

超临界 CO_2 萃取姜油的组成研究

郭振德

张相年

张镜澄

(中国科学院广州化学研究所 广州 510650)

摘要 用超临界 CO_2 萃取法从冷冻干燥的姜中萃取出姜油。通过薄层色谱、气相色谱、气相色谱-质谱联用等手段进行组成剖析,并与水汽蒸馏法获得的姜油进行一些比较。结果表明超临界 CO_2 萃取法不仅能获得姜中的挥发油组分,而且能同时获得各种姜辣素成分。此法萃取的姜油目前已鉴定出的组分有 97 个,占色谱峰总面积的 93% 左右。

关键词 气相色谱, 气相色谱/质谱, 薄层色谱/质谱, 超临界萃取, 姜油, 姜辣素

1 前言

从天然产物中如何分离天然辛香料是食品科学的重要研究领域之一。用传统方法获得的辛香料对有些品种难以保持原有的风味。近十多年来利用无毒、廉价的超临界 CO_2 从天然产物中萃取其有效成分已得到人们的广泛重视。由于该过程能避免溶剂残留的污染并能在接近室温下进行萃取和分离,加之 CO_2 的惰性,故可防止食品组分的氧化、水解等变化和热不稳定物质的分解。因此该法在食品行业应用具有其特殊意义。

姜是一种常用的辛香料,我国广为种植。随着食品工业的发展,世界上每年需要大量的姜精油、姜树脂用于食用调味料、饮料加香,也用于男士化妆品香料等。从生姜获得姜油,传统方法是水汽蒸馏法。该法受热时间长,得油率低,并且不能提取姜辣素部分,因而姜油的风味与生姜有一定的差别。用超临界 CO_2 流体或液体 CO_2 抽提法能同时获得姜的挥发油和姜辣素,因此超临界 CO_2 提取姜油是一个很有发展前途的新技术,近年来国外已有研究报道^[1~3]。我们选用广东连山产生姜,经洗净、切碎、干燥后用超临界 CO_2 萃取。将萃取物通过薄层色谱-硅胶柱分离、气相色谱以及色谱-质谱联用等手段进行了组成剖析,并与水汽蒸馏法得到的姜油进行一些比较,为超临界 CO_2 萃取新工艺提供应用依据。

2 实验部分

2.1 姜油样品制取

姜的超临界 CO_2 萃取在 0.1L 萃取装置中进行。将冷冻干燥的姜粉在 20 MPa CO_2 流体中连续萃取 3 小时,可得到 4.3% 橙黄色稠状姜油。姜的水汽蒸馏使用 120℃ 过热水蒸汽,蒸馏 5 小时,姜油收率 2.2%。

2.2 薄层色谱

用薄层色谱初步探讨两种姜油的差别。用硅胶-G 粉自制成薄层板,将上述两种姜油分别点样在同一块薄层板上,用己烷-二氯甲烷-乙酸乙酯混合溶剂(4:5:1)作为展开剂,用碘蒸汽显色,其结果见图 1。可看出超临界 CO_2 萃取的姜油含有 AF_3 段分,而水汽蒸馏获得的姜油相应的这个段分则极不明显。

另外我们把按上述方法展开的薄层板用 mill 试剂^[4]显色后, AF_3 和 F_{2-1} 段分(见图 1)显棕色,其中 AF_3 处显色很深, F_{2-1} 处显色很淡。这说明 AF_3 和 F_{2-1} 处都含有—Ph—OH 或—Ph—OMe 类化合物。
$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{—Ph—} \\ | \\ \text{OMe} \end{array}$$
 因

而姜油中的辣素组分均含有—Ph—OMe 基团。因此从薄层实验可初步看出 CO_2 萃取的姜油辣素的主要部分集中在 AF_3 段, AF_2 段含量很少。对水汽蒸馏姜油用同样方法检测,似乎看不出。由此可初步说明水汽法的姜油中基本不含姜辣素。

2.3 柱色谱分离

超临界 CO_2 提取的姜油组成比较复杂,为便于各组分的进一步鉴定,使在 GC-MS 检测中减少一些峰的相互重叠和干扰,我们采用硅胶柱把姜油冲洗成几个极性不同的段分。用己烷洗脱烃类化合物

AF₁ 段, 用己烷-二氯甲烷-乙酸乙酯混合液(4:5:4:0.6)洗脱含氧化物的 AF₂, AF₃ 两段, 最后用甲醇洗脱 AF₄ 段。将上述四个段分进行薄层色谱分析, 从展开结果看各段之间分离基本良好, 各段氧化物之间略有搭界, 见图 2。

2.4 气相色谱和色谱-质谱联用分析

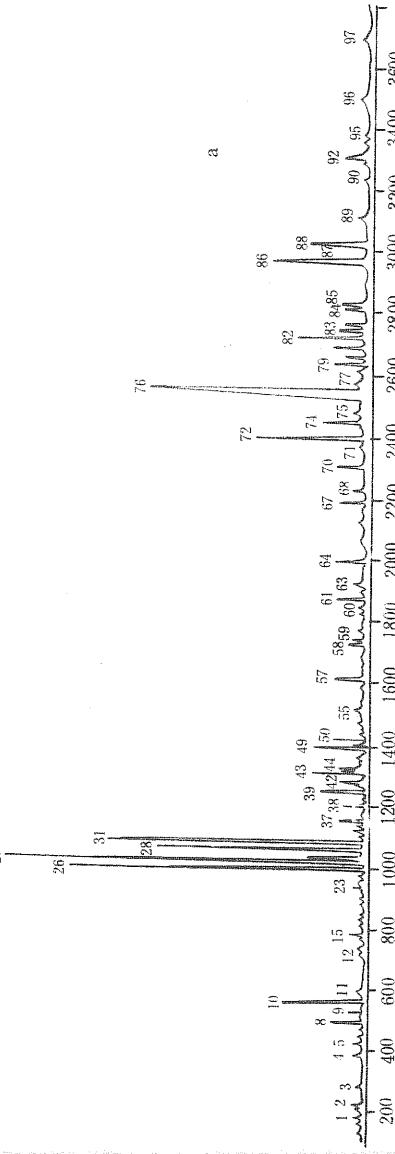
仪器用 GC-9A 接 C-R3A, 色谱柱为交联 SE-54 石英毛细管柱 29m×0.25mm, 柱温初温 100℃, 速率 3℃/min, 终温 260℃, 保持 30min, 进样口和检测器(FID)温度 260℃, N₂ 作载气。

2.4.2 气相色谱-质谱联用

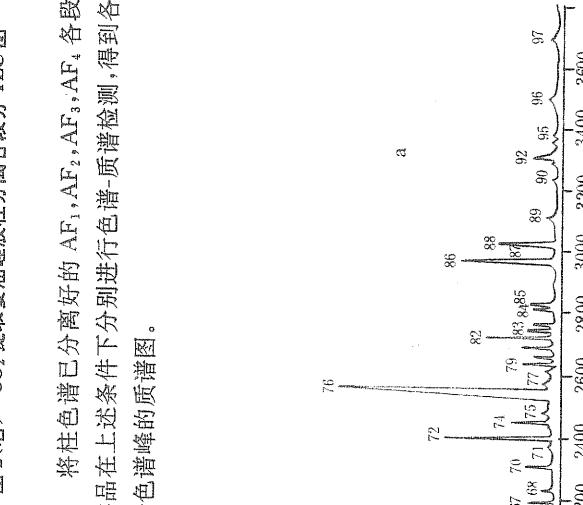
仪器用 Finnigan Incos 50 GC-MS 联用仪, 离子源温度 170℃, 电离电压 70eV。色谱柱为 30m×0.25mm 交联 SE-54 石英毛细管柱, 柱温初温 100℃, 保持 5min, 速率 3℃/min, 终温 260℃, 保持 20min, He 作载气。

把超临界 CO₂ 萃取的姜油和水汽蒸馏的姜油进行了 GC 流出图的比较(见图 3), 看来差别较大的主要是后流出的一些组分。

27



a



b

图 1(左) 两种姜油 TLC 比较
A. 超临界 CO₂ 提取姜油; B. 水汽蒸馏姜油。
图 2(右) CO₂ 提取姜油硅胶柱分离各段分 TLC 图

将柱色谱已分离好的 AF₁, AF₂, AF₃, AF₄ 各段样品在上述条件下分别进行色谱-质谱检测, 得到各个色谱峰的质谱图。

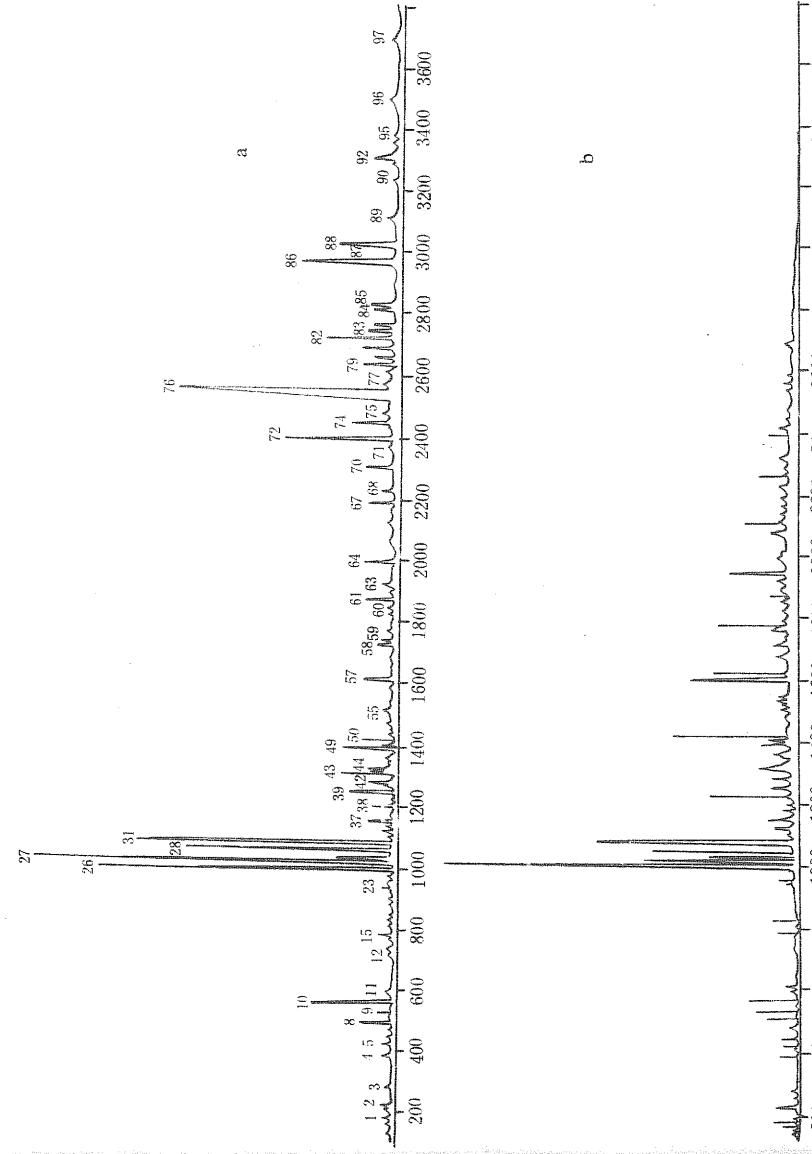


图 3 两种姜油色谱图比较
a. CO₂ 提取; b. 水汽蒸馏。

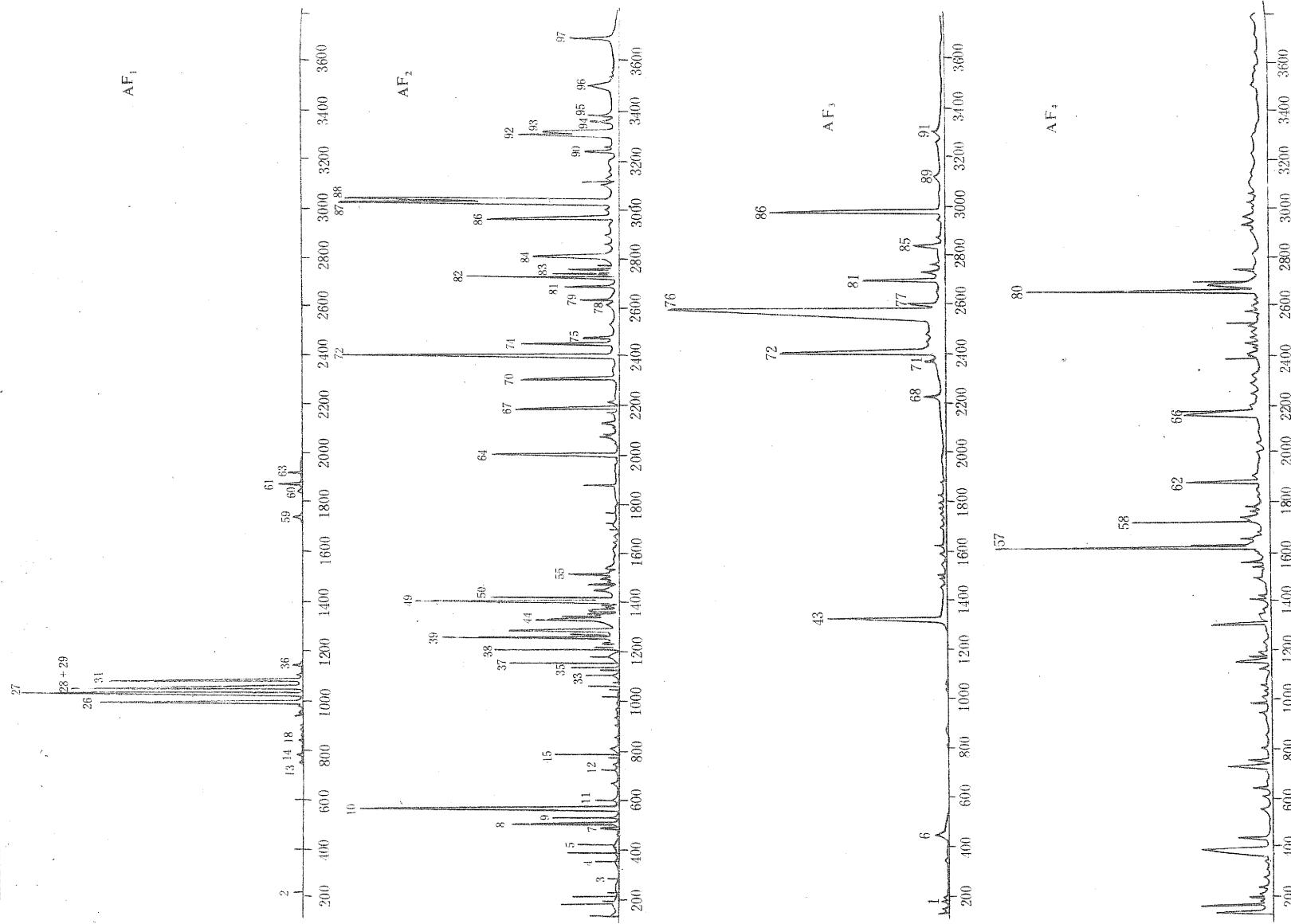


图 4 捕蝇器 CO₂ 捕取毒油各段分色谱图 AF₁, AF₂, AF₃, AF₄

表1 超临界CO₂提取姜油的组分定性、定量结果

峰号	质谱扫描号	化合物	质谱检测面积 出段 (%)	质谱扫描号	化合物	质谱检测面积 出段 (%)
1	189	辛醚	AF ₃ 0.10	50	1410 反-β-倍半水芹醇	AF ₂ 0.73
2	216	α-水芹烯	AF ₁ 0.07	51	1457 丁酸香茅酯	AF ₂ 0.17
3	281	芳樟醇	AF ₂ 0.05	52	1467 姜黄醇	AF ₂ 0.19
4	383	龙脑	AF ₂ 0.21	53	1482 顺-β-倍半水芹醇	AF ₂ 0.06
5	420	α-松油醇	AF ₂ 0.15	54	1495 法呢醇	AF ₂ 0.11
6	441	葵醛	AF ₃ 0.29	55	1512 丁香酚	AF ₂ 0.39
7	476	香茅醇	AF ₂ 0.10	56	1536 十四烷酸	AF ₄ 0.08
8	503	橙花醛	AF ₂ 0.43	57	1616 倍半萜二醇	AF ₄ 0.93
9	525	香叶醇	AF ₂ 0.29	58	1723 倍半萜二醇	AF ₄ 0.39
10	558	香叶醛	AF ₂ 1.40	59	1736 戊基姜黄烯	AF ₁ 0.25
11	601	十一碳酮-2	AF ₂ 0.09	60	1831 戊基姜黄烯	AF ₁ 0.14
12	720	乙酸香茅酯	AF ₂ 0.14	61	1874 戊烯基姜黄烯	AF ₁ 0.63
13	756	α-古芸烯	AF ₁ 0.05	62	1888 十六烷酸	AF ₄ 0.14
14	775	琥珀烯	AF ₁ 0.08	63	1920 戊基姜黄烯	AF ₁ 0.27
15	782	乙酸香叶酯	AF ₂ 0.27	64	1998 二萜烯	AF ₂ 0.71
16	806	β-榄香烯	AF ₁ 0.13	65	2064 二萜烯	AF ₂ 0.21
17	810	4-羟基-3-甲氧基苯甲醚	AF ₂ trace	66	2166 乙酰酸	AF ₄ 0.07
18	833	倍半萜烯	AF ₁ 0.08	67	2189 二萜烯	AF ₂ 0.75
19	865	β-石竹烯	AF ₁ 0.02	68	2223 [4]-姜醇	AF ₃ 0.29
20	883	α-毕澄茄烯	AF ₁ 0.01	69	2292 姜辣素组分	AF ₃ 0.04
21	895	α-香柠檬烯	AF ₁ 0.05	70	[6]-姜酮	AF ₂ 0.58
22	923	γ-杜松烯	AF ₁ 0.03	71	[5]-姜醇	AF ₃ 0.11
23	936	石竹烯	AF ₁ 0.24	72	[6]-姜烯酚	AF ₂ , AF ₃ 4.38
24	949	香橙烯	AF ₁ 0.15	73	[6]-姜二酮	AF ₃ 0.03
25	978	别-香橙烯	AF ₁ 0.11	74	[7]-姜酮	AF ₂ 1.25
26	995	芳姜黄烯	AF ₁ 8.65	75	2481 某酸香叶醇	AF ₂ 0.32
27	1022	姜烯	AF ₁ 10.82	76	2557 [6]-姜醇	AF ₃ , AF ₄ 14.12
28	1045	α-法呢烯	AF ₁ 2.33	77	2569 甲基-[6]-姜醇	AF ₃ 0.26
29	1049	β-红没药烯	AF ₁ 3.77	78	2613 [8]-姜酮	AF ₂ 0.04
30	1070	7-表-α-芹子烯	AF ₁ 0.11	79	2641 [6]-姜醇乙酸酯	AF ₂ 0.71
31	1079	β-倍半水芹烯	AF ₁ 6.43	80	2667 [6]-姜二醇	AF ₄ 0.82
32	1091	γ-红没药烯	AF ₁ 0.11	81	2695 [8]-姜烯酚	AF ₂ , AF ₃ 1.53
33	1105	δ-杜松脑	AF ₂ 0.15	82	2730 [6]-姜二乙酸酯	AF ₂ 2.23
34	1125	倍半萜醇	AF ₂ 0.21	83	2747 [9]-姜酮	AF ₂ 0.73
35	1134	水合倍半桧烯	AF ₂ 0.30	84	2819 姜辣素组分	AF ₂ 1.27
36	1143	γ-榄香烯	AF ₁ 0.27	85	2835 [8]-姜酮	AF ₃ 0.97
37	1152	法呢醇	AF ₂ 0.62	86	2975 [10]-姜烯酚	AF ₂ , AF ₃ 3.71
38	1206	水合倍半桧烯	AF ₂ 0.76	87	3024 某香叶酯	AF ₂ 1.38
39	1253	姜烯醇	AF ₂ 1.14	88	3029 [11]-姜酮	AF ₂ 1.73
40	1267	姜油酮	AF ₂ 0.34	89	[10]-姜醇	AF ₃ 0.65
41	1280	倍半萜醇	AF ₂ 0.50	90	3238 某香芳酯	AF ₂ 0.29
42	1285	姜烯醇异构体	AF ₂ 0.64	91	3290 [12]-姜烯酚	AF ₃ 0.02
43	1314	姜油酮	AF ₃ 1.48	92	3306 某香叶酯	AF ₂ 1.30
44	1325	桉叶醇	AF ₂ 0.49	93	3325 某香叶酯	AF ₂ 0.22
45	1331	创木醇	AF ₂ 0.31	94	3359 某香叶酯	AF ₂ 0.21
46	1340	倍半萜醇	AF ₂ 0.22	95	3386 [13]-姜酮	AF ₂ 0.23
47	1364	倍半萜醇	AF ₂ 0.30	96	3501 姜辣素组分	AF ₂ 0.41
48	1390	甲基姜油酮	AF ₃ trace	97	3688 姜辣素组分	AF ₂ 0.50
49	1397	倍半萜醇	AF ₂ 1.65			

注:28,29两个峰是在另一根SE-54色谱柱上分开定量的。

谱图中的组分有些可根据计算机检索的结果确认，大部分是通过对有关质谱手册(《EPA/NIH Mass Spectral Data Base》,《Eight Peak Index of Mass Spectra》,《Registry of Mass Data》)确定，但有些在一般手册中查不到的，可根据文献^[5~9]对照而定。特别是姜辣素部分，得到的标图就更少，有些是我们根据质谱裂解规律的特征及在质谱中分子离子峰和碎片离子峰的情况而定。各段分的色谱图见图4，其质谱定性结果见表1。各组分的定量是在CO₂萃取的全油色谱图中进行的，这样会比分段进行更为准确，按归一化法定量，以峰面积百分含量计算，其结果见表1。

3 结果与讨论

(1)超临界CO₂提取姜油组的研究国内未见报道，国外报道的是以索氏抽提器形式用液体CO₂提取的姜油研究^[5,6,11]。本文首次研究具有工业应用价值的超临界CO₂萃取干姜工艺过程所得姜油组成。已检出的组分(包括半定性)共有97个，占色谱峰总面积的93%。其结果将为生姜的超临界CO₂萃取工业化应用提供基础数据。

(2)从分析结果可明显看出，用超临界CO₂萃取的姜油不仅能获得挥发油组分，同时还能获得各种姜辣素成分，故所得姜油保持了天然生姜的特有风味。因此用该法提取姜油具有其工业应用前景。

(3)由于姜辣素的不稳定性，文献中报道分析姜辣素是用TLC分离出姜醇、姜烯酚，然后用制备

HPLC分出姜醇单个组分，再用FAB质谱来鉴定。也有作者将姜辣素部分先进行三甲基硅醚化处理，然后再用色谱-质联用进行鉴定。我们是把挥发油和姜辣素部分一起直接用气相色谱和色-质联用进行姜辣素的鉴定。虽然姜醇可能有降解现象，但根据文献^[9,11]报道降解产物为相应的姜烯酚、姜油酮和醛、酮等化合物。这对姜辣素部分仍然有一定的代表性。不同的方法各有其利弊。

参 考 文 献

- Naik S N. Indian Perfum, 1988;32(1):74
- Naik S N. Fluid Phase Equilib, 1989;49:115
- Pellerin P. Perfumer & Flavorist, 1991,16(July/August):37
- Zweig G. CRC Handbook of Chromatogr., Chemical Rubber Co. Printed in U. S. A Col I , 1972;160
- Chen Chu Chin, Ho Chi Tang. J Agric Food CHem, 1988;36:322
- Chen Chu Chin, Ho Chitang. J Chromatogr, 1986;360: 175
- 施均慧,汪聪慧.香料质谱图集.北京:中国质谱学会有机专业委员会,1992
- Bednarczyk A A. J Agric Food Chem, 1975;23(3):499
- Chen Chu Chin, Ho Chitang. J Chromatogr, 1987;387: 499
- 林正奎,华映芳.有机化学,1987;(6):444
- Chen Chu Chin, Ho Chitang. J Chromatogr, 1986; 360:163

A Study of the Composition of Ginger Essential Oil Prepared by Supercritical CO₂ Fluid Extraction

Guo Zhende, Zhang Xiangnian and Zhang Jingcheng
(Guangzhou Institute of Chemistry, the Chinese Academy of Sciences, Guangzhou, 510650)

Freeze-dried ginger powder was extracted with supercritical CO₂ and the extract was fractionated into three fractions by using column chromatography. Each fraction was subjected to GC and gas chromatography/mass spectrometry analysis. The results showed that the CO₂ extract contained not only volatile components but also the pungent principles such as gingerol, shogaol and their homologues which were not present in the steam-distilled essential oil of ginger. A total of 97 components was identified, that accounted for 93% of the compounds detected.

Key words gas chromatography, gas chromatography/mass spectrometry, thin-layer chromatography, supercritical extraction, ginger oil, pungent principles