## **Applications note**

MS
MSTips No. 444
GC-QMS Application

# 窒素および水素キャリアガスを使用したGC-MSによるアロマオイルの分析

関連製品:質量分析計(MS)

#### 1. はじめに

GC-MSのキャリアガスとして利用されるヘリウムは、近年様々な事情により供給状態が不安定化しており、装置の安定稼働のためにはヘリウムの代替ガス利用の必要性が高まっている一方、代替ガスの使用においては、検出感度の低下やマススペクトルの変化によって解析精度が低下する事が懸念されている。

今回、窒素および水素をキャリアガスに使用したガスクロマトグラフ四重極質量分析計「JMS-Q1600GC UltraQuad™ SQ-Zeta」を使用してアロマオイルを測定し、結果についてヘリウムをキャリアガスに使用した場合と比較し、窒素および水素をキャリアガスに使用した際の解析結果に及ぼす影響について評価したので報告する。



JMS-Q1600GC UltraQuad™ SQ-Zeta w/ Photoionization ion source



統合定性解析ソフトウェア msFineAnalysis iQ

## 2. 実験

サンプルはラベンダーとクラリセージの香りを配合した市販のアロマオイルで、測定はヘリウムおよび窒素、水素をそれぞれキャリアガスとして接続したJMS-Q1600GCを使用した。GC-MSの測定条件をTable 1に示した。

JMS-Q1600GCは、アタッチメントのEI/PI共用イオン源を使用し、EI法の他にPI法でもデータ取得を行った。取得したデータについては通常のライブラリ検索による解析を行った他、統合定性解析ソフトウェア「msFineAnalysis iQ」を利用してPI法の結果を組み合わせた統合定性解析も実施した。

Table 1. Mesurement condition

Parameter		Не	N <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>				
GC	Column	DB-WAX UI (Agilent Technologies, Inc), 20 m x 0.18 mm id, 0.18 µm film thickness						
	Oven temp.	$50^{\circ}\text{C}(1\text{min}) \rightarrow 5^{\circ}\text{C/min} \rightarrow 250^{\circ}\text{C}(3\text{min})$						
	Carrier gas flow	0.7 mL/min	0.5 mL/min	0.7 mL/min				
	Injection port temp.	250°C						
	Injection mode	Split						
	Split ratio	1/200	1/50	1/200				
	Injection volume	0.1µL						
	Ion source temp.	250℃						
	Interface temp.	250℃						
MS	Ionization energy	70eV(EI), 10.78(PI)						
	Relative EM voltage	+200V	+200V	+300V				
	Scan range	m/z 29~400	m/z 30~400	m/z 29~400				

測定条件のうち幾つかのパラメーターは、窒素あるいは水素に合わせて変更している。窒素を使用する場合、カラム流量はMS本体へのキャリアガスの導入量を下げるために0.7mL/minから0.5mL/minに変更し、スプリット比はヘリウムに比べて低下する感度を補完するために1/200から1/50に変更している。さらにScan範囲についても窒素を利用する際は、m/z 28に窒素イオンのピークが出るため、その影響を回避する目的でm/z 29~400からm/z 30~400に変更している。水素を使用する場合は、ヘリウムに比べて低下する感度を補完するためにヘリウムの値の+200Vから+300Vに変更している。

#### 3. 結果及び考察

#### 3.1. TICCの比較

各キャリアガスにおけるEI法のTICCをFigure 1~3に示した。各TICC上で溶出順が同一となる30ピークを解析対象とし、対象となるピークについては各TICC上でピークID([001]~[030])をアノテーションした。尚、ピークID[012]~[018]が溶出する範囲については、拡大したTICCも合わせてFigure 1~3に示した。

各キャリアガスにおけるTICCを比較した結果、全体としては同等の結果が得られているものの、一部拡大したピークID[012]~[018]が溶出する範囲については、ピークID[015]に相当するピークが、周辺ピークと比べてヘリウムと窒素ではほぼ同じ相対位置に確認できた一方、水素においては溶出位置がやや早く、ピークID[014]に近い位置で確認された。

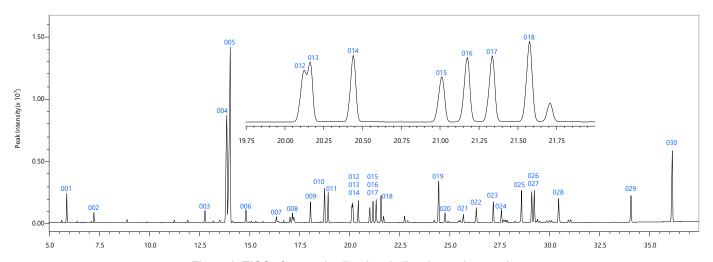


Figure 1. TICC of aromatic oils when helium is used as carrier gas

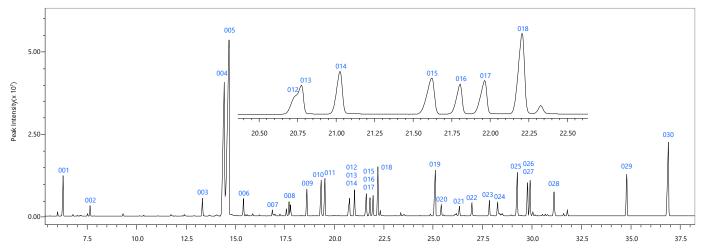


Figure 2. TICC of aromatic oils when nitrogen is used as carrier gas

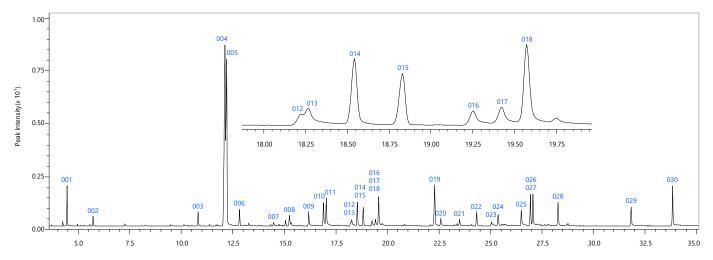


Figure 3. TICC of aromatic oils when hydrogen is used as carrier gas

#### 3.2. ライブラリ検索結果及び統合定性解析結果の比較

各キャリアガスにおける解析対象のピーク ([001]~[030])について、通常のライブラリ検索の結果をTable2に示した。ライブラリ検索における類似性(→Match Factor, M.F.)について値が850以上の場合、M.F.の値を青色で示す一方で850以下についてはM.F.の値を黒色で示しつつ、セルの背景色を灰色で示した。

結果を比較すると、通常のライブラリ検索において、ヘリウムと窒素はほぼ同一の化合物名を示している一方、水素については全般的にM.F.が低い結果となっており、更に推定化合物名についてもヘリウムと異なる結果が示されている。

Table 2. Estimated compound names and M.F. by library search

	Helium		Nitrogen		Hydrogen	
D	Compound Name	M.F.	Compound Name	M.F.	Compound Name	M.
01	Eucalyptol	977	Eucalyptol	957	Eucalyptol	9
02	Acetic acid, hexyl ester	944	Acetic acid, hexyl ester	888	Acetic acid, hexyl ester	9
03	Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)	952	Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)	949	Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)	9
04	Linalool	966	Linalool	949	1,6-Octadien-3-ol, 3,7-dimethyl-, formate	8
05	Linalyl acetate	944	Linalyl acetate	884	1,6-Octadien-3-ol, 3,7-dimethyl-, formate	8
06	Caryophyllene	972	Caryophyllene	954	Caryophyllene	9
07	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, acetate	895	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, acetate	915	Bicyclo[4.1.0]heptane, 3,7,7-trimethyl-, [1S-(1α,3	8
08	L-α-Terpineol	891	α-Terpineol	893	D-Limonene	8
09	2,5-Dimethyl-3-hexanol acetate	662	1,2-Cyclohexanediol, 1-methyl-, trans-	661	1,7-Octadien-3-ol, 2,6-dimethyl-	6
10	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-	957	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-	916	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-	9
11	1-Methylpentyl isobutyrate	682	Butanoic acid, 1-methyloctyl ester	673	1,7-Octadien-3-ol, 2,6-dimethyl-	7
12	Dipropylene glycol (isomer 1)	961	Dipropylene glycol (isomer 1)	880	2,4-Dimethyl-oxetane	6
L3	Dipropylene glycol (isomer 1)	961	Dipropylene glycol (isomer 1)	883	Dipropylene glycol (isomer 1)	
14	Geraniol	966	Geraniol	923	1-Bromo-3,7-dimethyl-2,6-octadiene	1
15	Cedrol	712	Cedrol	741	Cedrene	8
16	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	972	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	906	1-Propanol, 3,3'-oxybis-	7
17	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	972	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	907	1-Propanol, 3,3'-oxybis-	7
18	Phenylethyl Alcohol	965	Phenylethyl Alcohol	947	Phenylethyl Alcohol	9
19	Amberonne (isomer 2)	965	Amberonne (isomer 2)	950	Amberonne (isomer 1)	1
20	Amberonne (isomer 3)	948	Amberonne (isomer 3)	935	Amberonne (isomer 3)	8
21	Amberonne (isomer 3)	810	Amberonne (isomer 2)	804	Amberonne (isomer 1)	1
22	2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope	928	2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope	854	2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope	8
23	n-Hexyl salicylate	957	n-Hexyl salicylate	951	n-Hexyl salicylate	1
24	Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram	941	Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram	944	Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram	8
25	Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e	974	Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e	960	Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e	1
26	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	955	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	956	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	9
27	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	954	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	950	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	9
28	7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin	907	7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin	897	Naphthalene, 6,7-diethyl-1,2,3,4-tetrahydro-1,1,4,4-tetramethyl	
29	Benzyl Benzoate	952	Benzyl Benzoate	952	Benzyl Benzoate	1
30	Ethylene brassylate	937	Ethylene brassylate	937	Ethylene brassylate	1

X...For results where the MF. is below 850, the cells are painted gray and the font color of the MF. is black.

msFineAnalysis iQによる統合定性解析の結果をTable3に示した。セルの背景色が青色の推定化合物は確度の高い定性解析結果で、表示している化合物名の可能性が高い一方、黄色の推定化合物は確度が中程度の定性解析結果で、表示している化合物ではなく、構造が近い他の化合物の可能性を示している。また、窒素・水素の統合定性解析の推定化合物名については、ヘリウムの推定化合物の異性体(鏡像異性体・構造異性体etc...)は青色の文字、全く異なる化合物は赤色の文字で示しました。

結果について、ヘリウムと窒素は、ライブラリ検索同様にほぼ同一の推定化合物名を示している一方、水素については多くの推定化合物についてヘリウムと異なる結果となった。

Table 3. Estimated compound names by integrated qualitative analysis

ID Helium	Nitrogen	Hydrogen
001 Eucalyptol	Eucalyptol	Eucalyptol
002 Acetic acid, hexyl ester	Acetic acid, hexyl ester	Acetic acid, hexyl ester
003 Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)	Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)	Bicyclo[2.2.1]heptan-2-one, 1,7,7-trimethyl-, (1S)
004 Linalool	Linalool	Bicyclo[3.1.1]heptane, 6,6-dimethyl-2-methylene-,
DOS Linalyl acetate	Linalyl acetate	Bicyclo[3.1.1]heptane, 6,6-dimethyl-2-methylene-,
Caryophyllene	Caryophyllene	Caryophyllene
007 6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, acetate	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, acetate	Bicyclo[4.1.0]heptane, 3,7,7-trimethyl-, [1S-(1α,3
008 L-α-Terpineol	α-Terpineol	D-Limonene
2,5-Dimethyl-3-hexanol acetate	1,2-Cyclohexanediol, 1-methyl-, trans-	1,7-Octadien-3-ol, 2,6-dimethyl-
10 6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-	6-Octen-1-ol, 3,7-dimethyl-, (R)-
1-Methylpentyl isobutyrate	Butanoic acid, 1-methyloctyl ester	1,7-Octadien-3-ol, 2,6-dimethyl-
12 Dipropylene glycol (isomer 1)	Dipropylene glycol (isomer 1)	2,4-Dimethyl-oxetane
13 Dipropylene glycol (isomer 1)	Dipropylene glycol (isomer 1)	Dipropylene glycol (isomer 1)
14 Geraniol	Geraniol	5-Hepten-1-ol, 2-ethenyl-6-methyl-
15 Cedrol	Cedrol	Cedrene
16 1-Propanol, 2,2'-oxybis-	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	1-Propanol, 3,3'-oxybis-
1-Propanol, 2,2'-oxybis-	1-Propanol, 2,2'-oxybis-	1-Propanol, 3,3'-oxybis-
18 Phenylethyl Alcohol	Phenylethyl Alcohol	Phenylethyl Alcohol
19 Amberonne (isomer 2)	Amberonne (isomer 2)	Amberonne (isomer 1)
20 Amberonne (isomer 3)	Amberonne (isomer 3)	Amberonne (isomer 3)
21 Amberonne (isomer 3)	Amberonne (isomer 2)	Amberonne (isomer 1)
22 2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope	2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope	2-Buten-1-ol, 2-ethyl-4-(2,2,3-trimethyl-3-cyclope
23 n-Hexyl salicylate	n-Hexyl salicylate	n-Hexyl salicylate
24 Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram	Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram	Ethanone, 1-(2,3,4,7,8,8a-hexahydro-3,6,8,8-tetram
25 Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e	Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e	Cyclopentaneacetic acid, 3-oxo-2-pentyl-, methyl e
26 Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro
27 Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro	Cyclopenta[g]-2-benzopyran, 1,3,4,6,7,8-hexahydro
7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin	7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin	7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin
29 Benzyl Benzoate	Benzyl Benzoate	Benzyl Benzoate
30 Ethylene brassylate	Ethylene brassylate	Ethylene brassylate

#### 3.3. 定性解析結果の詳細について

定性解析結果より、ヘリウム・窒素と水素とでTICC上におけるピークの相対位置が大きく異なっていたピークID[015]の各キャリアガスにおけるEIマススペクトルとライブラリ検索における推定化合物のDB収録マススペクトルをFigure4に示した。

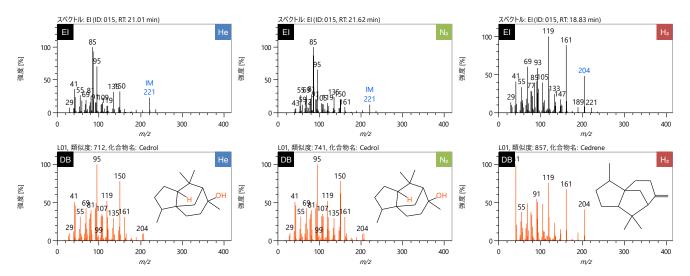


Figure 4.El mass spectra in each carrier gas of peak ID 028 and DB-recorded mass spectra of the estimated compounds in the library search

ライブラリ検索の結果から、ピークID[15]については、ヘリウム及び窒素はCedrol、水素はCedreneと推定された。各化合物のNIST Mass Spectral DatabaseにおけるWAX系カラムにおけるExperimental Retention Index(→RI)の値はCedrolが2116、Cedreneが1577 となっており、溶出順としては今回の測定結果と一致している。一般的に水素をキャリアガスに使用した場合、GCの注入口あるいはMS のイオン源内にて水素の還元作用によるマススペクトルの変化が起こると言われているが、該当ピークのようにマススペクトルに加えて、保持時間も変化している場合は、還元作用による変化は、イオン源より手前の注入口~カラム内にて起こっていると予想される。次にピークID[028]の各キャリアガスにおけるEI及びPIマススペクトルとライブラリ検索における推定化合物のDB収録マススペクトルを

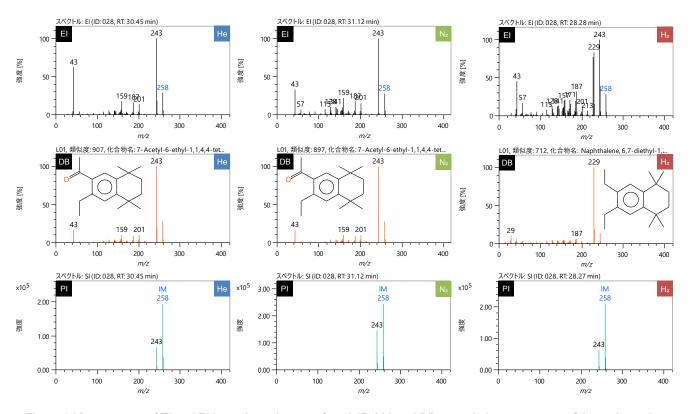


Figure 5.Mass spectra of EI and PI in each carrier gas of peak ID 028 and DB-recorded mass spectra of the estimated compounds in the library search

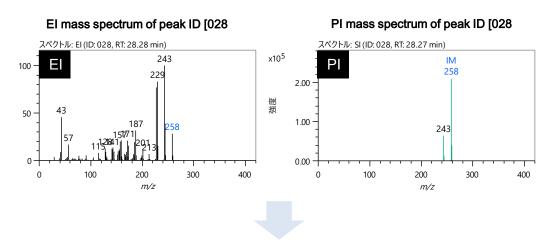
ピークID028はヘリウム及び窒素は「7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin」、水素は「Naphthalene, 6,7-diethyl-1,2,3,4-tetrahydro-1,1,4,4-tetramethyl-」と推定された。ピークID015と同じく、水素の還元作用によるマススペクトルの変化がピークID028につ

Figure5に示した。

いても起こっていると考えられるが、ピークID[015]と異なり保持時間は変化していないことから、該当化合物について水素による還元反応はイオン源内にて発生していると考えられる。尚、PIマススペクトルについては全てのキャリアガスにおいて同一であり、この結果よりPI法による測定は、水素による還元作用を殆ど受けないと考えられる。

## 3.4. 統合定性解析におけるピークID[028]の解析結果について

統合定性解析におけるピークID[028]の解析結果の詳細をFigure6に示した。ピークID[028]のライブラリー検索においてM.F.が最も高い第1候補の推定化合物は「Naphthalene, 6,7-diethyl-1,2,3,4-tetrahydro-1,1,4,4-tetramethyl-」となっているが、PI法の測定結果において分子イオンm/z 258が検出されており、この結果と第1候補が一致しないため、統合定性解析における推定化合物としては、ライブラリ検索における第2候補の「7-Acetyl-6-ethyl-1,1,4,4-tetramethyltetralin」が選択されている。



#### Results of integrated qualitative analysis

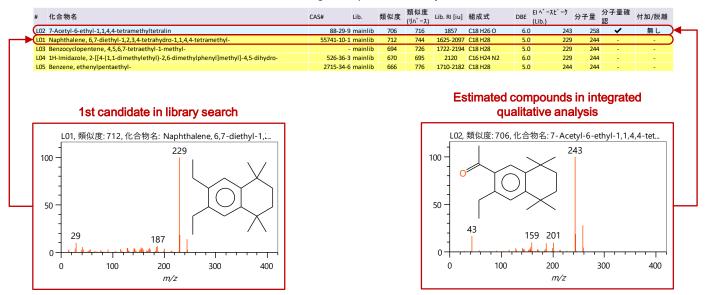


Figure 6. Analysis Results for Peak ID [028] in the Integrated Qualitative Analysis

#### 4.結論

窒素および水素をキャリアガスに使用したガスクロマトグラフ四重極質量分析計「JMS-Q1600GC UltraQuad™ SQ-Zeta」を使用してアロマオイルを測定し、窒素および水素をキャリアガスに使用した際の解析結果に及ぼす影響について評価した結果、定性解析において得られる結果のヘリウムとの同一性を最も重視する場合、代替キャリアガスとしての第1選択肢は窒素と言える。

一方、水素を代替キャリアガスとして利用する場合は、イオン源内における還元作用に起因するマススペクトルの変化あるいは、イオン源以前のカラム・注入口内における還元作用に起因する保持時間とマススペクトルの変化に注意する必要があるため、定性解析における代替キャリアガスとしての使用は推奨されないが、還元作用によるマススペクトルの変化については、従来のライブラリ検索によるM.F.だけに依存しない統合定性解析ソフトウェア msFineAnalysis iQを利用する事で、ある程度は対応することが可能である。

Copyright © 2023 JEOL Ltd. このカタログに掲載した商品は、外国為替及び外国貿易法の安全輸出管理の規制品に該当する場合がありますので、輸出するとき、または日本国外に持ち出すときは当社までお問い合わせください。



本社・昭島製作所

〒196-8558 東京都昭島市武蔵野3-1-2 TEL:(042)543-1111(大代表) FAX:(042)546-3353 www.jeol.co.jp ISO 9001 · ISO 14001 認証取得

