (例えば30m x 0.25mm x 0.25μmを20m x 0.18mm x 0.18μmにする)
- 9) 内径の細いカラムではクロマトピーク幅が狭くなるためSCAN速度、SIM のdwell timeを調節し、sampling points数を一定以上確保する必要あり(特に水素)
- 10) カラム流量が少ないため高圧(パルスド)注入を推奨
- 11)水素は金属にもぐりこみ脆弱化させる性質があるため、イオン源周りの材質(特にマグネット)に対策が必要
- 12) 水素は配管等に吸着した成分を引き剥がし、イオン源まで運び、BGの増大を招くことがあるため、切替後、暫くは実測定は行わず安定化するまで一定時間待つ必要あり(一週間にわたる場合あり)(後で例示)

#### GC-MSにおける各カラムにおけるキャリヤーガスとカラムヘッド圧(psi)の関係

	オーブン温度	He	H2	N2
30mx0.25mmi.d.	50°C	7.7	1.1	6.8
(1.0ml/min)	100°C	10.5	3.0	9.5
	200°C	16.3	6.8	14.7
(30cm/sec)	50°C	3.8	-5.5	2.5
	100°C	5.7	-4.7	4.1
	200°C	9.6	-3.0	7.2
(45cm/sec)	50°C		-0.9	
	100°C		0.3	
	200°C		2.8	
(15cm/sec)	50°C			-6.1
	100°C			-5.3
	200°C			-3.8
20mx0.18mmi.d.	50°C	20.5	10.1	19.2
(1.0ml/min)	100°C	25.1	13.1	23.4
	200°C	34.1	19.1	31.6
(30cm/sec)	50°C	9.1	-2.9	7.4
	100°C	11.6	-1.8	9.4
	200°C	16.5	0.3	13.4
(45cm/sec)	50°C		3.1	
	100°C		4.6	
	200°C		7.8	
(15cm/sec)	50°C			-3.6
	100°C			-2.6
	200°C			-0.6

黒字: 高精度での制御可能

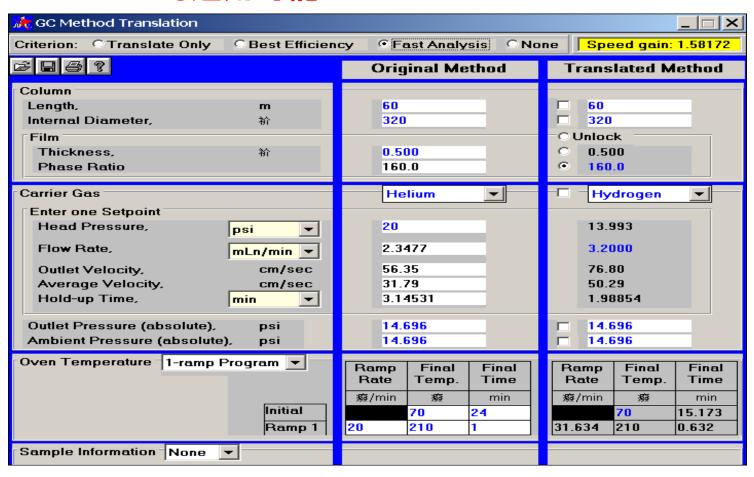
青字:制御可能

赤字:設定不可能(困難)

## GC メソッドトランスレーション

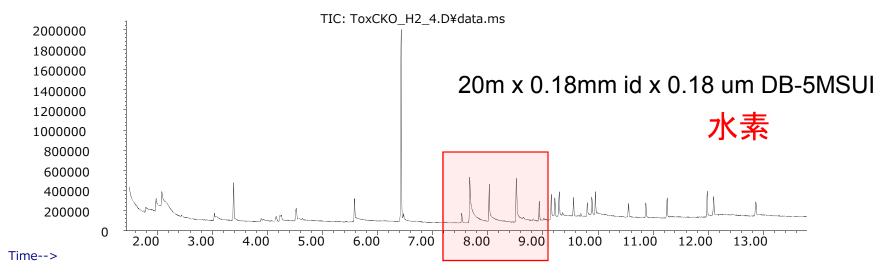
ヘリウムのメソッドを水素ヘトランスレーション可能

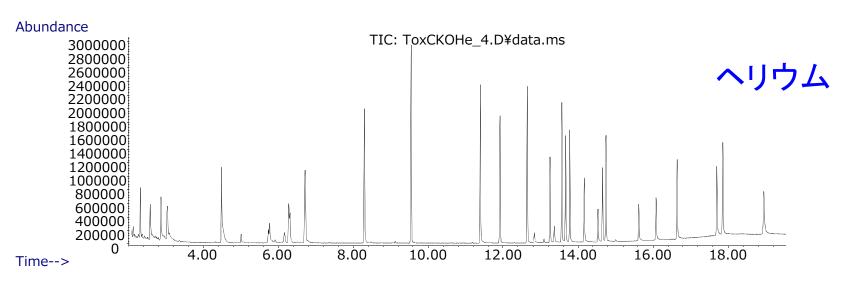
### GC-MSにも適用可能



### 毒物チェックアウトサンプル測定例

Abundance キャリヤーガスを水素に変更した直後ではTICCのピーク形状悪く、テーリングも見られる。

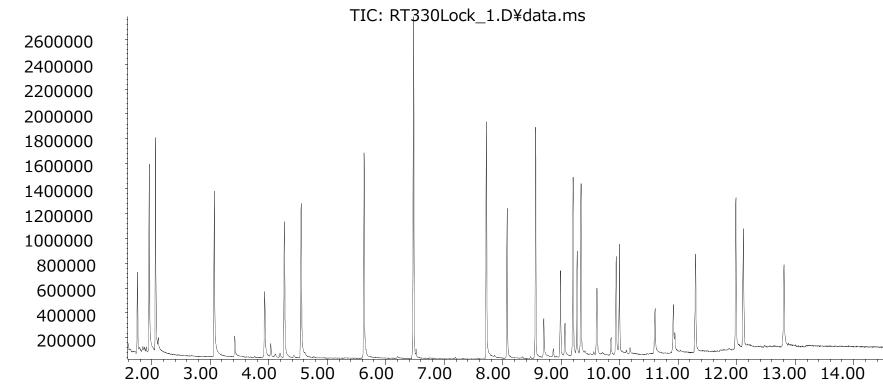




# 毒物チェックアウトサンプル測定例(水素キャリヤー)、イオン源の焼きだし等の後の測定

#### TICCのピーク形状の大幅な改善、テーリングもほぼ解消

#### **Abundance**



Time-->

# キャリアーガス存在下におけるGC-MSの測定感度に及ぼす要因(MS側)

- ・ イオン化効率・・・フィラメントからの電子をキャリアーガスが消費してしまうと 試料成分のイオン化率が減少→ N2に特に不利 \*
- ・ イオン透過率・・・真空度が悪いと透過率下がる→ H2に不利
- ・ 検出器のノイズレベル→ データからH2に不利

\* イオン化断面積; He: H2: N2 ≒ 1:3:10 (電子エネルギー:70eV時) (分子の大きさ、イオン化エネルギー、電子エネルギー等に依存) イオン化エネルギー: He=24.6eV, H2=15.4eV, N2=15.6eV

### 検出器(SEM)/PAD(HED)のノイズ増大の考えられる要因

- ・ 中性粒子・・・排気効率の悪さによる数の増大・・・・H2
- 光子(紫外線)・・・・イオンのQポールへの衝突(生成するキャリヤーガス由来のイオンの増大)・・・・H2,N2
- X線・・・・イオンのQポールへの衝突(同上)・・・・H2,N2
- 熱電子(Stray electron)・・・・(イオン源で生じる熱電子の増大)・・・・H2,N2
- (キャリヤー)ガスに関与する成分由来のイオン・・・H2(金属表面から付着成分を引き剥がす)

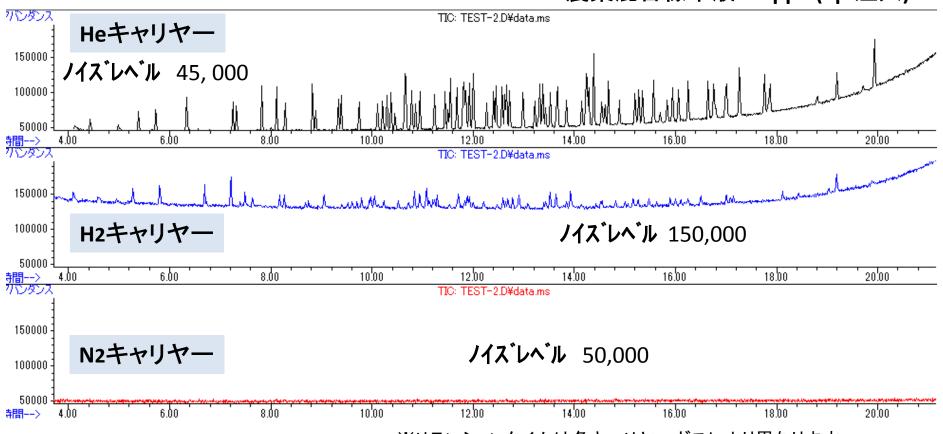
### 各キャリヤーガスでのノイズの特徴

- SCANでのノイズレベル、H2 >> He, N2 (測定質量範囲にも依存、He, H2は低質量域にノイズが多く、N2は全体的にノイズが広がっている)
- SIMのノイズレベル、H2 > N2 > He (*m/z*に依存)

以下のデータは全てAgilentの装置(シングルの四重極)用い、特定条件下で測定されたもの(一般的な傾向はあると思われるが絶対的なものではない)

### Scanモードでの感度とノイズの比較 (m/z: 45-350)

#### 農薬混合標準液100ppb (1μl注入)



※リテンションタイムは各キャリヤーガスにより異なります。

#### SIMモードでの感度とノイズ比較

He:/イス・レヘ・ル 200、IDL 10fg; H2://イス・レヘ・ル 2000、IDL 15fg; N2 /イス・レヘ・ル 650、IDL 110fg) (試料はOFN, 0.1ppbあるいは1ppb使用)(m/z 272でのSIMクロマトグラムの比較)

**IDL:Instrument Detection Limit** 

# ヘリウム及び水素をキャリヤーガスに用いた場合のCI(試薬ガスはメタン)の特徴

- 1)水素のノイズレベルはヘリウムの6~8割5分程度
- 2) Scan及びSIMとも感度に大きな変化はなし
- 3)絶対強度はヘリウムがやや大きい、SIMにおける検出 下限値はノイズが少ない分水素の方が少し低い
- 4)水素はメタンに一部含まれていても単にプロトン供与体として働くだけでPCIのイオン化に大きな影響なし
- 5)電子捕獲型NCIでは水素が一部含まれていても熱電子の生成とイオン化に大きな影響なし

### 水素キャリヤー GC-MSでのマススペクトルの質

- 各種炭化水素及び特定の官能基を有する化合物についてライブラリーの一 致率を確認。
- 一致率は78-97%と比較的良好(90未満は3/29)。スペクトルの変化を必要以 上に懸念する必要はない。
- 一致率が相対的に低い化合物でも全体的なスペクトルの変化は小さい。

http://www.chem-agilent.com/appnote/applinote.php?pubno=GC-MS-201302AZ-002

を参照して下さい

### まとめー1

- 1) H2, N2を用いる際には各特徴・注意事項を把握、 特にH2の場合
- 2) H2は高感度分析への適用には限界があるが、カバーし うる分析は多い
- 3) Heが入手可能であれば、その使用量を節約するメソッドが必要(測定時以外はN2への切替をするメソッド、デバイスの利用)
- 4) Heが入手できない場合 GC-MS → H2の使用を基準に、場合によりN2 GC → H2, N2の適宜使い分け

### まとめー2

- 1) EIでの感度はHeと比較してH2は1/2~1/10、一般的には1/5程度、N2は1/10あるいはそれ以下、モニターする質量範囲やイオンのm/zにも依存
- 2) H2の場合、EIマススペクトルの変化はあるが一般的には 大きくない、容易に違いが確認できるのは全体の1/10程度 (定性、定量分析の際にはあらかじめ標品でマススペクトル を要チェック)
- 3) PCI/NCIとも感度やマススペクトルの変化は余りなし H2の場合、ノイズが減る分、S/Nやや向上の傾向