

# 벌꿀의 蜜源別 品質關聯成分의 比較 研究

食品分析科 機器分析科\*

李永根·李源九\*·權東敏·車京淑·實在薰·李秉生

## Chemical Composition in Relation to Quality Evaluation of Honey by Floral Sources

Department of Food Analysis

Department of Instrumental Analysis\*

Y.G. Lee · W.G. Lee · D.M. Kwon · K.S. Cha · J.H. Bin · B.K. Lee

### Abstract

Quality of three kinds of honey from acacia, chestnut and polyflower sources, were evaluated by physicochemical and GC-MS analysis in respect to some chemical constituents.

The average values of moisture, ash, HMF and free acidity in acacia honey were 19.7%, 0.028%, 18.28mg/kg and 8.85 meq/kg, in polyflower honey were 19.1%, 0.050%, 18.47mg/kg and 10.24meq/kg, and in chestnut honey were 18.9%, 0.050%, 20.21mg/kg and 12.28 meq/kg.

The average contents of glucose and fructose ranged from 31.0 to 32.0% and from 35.0 to 36.0% in all three kinds of honey.

The average ratio of fructose to glucose was 1.14 in all three kinds of honey.

Fatty acids identified by GC-MS analysis were dodecanoic acid, 10-hydroxy-2-decenoic acid, 6,9-undecadienoic acid, tetradecanoic acid, 12-(acetyl oxy)-9-octadecenoic acid and 14-octadecenoic acid.

The contents of 10-hydroxy-2-decenoic acid were about 10 mg% in three kinds of honey.

## I. 緒論

오래전부터 天然甘味料 및 藥用으로 利用되어 온 꿀은 오늘날 急增하는 需要와 더불어 그 價値에 對한 至大한 關心을 끄는 만큼 그 成分에 關한 研究도 많이 이루어져 왔다.

벌꿀의 主成分은 果糖과 葡萄糖이며 微量의 底糖, Dextrin 等이 있고 그 外 窟素化合物, 酶素類, 비타민類, 無機物, 有機酸 等이 含有되어 있으며 그 組成은 蜜源, 採蜜時期, 產地 等에 따라 다르다. 이러한 벌꿀에 對한 品質判定의 手段으로써 벌꿀의 糖成分, HMF, 遊離酸度 等이 利用되고 있으며 最近에는 꿀벌의 分泌腺에서 分泌되는 10-hydroxy decenoic acid가 벌꿀과 로얄제리의 品質判定에 利用되는 趨勢이므로 本 研究에서는 아카시아, 잡화, 밤꿀의 3種에 對하여 一般成分, 遊離酸度, HMF 等을 檢討하였으며, 또한 벌꿀의 脂肪酸에 關하여는 아직 밝혀진 바가 거의 없는 것으로 推定되어 10-hydroxydecenoic acid를 비롯한 몇 種의 脂肪酸을 GC-MS로 分析하였다.

## II. 材料 및 方法

材料：88年度에 釜山 慶南 일원에서 採蜜한 아카시아벌꿀 9種, 잡화꿀 9種, 밤꿀 9種 그리고 人工꿀 1種을 對照用으로 講入하여 調査對象으로 하였다.

水分, 灰分, 酸度, HMF와 重金属의 分析：水分의 分析은 Karl Fisher 水分測定裝置(Metrom, Swiss)로써 水分量을 求하였으며 灰分, 酸度, HMF의 分析은 AOAC法에 依하여 求하였다.

糖의 分析：벌꿀中의 主成分인 果糖과 葡萄糖을 分析한 HPLC(Waters 244)의 條件은 Column :  $\mu$ -Bondapak(18/carbohydrate), Mobile Phase : acetonitrile : Water(75 : 25)이었으며 RI Detector로써 담지하였다.

脂肪酸의 GC-MS에 의한 分析：벌꿀試料 50g 程度를 精平하여 適當量의 물에 溶解하고 1N-NaOH로써 鹼化시킨 후 澄過하여 不鹼化된 固形物을 除去하였다. 10-hydroxydecenoic acid를 비롯한 鹼化物이 含有된 溶液에 묽은 鹼酸으로 pH 2.5~3.0으로 調節하여 鹼化物을 遊離酸으로 만든 후 ether 抽出하고 3% 黃酸-methanol 溶液으로 환류시켜 遊離脂肪酸을 methyl ester化시켜 GC-MS로 分析하였다. GC-MS의 分析條件은 Table 1과 같다.

Table 1. GC-MS(HP 5970 B) conditions for fatty acid analysis

Items	Conditions
Column	Polysiloxane, 0.2mm ID × 25m
Carrier gas	He, 20ml/Min.
Resulting voltage	1800
Mass range	20.0~300.0
Solvent delay	3.00 min.
Temp. program &	Run time : 20.00 min.
Heated zones	Equilibration time : 0.50 min. Purge off time : 0.00 min. Initial temp. : 80°C Initial time : 3.0 min. Rate : 20.0°C /min. Final temp. : 270°C Total time : 24.50 min.
Inj. port temp.	270°C

### III. 結果 및 考察

#### ○ 一般成分

밀가루의 水分含量은 天候, 採蜜의 時期 採取 後의 保存 等에 影響을 受으나 酵素를 誘發시키는 要因이기도 하므로 良好한 品質保存을 위하여 18~20% 程度 以下가 要望된다. 本 研究結果에서는 Table 2와 같이 17.3%~24.1%로서 아카시아꿀이 平均 19.7%, 잡화꿀이 平均 19.1%, 밤꿀이 平均 18.9%, 總平均이 19.3%로서 White 等이 報告한 13.4~22.9%, 平均 17.2%의 結果보다 多少 높으며 保健社會部告示<sup>1)</sup>에서 規定한 21% 以下에도 超過하는 結果가 아카시아꿀에서 주로 나타났다. 이러한 結果는 採蜜時의 氣候, 時期 等이 不良한 條件에서 行한 試料가 包含된 것으로 推定되어 不良밀가루 流通의 原因이 될 것이다.

밀가루의 灰分은 아카시아꿀이 0.028%로서 가장 낮으며 그 외는 0.050% 程度로서 한 등<sup>2)</sup>과 침<sup>3)</sup> 등의 結果보다 훨씬 적게 나타났다.

Table 2. Moisture and ash content in honey by floral sources

Floral Sources	Moisture(%)		Ash(%)	
	Mean±SD	Range	Mean±SD	Range
Acacia	19.7±1.7	18.0~24.1	0.028±0.015	0.006~0.051
Chestnut	18.9±0.3	17.3~21.1	0.050±0.034	0.014~0.112
Polyflower	19.1±0.8	17.9~20.3	0.050±0.014	0.029~0.017
Total Mean	19.3±1.4	17.3~24.1	0.042±0.023	0.006~0.112
Artifact	22.3		0.073	

Table 3. Hydroxy methyl furfural(HMF) content and acidity in honey by floral sources

Floral Sources	HMF(mg/kg)		Free Acidity(meq/kg)	
	Mean±SD	Range	Mean±SD	Range
Acacia	18.28±13.13	1.30~42.30	8.85±2.14	5.61~12.30
Chestnut	20.21±16.91	0.14~41.50	12.28±4.13	7.48~17.78
Polyflower	18.47±16.85	0.40~45.21	10.24±2.44	6.55~13.78
Total Mean	18.83±14.89	0.14~45.21	10.22±3.04	5.61~17.78
Artifact	71.01		6.30	

Table 3에 HMF와 酸度를 나타내었다. 꿀의 加熱 또는 鮮度低下의 加否를 나타내는 HMF는 아카시아꿀과 잡화꿀의 平均含量이 18mg/kg 程度이며 밤꿀은 20mg/kg 程度로서 群集間의 平均含量差는 적다고 하겠으나 總試料의 結果範圍가 0.14~45.21mg/kg로서 試料 個個間의 差異는 매우 크고 保社部告示 規格基準인 40mg/kg以下에 適合치 않는 試料가多少 있으며 타 研究結果보다 平均值가 높은 點으로 미루어 보아 本 研究에 使用된 試料中一部는 結晶蜜을 防止하기 위하여 包裝 前 加熱한 것으로 推測된다. 人工꿀의 HMF는 71.01mg/kg로서 Winkler가 報告한 50~150mg/kg에 一致한 結果라고 볼 수 있었다.

한편 遊離酸度는 全體平均이 10.22meq/kg이며 아카시아꿀이 가장 적었다. 이러한 結果는 장<sup>10</sup> 등과 정<sup>11</sup> 등이 報告한 採蜜直後의 結果와 거의 一致하여 流通期間에 影響을 거의 받지 않는 것으로 나타났다.

꿀의 遊離糖含量은 Table 4와 같이 平均含量이 fructose 35.6%, Glucose 31.6% 程度로서 大部分의 試料에서 fructose가 높으며 蜜源에 依한 差異는 거의 없는 것으로 나타났다. 그러나

總試料의 結果範圍가 fructose 28.3~40.1%, Glucose 21.8~37.6%로서 試料 個個間의 差異는 存在하였다. White 等은 꿀중의 遊離糖含量은 fructose가 35.05~38.25%, Glucose가 23.12~33.58%이며 Chang, 等은 fructose 29.4~41.4%, Glucose 25.9~42.2%라 하여 본 試驗 結果와 별 差異가 없는 것으로 나타났다. 芙蓉의 結晶에 影響을 미치는 要因으로는 水分含量, glucose含量, 貯藏溫度 等이 있는데 密封된 芙蓉의 水分含量은 20% 전후로 一定量을 維持하기 때문에 檢討要因에서 除外되며 Fructose/Glucose의 比로 芙蓉의 結晶化 傾向을 判斷하며 그 비가 클수록 結晶化速度가 느린다. 本 研究에서 fructose/Glucose의 비는 Fig 1에서와 같이 3個試料군 모두 平均 1.14 程度이며 大部分의 試料가 1.0을 넘는 것으로 나타났다. 이러한 것은 몇가지 報告에서 나타난 結果와 一致하나 chang 등은 clover, 유채꽃은 1.0 以下라고 하여 蜜源種類에 따른 差異를 報告하였다. 本 研究 結果에서도 檢討試料들의 一部는 Fructose/Glucose비가 1.0 以下로 나타났으나 蜜源種類에 따른 差異인지 貯藏中 Glucose含量이 減少된 것에 기인한 것인지의 如否는 推定하기에 不可能하였다.

Table 4. Fructose and glucose content in honey by floral sources

Floral Sources	Fructose(%)		Glucose(%)	
	Mean±SD	Range	Mean±SD	Range
Acacia	35.7±2.7	29.5~39.1	31.5±3.7	22.5~35.8
Chestnut	35.7±2.8	33.2~40.1	31.7±3.7	24.7~35.0
Polyflower	35.5±3.9	28.3~39.9	31.7±5.8	21.8~37.6
Total Mean	35.6±3.1	28.3~40.1	31.6±4.4	21.8~37.6
Artifact	33.6		35.0	

#### GC-MS에 依한 脂肪酸의 分析

芙蓉의 酸化物을 methyl ester化한 後 GC分析을 하여 나타난 chromatogram을 Fig. 2에 나타내었는데 大部分의 芙蓉에서 이 peak들이 探知되었으며 각 peak들의 含量은 試料間의 差異는 약간씩 存在하였으나 RT 10.878인 物質의 含量이 20%를 웃도는 程度로서 가장 多은組成을 이루었으며 RT 13.147은 15% 程度 RT 6.316이 10%내외이었으며 그 외 RT 9.718, 10.548, 11.152, 12.174등이 10% 미만의組成을 이룬 peak들이었으며 含量이 낮은 peak들일수록 27개 試料에서 探知되지 않은 경우가 많았다. GC chromatogram의 각 peak들은 GC-MS에 依하여 分析되었으며 同定된 物質들의 mass spectrum을 Fig. 3~8에 나타내었다. GC-MS에 依한 各 物質의 解析은 酸化 및 methyl ester化과정을 考慮하면 主로 카르복실산의 methyl ester들이라는 點을 勘案하여 構造를 同定하였으며 밝혀지지 않은 物質들은 結果에 나타내지 않았다.

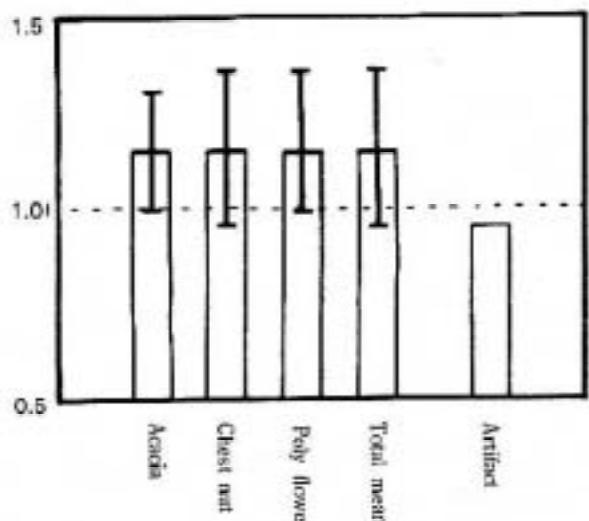


Fig. 1 Ratio of fructose to glucose of the honeys by floral source

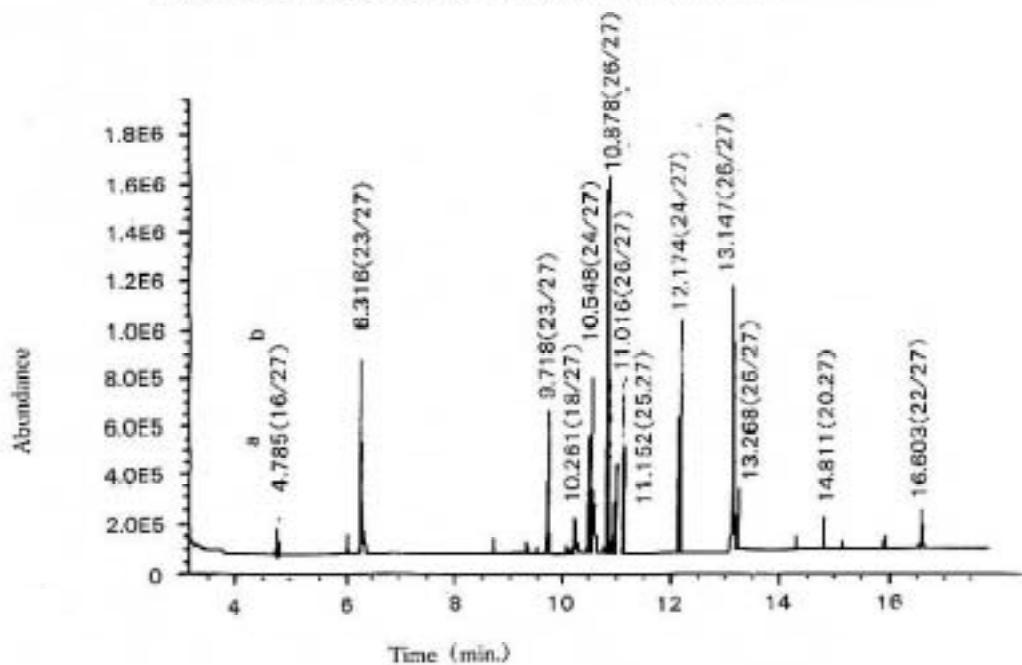
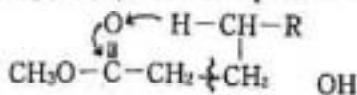


Fig. 2 GC chromatogram of saponifiables in three kinds of honey

a : Retention time

b : Ratio of detected sample number to all samples

1) RT 9.717의 peak의 mass spectrum을 Fig. 3에서 보면 分子 ion이 m/e 214이며 m/e 214에서  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2^+$  (m/e 43)의 Fragment로 m/e 171의 ion peak가 感知되며 이 후 m/e 143, 101, 87의 ion peak들로 미루어 볼 때 methyl末端에서의  $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n$ 의 組成을 推定할 수 있다. m/e 74의 base ion peak는 ethyl ester류의  $\beta$ -cleavage의 McLafferty 재배열인



의 과정에서 개열생성된  $\text{CH}_3\text{O}-\text{C}=\text{CH}_2$  (m/e=74)의 Fragment이며 이 過程에서  $(\text{CH}_2)_n$ 의 組成상의 전자가 이전되어  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2^+$ 의 Fragment를 形成하므로 m/e 55의 ion peak가 感知되었다. 이러한 개열 pattern은 methyl ester에서 特徵的인 ion peak들인 것으로 RT 9.717의 物質은 dodecanoic acid methyl ester인 것으로 推定된다.

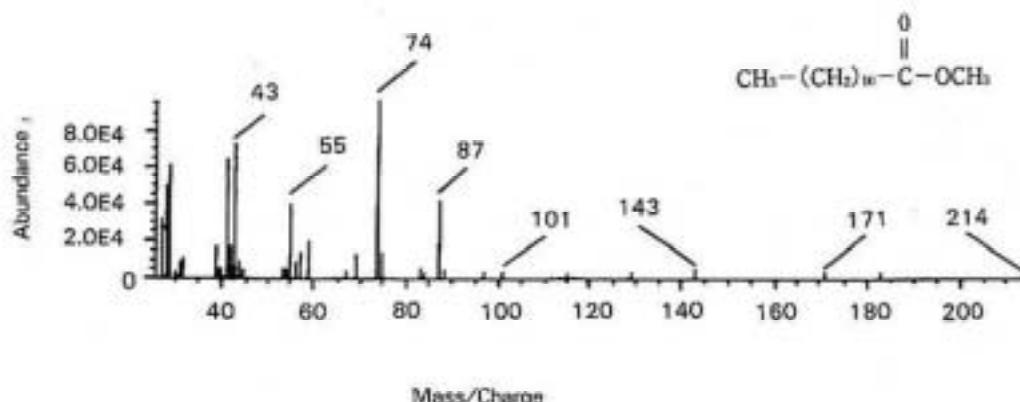


Fig. 3 Mass spectrum of GC peak of RT 9.717 min

2) Fig. 4에 나타낸 RT 10.549 peak의 mass spectrum에서 base ion peak는 m/e 55이며 이는 m/e 41의 allyl carbonium ion fragment와 함께 alkene의 特徵的 fragment이다. 分子 ion은 m/e 200에서 弱하게 感知되며 H가 이탈된 ion이 m/e 199에서 보다 強하게 나타났으며 이 이온에서 m/e 74가 fragment의 이탈로 m/e 125의 peak가 나타났으며 m/e 125와 m/e 55의 差異는  $-(\text{CH}_2)_3$  이므로 組成상의 사슬로 推定할 수 있다. m/e 74는 methyl ester의  $\beta$ -cleavage에 依하여 개열생성된 fragment이며 이는 m/e 59의 peak와 더불어 methyl ester類인 것을 확실하게 해준다. 한편 m/e 18과 m/e 28은 脱水反應으로 生成된  $\text{H}_2\text{O}$ 와  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 의 peak로서 이 物質이 hydroxy基를 갖는 組成상의 alkene의 methyl ester類이며 分子 ion量으로 보아 10-Hydroxy-2-decanoic acid인 것으로 半斷하였으며 또한 標準物質의 mass spectrum과도 거의 一致하였다.

3) 油脂 酸化物中 20% 以上의 遗或을 形成하는 것으로 分析된 RT 10.879인 物質의 mass spectrum(Fig. 5)에서는 41 m/e의 base ion peak와 55 m/e의 peak가 感知되어 二重結合의 存在를 確認할 수 있으며 81 m/e와 55 m/e의 差가 26 m/e이므로 2개의 이중結合이 1個의 單一結合을 사이에 두고 存在하는 것으로 推定된다. 그리고 59 m/e와 74 m/e에서 peak가 感知되므로서 이 物質이 methyl ester類인 것을 밝혀주며 그 외 136 m/e의 fragment는 164 m/e의 fragment에서  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 이온이 개발되어 이탈된 것이며 95 m/e는 136 m/e의 fragment에서 41 m/e의 fragment가 81 m/e는  $\text{CH}_2$ 단위가 追加離脱된結果이다. 한편 computer에 입력된 library research에서 調査된結果와 상기한 分析結果를 함께 考察해 볼 때 RT 10.879의 物質은 二重結合이 6番과 9番 碳素에 存在하는 carboxylic acid의 methyl ester인 6, 9-undecadienoic acid methyl ester인 것으로 推定하였다.

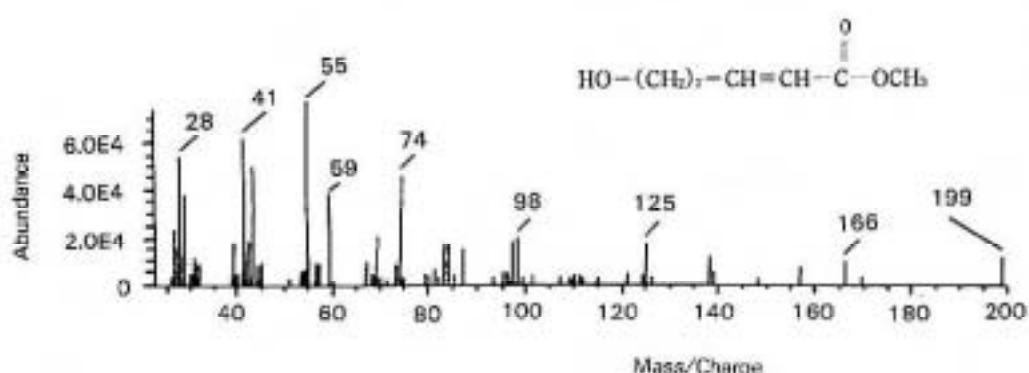


Fig. 4 Mass spectrum of GC peak of RT 10.549 min.

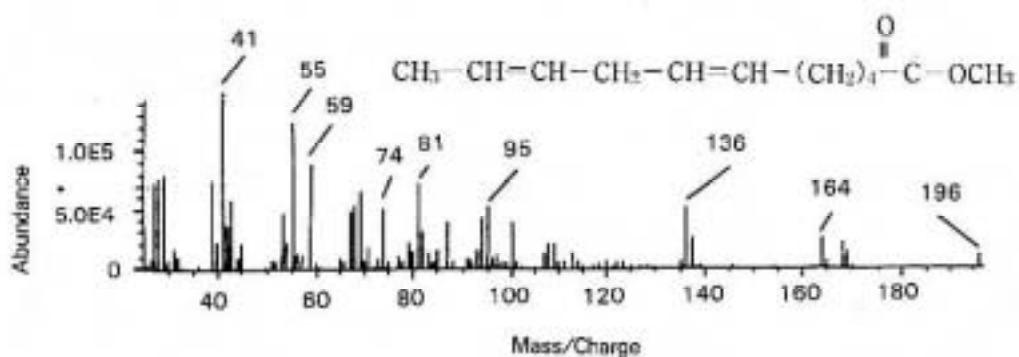


Fig. 5 Mass spectrum of GC peak of RT 10.879 min.

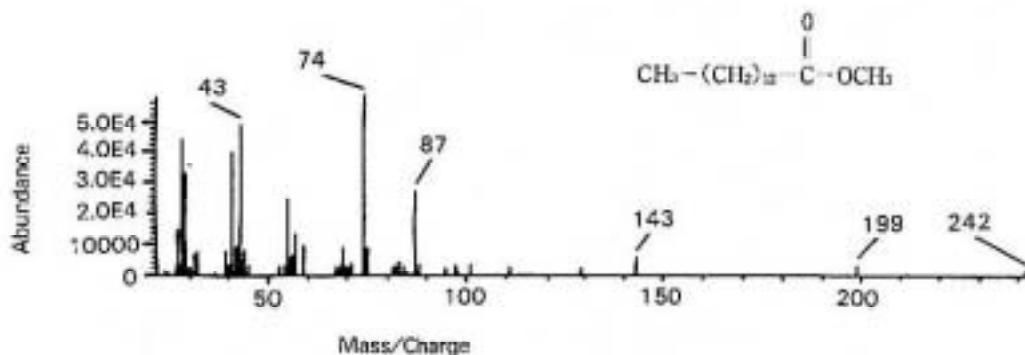


Fig. 6 Mass spectrum of GC peak of RT 11.015 min.

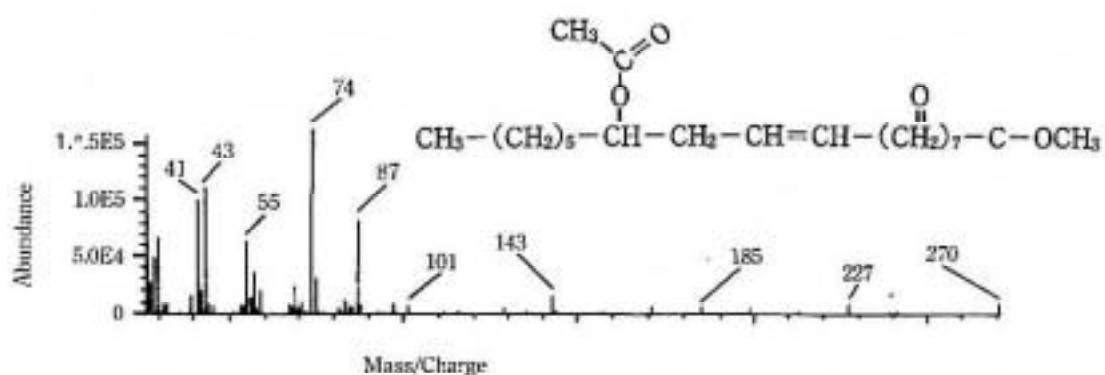


Fig. 7 Mass spectrum of GC peak of RT 12.174 min.

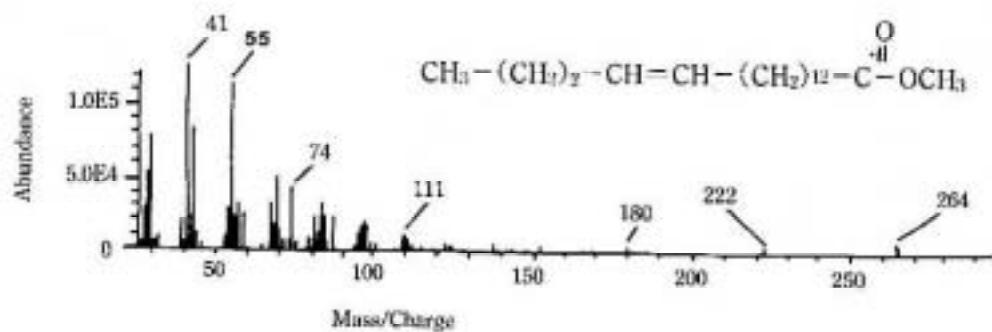


Fig. 8 Mass spectrum of GC peak of RT 13.145 min.

4) RT 11.015인 物質의 mass spectrum(Fig. 6)에서 分子이온 peak는 비록 弱하지만 242 m/e에서 感知되고 있으며 methyl 달단에서  $C_3H_7^+$ (43)이 離脱되어 199 m/e의 fragment가 나타났다. 이 후 143과 87 m/e는 略解상의  $C_3H_6^+$ (56) 이온이 開裂되어나간 fragment들이고 alkene에서 나타나는 特徵的 이온 peak들이 感知되지 아니하여 略解상의 alkane으로 判定하였다. 또한 methyl ester의 特徵的 이온인 74 m/e의 fragment가 base ion peak로서 나타나므로 이 物質은 Tetra decanoic acid methyl ester인 것으로 同定하였다.

5) RT 12.174인 物質의 mass spectrum (Fig. 7)에서 87 m/e의 peak는 methyl ester에서 methyl基가 離脱된  $C_6H_{10}CO^-$  이온의 fragment로서 74 m/e의 peak와 함께 methyl ester의 存在를 나타내었다. 그리고 43 m/e의 存在로서 methyl 末端을, 41과 55 m/e peak의 感知로서 二重結合의 存在를 推定케 하여 주었다. 227 m/e는 270 m/e에서 43 m/e의 離脱로, 185, 143, 101 m/e의 fragment는  $\leftarrow CH_2 \rightarrow$  42) 이온의 速速的 離脱로 나타난 fragment들이었다. 이 物質의 GLC에 依한 保有時間을 考慮해 볼 때 分子量이 270 以上이며 分子이온 peak는 感知되지 않은 것으로 推定되어 computer에 依한 library research를 한結果 12-(acetoxy)-9-Octadecenoic acid methyl ester인 것으로 밝혀졌으며 mass spectrum의 pattern도 一致하였다.

6) RT 13.145의 mass spectrum(Fig. 8)에서는 41, 55, 111 m/e의 peak들은 二重結合을 包含하는 fragment들이며 264, 222, 180 m/e의 peak들은 略解상의 饱和炭化水素에서 生成되는 fragment들이다. 이 物質 역시 GLC分析上의 保有時間을 考慮해 볼 때 分子量이 264이상이므로 library research에 依하여 14-octadecenoic acid methyl ester인 것으로 同定하였다.

#### 10-Hydroxy decenoic acid의 含量

벌꿀의 品質判定에 有用한 手段으로 最近 認識되고 있는 10-HDA의 含量을 GC로써 分析한 結果를 Table 5에 나타내었다. 大部分의 試料들이 1.0~19.9mg %의 10-HDA를 含有하고 있으며 아카시아, 참화, 밤꽃에서 각각 1개 試料만이 20~30mg %의 含量을 가지고 있으며 trace 程度 또는 探知되지 않은 경우도 5箇 試料에서 나타났다. 또한 蜜源에 따른 10-HDA 含量의 差異는 認定할 만큼 크지않으나 試料 개개간의 差異는 많았다. 이러한 差異는 풀벌의 生態, 採蜜時의 置置리 分離에 기인한 것으로 보이며 이에 관한 研究가 더 이루어져야 할 것이다. 한편 人工꿀에서는豫想한 바와 같이 전혀 檢出되지 않으므로서 10-HDA分析은 순수 人工꿀의 判別에서만 有用한 方法이 될 것으로 生覺된다.

Table 5 Frequency of 10-hydroxydecenoic acid content by floral sources

Floral sources	10-HDA content(%)			
	0-trace	1.0~19.9	10.0~19.9	20.0~30.0
Acacia	2	3	3	1
Chestnut	1	3	4	1
Polyflower	2	2	4	1
Total	5	8	111	3

\* trace is less than 1.0 mg%

#### IV. 要 約

아카시아꿀, 잡화꿀, 밤꿀을 對象으로 一般成分 및 遊離糖을 定量分析하고 벌꿀중의 脂肪酸을 GC-MS로써 分析한 結果 아카시아꿀, 잡화꿀 밤꿀의 平均水分含量은 각각 19.7, 19.1, 18.9, 0.050, 0.050%로서 아카시아꿀에서 比較的 낮았다.

벌꿀의 HMF는 아카시아꿀과 잡화꿀의 平均含量이 18mg/kg程度이나 밤꿀은 다소 높은 20.21mg/kg이었으며 유리산도는 밤꿀이 평균 20.21mg/kg으로서 가장 높으며 아카시아꿀에서는 8.85meg/kg으로서 가장 낮았다. 遊離糖의 含量은 資源의 種類에 關係없이 3種 모두 葡萄糖 31.0~32.0%, 果糖 35.0~36.0%로 나타나므로서 果糖/葡萄糖의 比率도 3種 모두 거의 同一한 1.14 程度이었다.

GC-MS에 의한 脂肪酸의 分析에서는 dodecanoic acid, 10-hydroxydecenoic acid, 6,9-undecadienoic acid, tetradecanoic acid, 12-(acetoxy)-9-octadecenoic acid 및 14-octadecenoic acid가 확인되었으며, 벌꿀의 品質判定에 利用되고 있는 10-hydroxydecenoic acid의 含量은 3種 모두 10mg%내외이며 20~30mg%에 달하는 試料도 있는 반면 檢出되지 않은 試料도 있었다.

## 参考文獻

- 1) 英麟科學社: 87英麟科學分析法이바모음集 pp. 31(1988)
- 2) 國立保健院: 醫藥品基準 및 試驗方法  
(I 주보 4, pp 27~30, 藥業新聞出版局(1988))
- 3) Association of official Analytical chemists : official method of Analysis of the Association of official Analytical chemists, 14th Ed, pp 588~596(1984)
- 4) 日本藥學會: 衛生試驗法注解 pp 269~280, 金原出版株式會社(1973)
- 5) Mason, V.C, Anderson, S.B and Rodemo, M. : proc 3rd FAAP Symp.(on protein metabolism and nutrition) vol. 1(1980)
- 6) Hak-Gil Chang, Myang-Kyoo Han and Jae-Gil Kim : KOREAN J. FOOD SCT. TECHNOL. Vol. 20, No 5 pp 631~636(1988)
- 7) White, J.U., Jr, Riethof, M.L, Subrs, M.H. and Kushnir, I : u.s. Dep. Agric, Tech. Bull, 1261 1(1962)
- 8) 韓國食品工業協會: 食品 公典 pp 351(1988)
- 9) 한 재경, 김 관, 김 동연, 이 상규 : KOREAN J. FOOD SCI TECHNOL. Vol. 17, No 3 (1985)
- 10) 김 명찬, 심 기환, 조 기백, 하 영래 : 경상대 論文集(자연) 18 : 109~116(1979)
- 11) 정 원월, 김 만옥, 송 기준, 최 인호 : KOREAN J. FOOD SCI TECHNOL Vol. 16 No 1 (1984)
- 12) Winkler, O : Zeitschrift Für Lebens und-forschung, 102(3), 161(1955)