

## 蒸溜酒의 貯藏과 熟成

池 逸 仙

(国税庁 技術研究所)

### I. 緒 言

蒸溜酒에는 燒耐, 高梁酒, 챔, 보드카, 데 키라 등 오지향아리나 硝子容器등에 貯藏하는 White liquor와 위스키, 브랜디, 럼 등 木樽에 貯藏하는 brown liquor가 있다.

이들 蒸溜酒는 蒸溜當時에는 알콜의 刺戟臭가 強하고 香味도 거칠은 술이지만 長期間 貯藏하면 맛이 부드럽고 円熟한 香味의 술로 熟成된다.

특히 위스키, 브랜디 등과 같이 木樽에서 貯藏熟成시키는 蒸溜酒는 木樽과 接触하게 되므로 White liquor에서는 찾아볼 수 없는 또 다른 복잡한 变化가 随伴된다.

蒸溜酒는 대략 다음과 같은 要因에 의해 熟成되는 것으로 알려져 있다.

첫째, 蒸溜酒는 알콜과 물이 거의 100%인 알콜蒸溜液을 貯藏하므로 貯藏中の 变化는 우선 알콜과 물의 接触에 의한 分子会合에 基因되는 것으로 生覓할 수 있다.

물분자( $H_2O$ )는 水素結合에 의한 分子会合으로 서서히 큰 塊(cluster)를 형성한다. 이와 같은 分子会合은 물의 OH基에 基因하며, 알콜분자( $C_2H_5OH$ )도 OH基를 갖고 있으므로 쉽게 Cluster를 形成한다.

따라서 알콜 水溶液에서는 알콜과 물의 分子 사이에도 分子会合에 의한 Cluster가 形成되어 알콜分子의 性質이 变하게 된다.

即, 分子会合에 의한 物理化学的變化로 알

콜냄새가 거의 없어지고 刺戟性이 醇化된 부드러운 맛의 蒸溜酒가 된다.

둘째, 蒸溜過程에서 移行된 成分自体의 变化와 相互反応에 의한 香味의 变化는 익히 알고 있는 事実이다. 即, 위스키의 경우 熟成中 木樽으로부터 流入된 空氣중 酸素에 의해 서서히 酸化作用이 일어나 알콜類는 aldehyde, 挥發酸 등으로 酸化된다. 에틸알콜은 물론 高級알콜도 酸化되며, 이들 酸化物은 다시 2次의으로 縮合反応을 일으켜 ester化, acetal化가 이루어진다. 특히 ester化는 여러 種類의 挥發酸과 알콜類의 相互作用에 의하여 일어나므로, 이들 각 成分의 組合에 의하여 生成되는 ester은 상당수에 達한다. 비록 量的으로는 微量이지만 香氣를 複雜하게 만든다는 点에서는 充分히 考慮하여야 할 문제이다.

세째, 위스키, 브랜디 등 木樽에 貯藏하는 Bromn liquor는 white liquor와는 달리 貯藏過程중에 木樽材와 蒸溜液이 接触하여 複雜하고 多樣한 物理·化的 变化가 일어난다.

蒸溜酒의 貯藏에 木樽을 使用하게 된 것은 近代의 일로서 브랜디가 그 曙光이다. 貯藏容器로서의 木樽은 堅固한 材料를 必要로 하는 것이므로 木材중에서도 堅固한 麗갈나무, 줄참나무 등 Oak材를 使用한다.

木樽에 Oak材를 使用하는 것은 堅固性外에 다른 木材에는 거의 存在하지 않는 特殊한 成分이 含有되어 있어 이것이 蒸溜酒 特히 위스키, 브랜디 등의 熟成香에 関係하기 때문이다.

알콜分이 60% 程度의 蒸溜液을 木樽에 넣어 贯藏하면 쉽게 着色된다. 이 알콜度數는 木樽材의 成分이 溶出되기 쉬운 濃度로서 이 濃度보다 높거나 낮으면 溶出量이 적어진다. 이것은 오랜 製造經驗에서 터득한 結果이지만 科学的으로 合理性을 갖고 있다는 点에서는 놀라운 事実이다.

木樽材로부터 溶出된 着色成分은 tannin 質에 가까운 Ligin質로서 木樽를 構成하는 cellulose와 함께 重要한 成分이다. cellulose는 알콜溶液에 溶出되지 않으나 lignin은 알콜作用으로 分解溶出되어 贯藏期間 分解되어 贯藏酒의 香味에 影響을 준다.

木樽에 贯藏한 蒸溜酒에는 아미노酸, 糖類, 苦味成分, 無機物 등 不揮發性成分이 微量 含有되어 있어 맛에 関與하게 된다. 이런 成分들은 蒸溜當時에는 전혀 含有되어 있지 않은 것으로 木樽材로부터 溶出된 것임에 틀림없다.

이와 같이 蒸溜酒는 贯藏過程을 通하여 여러 가지 複雜한 物理·化的變化를 가져오게 되며, 이로 인하여 맛이 부드럽고 香氣가 좋은 솔로 熟成하게 된다.

最近 分析化學技術의 發展으로 酒類에 含有된 成分의 由來, 酵酶熟成工程의 变化 및 香氣成分과의 関係 등이 解明되어 酒類의 成分들이 酒質에 크게 作用함이 확실해졌다.

따라서 現在까지 밝혀진 여러 가지 試驗結果를 土台로 蒸溜酒 特히 木樽貫藏酒의 贯藏에 따른 熟成效果에 對하여 檢討해 보기로 한다.

## II. 蒸溜酒의 物理化学的 性質과

### 熟成

蒸溜酒는 木樽을 使用하는 등 좋은 條件에서 贯藏하면 酸, aldehyde, ester 등이 增加되어 香氣가 芳醇해지며 알콜의 刺戟의인 매운 맛도 줄었들어 味覺이 좋아진다. 即 20~30年 贯藏

한 위스키나 브랜디는 알콜分이 40% 이상인데도 味覺上에는 알콜分이 10~15% 정도의 새로운 알콜飲料를 마실 때의 刺戟程度로 밖에 느끼지 못하는 것으로 알려지고 있다.

또한 純粹한 알콜水溶液에서도 마찬가지로 알콜分이 30% 정도의 것을 10~15년 贯藏하면 비록 化学的成分의 变化는 거의 일어나지 않지만 그 刺戟性은 15~16% 程度의 알콜分으로 느끼기 꼼 醇化된다.

이와 같은 熟成現象이 蒸溜酒나 알콜水溶液의 微量成分의 变化에 의한 것인지 아니면 溶液 중의 分子會合狀態가 变化되어 알콜의 刺戟臭가 減少되는 것인지 그 原因에 對해서는 熟成과 隨伴되어 일어나는 物理化学的性質의 变化에 對한 究明이 있어야 可能할 것으로 생각된다.

### 1. 蒸溜酒에 있어서 알콜濃度差異에 의한 溶液構造의 变化

위스키나 브랜디와 같은 蒸溜酒는一般的으로 알콜濃度 60~70%에서 贯藏하며, 40% 前后에서 製品한다.

이와 같은 알콜濃度는 오랜 製造歷史를 通해 經驗의in 結果에 의해 定해진 것으로 生覺된다.

위스키 등 蒸溜酒의 主成分인 알콜이나 물은 極性이 強한 會合性液体로서 다른 液体보다 많은 特性을 갖고 있다.

물의 경우, 4℃에서 最大密度를 나타내며, 誘電性, 热容量, 粘度, 热伝導率 등이 높다.

이것은 물分子가 2個의 proton donor와 2個의 proton acceptor를 갖고 있어 서로 隣接分子와 水素結合을 形成하기 쉽기 때문이다.

한편 알콜分子( $C_2H_5OH$ )의 경우에 있어서는 OH基를 媒介로 하여 隣接分子와 水素結合을 하고 있지만, alkyl基의 部分( $C_2H_5$ )은 會合時 立体障礙를 이르기는 등 両面性을 갖고 있다. 알콜의 水素結合時 energy는 6.7Kcal /

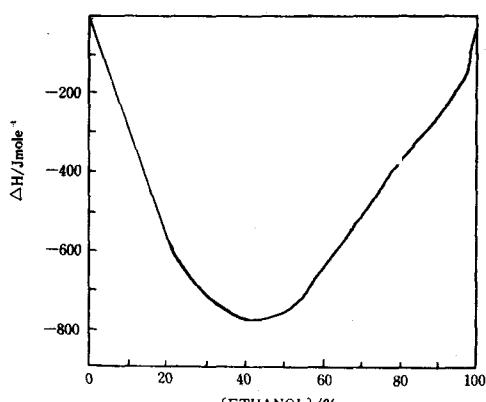
mol로 물의 4.52 Kcal/mol에 比해 結合力이 強하지만 한 分子가 한 개의 水素結合에 依存하게 되므로 alkyl基의 回転에 따라 水素結合은 끊어지기 쉬운 狀態가 된다.

即 水素結合을 하는 能力面에서는 물과 알콜은 서로 類似하나 水素結合에 関与하는 構造的 側面에서는 상당히 差異가 있다.

이와 같은 特性을 지닌 알콜과 물을 混合하면 水酸基에 의한 水素結合, 疏水基인 alkyl基의 영향 및 親水基와 疏水基의 均衡維持 등이 알콜水溶液의 構造를 支配하는 重要한 要因이 된다.

熟成된 蒸溜酒에 물을 가하여 混合操作時 体積이 收縮되고 発熱하는 現象은 잘 알고 있는 일이지만, 이것도 알콜과 물의 特徵的相互作用에서 비롯된 것이다.

Boyne, J. A. 및 Williamson, A. G는 25°C에서 알콜과 물을 混合할 때의 1 mol. 當 発熱量과 알콜濃度와의 関係를 試驗한 結課, 第1圖에서와 같이 알콜과 물을 混合한 후의 알콜濃度가 40% 부근인 때가 最大發熱量을 나타내고 있다. 또 混合時의 体積收縮은 60% 부근이 最大이고 粘度는 40% 부근이 最大이다.



알콜과 물混合后의 알콜濃度로 表示 25°C

(第1圖) 알콜과 물의 混合熱

Coccia, A. 및 Indovina, P. L. 등은 各種 알콜水溶液(A: 0~20%, B: 20~40%, C: 40~

90%, D: 95~100%)의 NMR을 測定하여 第2圖와 같이 各領域의 알콜-물分子의 相互作用에 對하여 会合model을 作成하였다.

#### (A) 領域(0~20%)

알콜含量이 적기때문에 水素結合이 물에 비해 增加되는 것으로 생각되며 물 自体의 自己結合이 促進되어 알콜分子는 “Structure making” 效果를 나타내고 있다. 이 領域의 알콜分子는 물分子間의 空洞(cavity)에 꼭 맞는 狀態인 것으로 解釋된다.

#### (B) 領域(20~40%)

이 濃度領域에서는 물分子間의 空洞을 填우는 必要以上的 알콜分子가 存在하기 때문에 물構造의 增強에 對하여 서서히 障害가 되어 차제에 알콜分子에 의한 물構造의 “Structure Making” 效果가 強해져서 OH signal이 高磁場으로 shift가 시작된다. 또한 알콜分子의 alkyl基와 OH基는 물에 대하여 서로 反對作用을始作하여 一定한 均衡이 維持되는 물의 構造가 된다.

#### (C) 領域(40~80%)

이 領域은 알콜含量比가 增加된 結果로 물分子-물分子間의 水素結合이 破壞되는 반면 물分子-알콜分子間의 水素結合이 形成되는 狀態로 된다.

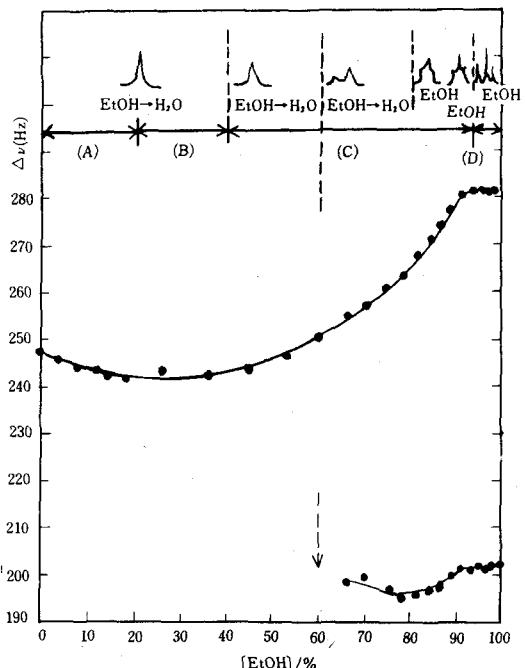
이 領域은 알콜含量比가 增加된 結果로 물分子間의 水素結合이 破壞되는 반면 물分子-알코올分子間의 水素結合이 形成되는 狀態로 된다.

또한 알콜濃度 60~70% 부근에서 물 및 알콜의 OH signal이 分離되는 것이 現象적으로 觀察된다.

#### (D) 領域(85~100%)

물 및 알콜 signal의 化學 shift가 거의一定하고, 알콜 OH signal의 트리플렛이 상당히 명확하게 觀察된다.

이 領域에서는 물分子-알콜分子間의 水素結合이 전혀 없는 狀態인 것으로 생각된다.

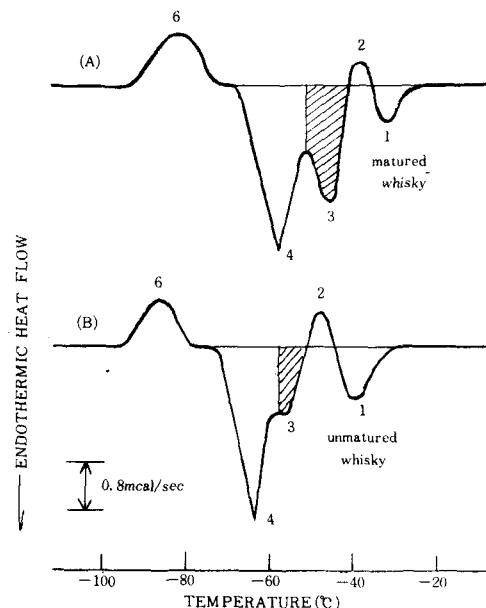


〈第2図〉 酒精濃度の 酒精濃度에 의한  
OH signal과 그 化学 shift

Grochowski 등은 酒精水溶液의 1R 測定으로 물의 水酸基의 逆對稱伸縮運動과 變角振動의 結合音에 의한  $5,160\text{cm}^{-1}$ 에서의 吸光度와 濃度의 関係를 求하였는 바, 이 1R 測定結果에서도 全酒精濃度領域을 (1) 0~40%, (2) 40~80%, (3) 80~100%의 3個領域으로 나누어, (1)領域에서는 물의 構造가 維持되는 事實이 指摘되었다.

Koga, K. 및 Yoshizumi, H. 등은 第3圖에서와 같이 各種 酒精濃度의 水溶液을 急速凍結后,  $10^\circ\text{C}/\text{min}$ 의 昇溫速度로 融解할 때의 熱變化曲線(Thermogram)을 示差走査熱量計로 測定한 바, 8個의 類型으로 集約하여 解釋하였다.

各 peak의 吸熱 및 發熱量과 酒精濃度関係를 보면, 酒精 40% 및 60%에서 吸熱量과 發熱量이 最大值 또는 最少值를 갖는 peak가 3個가 있어, 이 酒精濃度에서 急激한 溶液構造의 變化가 있는 것을 알 수 있다.



〈第3図〉 各酒精濃度의 凍結酒精水溶液의 融解의  
示差熱 Thermogram

以上에서 検討한 内容과 같이 酒精水溶液은 一定한 濃度를 限界로 溶液의 構造가 急激히 變하는 것을 알 수 있다.

위스키, 브랜디 등 大部分의 蒸溜酒는 製品의 酒精濃度가 40%前后로서 물의 構造가 維持되는 濃度領域의 限界에서 飲用되는 것은 酒精水溶液의 構造 model과 어떤 聯関性이 介在되어 있을 것으로 생각되며, 매우 豊미있는 일이다.

### 物理的 要因에 의한 熟成

위스키, 브랜디 등 蒸溜酒는 貯藏中에 香味가 圓熟해지고 酒精의 刺戟臭가 줄어들어 부드럽게 調熟되는 것은 잘 알고 있다. 貯藏中에 일어나는 酸化, ester化, aminocarbonyl化 acetol反應 등은 熟成에 있어서 化学的 要因으로 寄與하게 된다.

한편 主成分인 酒精과 물은 항상 会合体를 形成하는 性質이 있는 것은 앞에서도 説明하였지만, 이 会合体의 形成은 時間経過와 함께

進行되고 그것에 相應하여 알콜이 아닌 刺戟臭가 없어지고 맛이 부드러워지는 것으로 생각된다.

이것은 단순히 알콜과 물의 物理的 要因에 의한 熟成으로 看做될 수 있다.

赤星 등은 貯藏年数가 다른 蒸溜酒의 誘電性의 变化를 共振型誘電率測定器를 使用하여 未熟成標準 알콜水溶液의 誘電率(表1)과 各種 貯藏年数의 알콜水溶液 및 蒸溜酒의 誘電率(表2)을 测定한結果, 貯藏年数에 따라 誘電率이 減少하였다. 即 5年貯藏 알콜水溶液은 2~2.5, 10年 貯藏液은 4, 15年 貯藏液은 4.5, 20年 貯藏液은 6~7 씩 각各 減少하였다.

이와 같이 알콜水溶液이나 蒸溜酒의 貯藏에 따른 誘電率의 減少는 試料에 含有된 微量成分이나 電解質의 影響에 因する 것보다 貯藏에 따른 分子会合의 影響이 훨씬 크므로 化学的成分이외의 原因으로 看做된다. 即, 長期貯藏中에 液體構造가 变化되어 보다 安定한 分子会合이 이루어져 分子間의 引力가 增大하여 双極子의 配向이 困難해져서 誘電率이 減少되는 것으로 判断된다.

또한 熟成酒의 NMR spectrum을 测定한結果, 貯藏年度가 오래된 것일수록 알콜과 물의 OH基의 proton 半經幅이 넓어지는 것을 알았다. 이 시험結果로 보아 貯藏年度가 오래된 蒸溜酒에 있어서는 OH基의 proton의 水素交換이 活発치 못하여 cluster 중에 束縛되는 알콜分子의 数가 같은 濃度의 알콜水溶液보다 많은 것으로 推定된다.

Koga, K. 및 Yoshizumi, H 등은 第4圖에서와 같이 貯藏위스키와 未貯藏위스키에 对하여 凍結后 昇溫的融解過程을 試驗하였다.

試驗結果 貯藏위스키의 融解 Thermogram은 알콜, 알콜一 물, 물의順序로 融解하는데 未貯藏위스키의 融解過程과 比較하면 알콜一 物의 融解量(peak 3)은 많고, 알콜(peak 4)과 물(peak 5)은 각各單獨으로 融解하는量

〈第1表〉 未熟成標準일률 水溶液의 誘電率

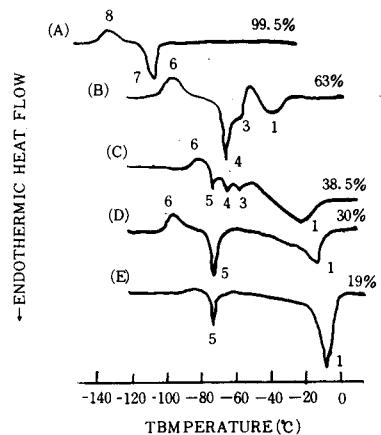
試料·糾水	알콜濃度(vol%)	誘電率(15McIT°C)
S-	0.00	81.14
S-1	110.85	77.9
S-2	21.10	73.6
S-3	30.28	69.0
S-4	40.39	63.8
S-5	49.86	57.6
S-6	59.32	52.1
S-7	69.39	45.4
S-8	77.41	38.8
S-9	87.53	32.4
S-10	95.33	28.3
	100.00	26.6

〈第2表〉 熟成 알콜水溶液 및 蒸溜酒의 誘電率

試料	貯藏年月	알콜濃度	誘電率	誘電率減少
alc. 水溶液	0.5	21.07	72.2	0.9
"	0.5	40.31	63.7	0.2
"	1	20.55	72.2	1.2
"	1	29.80	67.8	1.0
"	1	32.30	66.1	0.8
"	2	26.24	69.2	1.8
"	3	23.83	70.8	1.6
"	3	26.87	68.9	1.6
"	3	26.88	68.5	2.0
"	3	39.92	62.2	1.6
"	3	47.77	59.3	1.9
"	4	20.04	72.1	2.0
"	4	21.72	72.2	2.0
"	4	29.03	67.2	2.1
"	4	33.63	65.1	2.3
"	5	21.54	71.3	2.2
"	6	26.45	68.1	2.7
"	7	24.60	65.3	2.7
"	10	29.36	65.2	4.2
whisky	12	41.78	58.2	4.6
"	15	40.12	59.5	4.2
alc. 水溶液	15	31.40	61.3	4.6
malt whisky	30	34.28	59.7	7.2
"	30?	44.33	54.7	6.5
Gin	30?	6.0	36.63	60.0
alc. 水溶液	30?	23.70	65.1	7.1

보다 적다. 5

이것은 贯藏위스키는 未貫藏위스키에 比해 알콜—물 間의 相互作用이 促進되어 그로 인하여 알콜, 물 單獨으로 融解되는 量은 減少되고 알콜—물의 融解量은 增加되는 것으로 判斷된다.

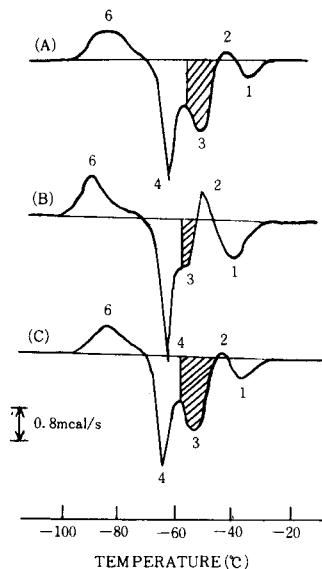


〈第4図〉 貯藏위스키(7年貯蔵 A)와 未貯藏  
위스키(New pot, B)의 融解 Thermogram  
(alc. 59.8%)

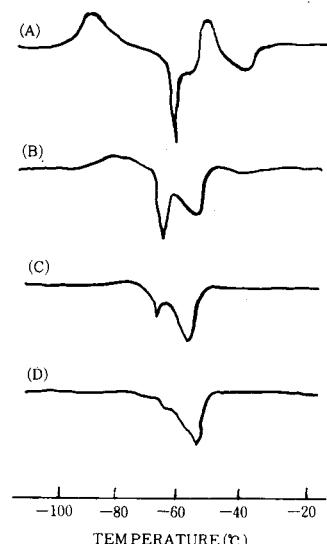
第5圖의 試験結果를 보면, 貯藏위스키原酒(Tehrmogram A)에 있어서는 알콜—물의 相互作用이 促進되나, 이 貯藏위스키原酒를 蒸溜한 것은 消失되어버리며 (B), 이 蒸溜液에 貯藏위스키原酒에 含有된 相當量의 不揮發成分을 添加하면 다시 促進되는 現象(C)을 알았다.

또한 第6圖의 試験結果와 같이 不揮發成分의 量에 比例하여 peak 1, 4에서 peak 3으로 shift가 일어나 融解量(peak 3)이 增加되는 것을 알았다.

따라서 貯藏위스키에서 나타나는 알콜—물相互作用의 促進現象의 한 要因으로는, 알콜과 물의相互作用을 增加시키는 不揮發性成分이 貯藏 중에 木樽材로부터 溶出되어 貯藏期間의 經過함에 따라 서서히 알콜—물 間의相互作用을 促進시키는 것으로 생각된다. 以上과 같이 蒸溜酒의 物理化学的性質과 그 觀點



〈第5図〉 貯藏위스키原酒(A), 그 淊液(B),  
및 淊液相當量(670ppm) 不揮發性 成分을  
加한 試料(C)의 融解 Thermogram



〈第6図〉 위스키原酒 不揮發性成分의  
알콜水溶液融解 Thermogram에 미치는 影響  
(alc. 59.8%)

에서 蒸溜酒의 物理的熟成에 関해 아울러 檢討해 보았다.

### III. 木樽貯藏에 의한 蒸溜酒의 調熟

위스키, 브랜디 등 蒸溜酒는 木樽에서 長期間 貯藏되기 때문에 蒸溜液과 木樽材는 相互接融하여 여러 가지 複雜한 物理化学的變化가 隨件되어, 이로 因하여 부드럽고 좋은 香味의 술로 調熟된다. 그러므로 木樽材의 成分은 香味成分의 变化에 重要한 役割을 한다.

木樽材의 成分은 cellulose와 lignin이 約 85%이며, 其他 Hemicellulose, tannin, 色素, 壓素化合物, 無機物, 香氣成分 등이 含有되어 있다.

알콜分이 60~70%인 蒸溜酒에는 cellulose를 제외한 木樽의 成分가 그대로 溶出되기도 하고, hemicellulose와 같이 溶出分解되어 rh-amnose, xylose, glucose 등 成分으로 分解되기도 하며 lignin은 alcoholysis를 받아 ethanol lignin 등으로 分解溶出된다. 特히 lignin은 最終的으로 vanillin으로 变化되며, tannin質은 着色, 맛, 酸分에 直接 関與하게 된다.

嗜好食品인 술은 단순히 어떤 香味成分이增加되었다고 하여 좋은 술이 되는 것은 아니다. 예를 들면 木樽材를 粉末로 하여 蒸溜酒에 浸漬, 加温하면 木樽材의 有効成分이 빨리 많은量이 溶出되지만, 이와 같이 急速하게 溶出된 것은 香味의 調和가 이루어지지 않아 술로 서의 價値가 低下된다. 要는 芳香과 맛 등이 잘 調和되어 自然味에 가까운 술로 变貌할 수 있어야 한다. 이것이 貯藏에 의한 調熟效果인 것이다.

#### 1. Polyphenol의 成分과 調熟

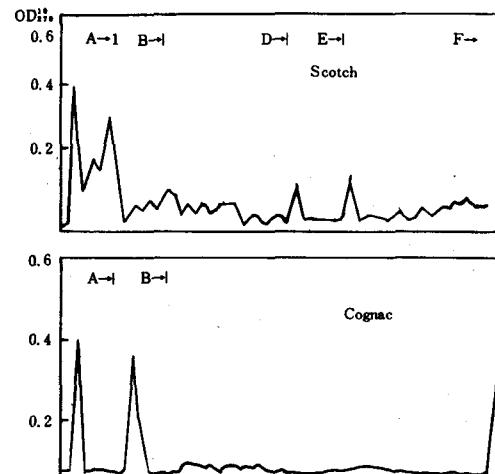
各種 熟成蒸溜酒에 对하여 phenol性 物質의 發色值을 tannic acid로 換算하여 比較해본結果, Cognac은 30~75mg%, Bourbon은 15~51mg%, Scotch는 8~15mg%이다.

Brandy와 Whisky間의 Phenol含有量의 差

는 Brandy用 貯藏木樽은 Tannin質이 많은 材質이며 더욱 前處理를 하지 않은 新樽을 使用하고, Bourbon은 内面을 구운 木樽을 使用하지만, Scotch는 Sherry樽을 使用하고 grain whisky와 blending하는데 原因이 있는 것으로 생각된다.

Phenol性物質에는 Ethyl acetate에 녹기 쉬운 것이 많으므로 才 7圖와 같이 Whisky 및 Brandy의 酸性下의 抽出物에 对한 Silica column chromatogram을 A~F로 分割하여 각각을 P. P. C.로 展開한 大塚 등의 試驗結果를 보면 A 및 B区分에는 Vanillic acid, syringalic acid가 檢出되고, 他区分에는 塩化才 2鉄에 發色되는 몇개의 spot가 있었으며 特히 D区分에는 gallic acid가 確認되었다.

A区分은 着色物質이 共存하는 外에 芳香性이 있는 것과 methoxyphenol이 確定되었다. 級別이 다른 (同一 商標) Cognac의 ethyl acetate抽出物의 methoxyphenol含量을 測定한結果, grade가 높은 製品의 含量이 많으며, 別途로 Folin反應에서 算出한 Vanillic acid量과 methoxy量에서 算出한 vanillic acid量과의 比를 比較해 보면, 第3表에서와 같이 grade가



〈第7圖〉 위스키 및 브랜디의 Et·Ac抽出部의 Silica column chromatogram OD : 270mm 滤媒 :  $\text{CHCl}_3 - \text{BuOH}$

높은 製品이 많으며, Folin反応에의 한 vanillic acid보다 methoxy量에서 算出한 値가 높은 것으로 나타났다. 이것은 熟成이 오래된 것일수록 methoxy基物質이 많이 溶出되는 것으로나 木樽材의 Lignin이 熟成에 関與함이 明白하다.

〈第3表〉 Cognac의 ethyl acetate 抽出物의 methoxy含量과 Vanillic acid量

製品級別	methoxy	vanillic acid		a/b
		a	b	
	mg%	mg%	mg%	
3 star	1.44	7.7	12.8	0.61
VSOP	1.65	8.9	13.5	0.65
Napoleon	3.20	17.2	21.3	0.81
Extra	4.16	22.3	27.5	0.81

a : methoxy量에서 算出한 値

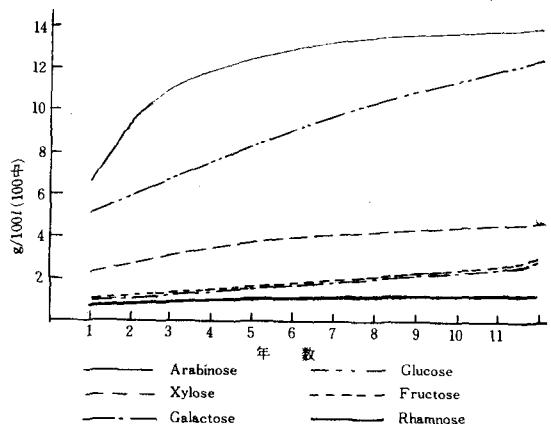
b : Folin反応의 比色值에서 算出한 値

## 2. 木樽材成分의 分割

木樽에 贯藏한 蒸溜酒는 앞에서도 説明한 바와 같이 木樽材의 成分이 贯藏過程에서 溶出, 分解됨이 分明함으로 木樽材의 成分을 알콜에 溶出시켜 그 成分을 檢討하는 일은 木樽貫藏中の 成分度化를 把握하는 데 重要한 役割을 한다.

木樽材를 얇게 깎은 조각이나 粉末을 使用하여 알콜에 浸漬시키면 微量의 Rhamnose, Glucose, Xylose 등이 溶出된다. 이것은 Hem-cellulose가 溶出分解된 것으로 抽定된다.

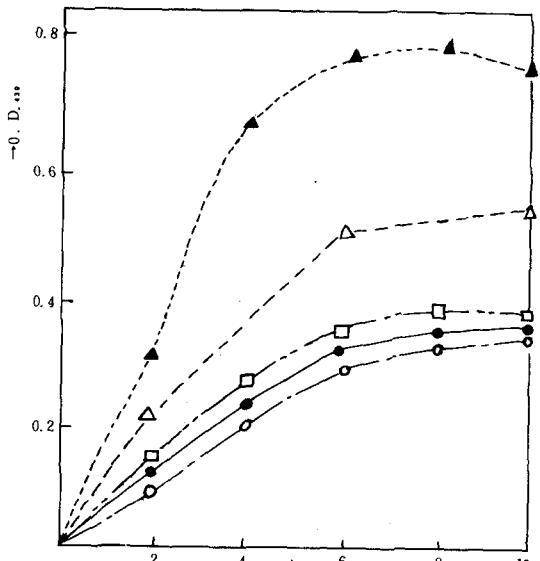
Black, R. 및 A. A. Andreasen 등은 Bourbon whisky의 熟成期間에 따른 糖類의 溶出效果에 对하여 第8図의 結果와 같이 報告하였다. 即 糖의 種類에 따른 溶出效果는 높은 差異가 있으며, 贯藏年度에 따라 糖의 溶出量이增加된다.



〈第8図〉 Bourbon whisky의 熟成中의 種類의 增加

또한 Petrosyan에 의하면 熟成 Brandy 중에는 57mg/l의 遊離아미노酸이 存在하며 이 것은 木樽材에서 導入된 것으로 說明하고 있다.

大塚, 今井 등은 大樽材의 조각을 各種 알콜濃度에서 浸漬시켜 着色物의 溶出度(430nm에서 比色)를 試驗한 結果, 第9図에서와 같이 알콜濃度가 높아질수록 빨리 溶出되었으며, 알콜分이 60% 부근에서 溶出效果가 最高로 나타



〈第9図〉 木樽材 chip의 浸漬에 있어서 알콜濃度의 影響

▲60% △40% □90% ●20% ○0% (water)

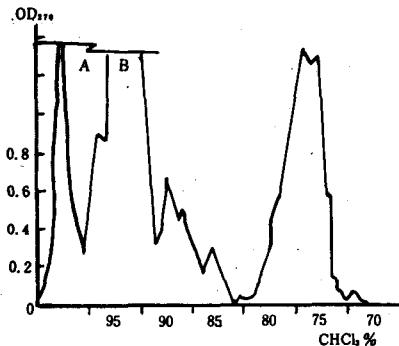
났고 90%에서는 오히려減少됨을 알았다.

이와 같은結果는蒸溜酒를木樽에貯藏할 때의 알콜濃度가60~70%인점을考慮하여 보면 이濃度가着色物의溶出에 가장效果的임을 알 수 있다.

木樽材溶出物을 미리 塩酸으로 加熱處理한 ethyl acetate로抽出한 것을 silica column chromatography를 実施한結果, 第10図와 같은 chromatogram을 얻었다.

溶出 pattern이 熟成蒸溜酒의境遇와類似하여 vanillic acid, syringalic acid가 각각檢出된 A 및 B peak가確認되었다.

他区分에서는 많은 phenol性物質이檢出되었으며 특히 D区分에는 gallic acid가確認되었다.



(第10図) 木樽材抽出物(HCl処理)의  
Silica column chromatogram  
OD : 270nm의吸收溶媒 :  $\text{CHCl}_3\text{-BuOH}$

더욱興味있는 것은 A区分은芳香性으로 塩酸處理를 하지 않은 경우보다 훨씬香氣가 높으며 이것은 lactone生成과關係가 있다. 그러므로 A区分에서 얻어지는芳香은熟成蒸溜酒의芳香과 다소 다르지만 A区分을未熟成위스키 또는 브랜디中에첨가하여加溫하면熟成香에 가까워지는 것을確認하였다.

이상의結果로부터蒸溜酒의熟成특히熟成香의發現에는木樽材의成分이関與되고 있음이示唆되었다.

### 3. ethylacetate抽出物과熟成

大塚등은위스키및브랜디등蒸溜酒를中

和하여中性下에서ethyl acetate로抽出한 다음酸性으로하여다시ethyl acetate로抽出하여分割한各各에對하여Folin反應을시켜얻은結果를等級이 다른위스키와브랜디에對하여第4表에서와같이比較하였다.

(第4表) 熟度가 다른 Cognac(A, B)과 Scotch (C)의 Phenol量

酒類等級別		Phenol量 mg%		
		總量	酸性	中性
A	3 star	50	8.3	5.5
	VSOP	55	40.6	6.0
	XO	52.5	31.1	8.5
	Extra	47.5	27.3	9.0
B	3 star	31.5	10.0	2.8
	VSOP	25.5	9.2	4.3
	XO	22.5	15.5	5.8
	Extra	34.5	10.0	8.5
C	12Y	10.5	4.5	2.5
	21Y	21.0	9.7	8.8
D	young	14.5	6.0	3.3
	older	14.0	5.0	4.3

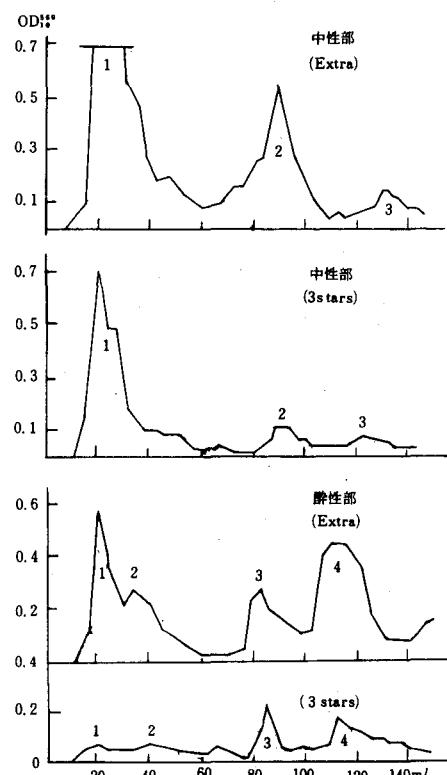
試驗結果total phenol은等級이높을수록많은傾向이있으나,그중에는順序가바뀐것도있다.이와같은結果는酸性ethyl acetate抽出部에서도마찬가지로나타나고있으나中性抽出部을보면대체로等級順位로많아지는것을알수있다.

또한中性및酸性抽出部을等級이다른브랜디에對하여column chromatography를実施한바,主要peak는各各3個所確認되었다.

第11図의chromatogram과第5表의phenol含量比色值을보면中性抽出部의第1peak量은熟成度가높을수록많다.

特記할만한것은熟成香中가장香氣가강한것이中性的出部의第1peak에存在하므로phenol含量으로熟成度에對한相對的特性

을推定할 수 있을 것으로 생각된다.



〈第11図〉 Cognac의 Et. Ac抽出部의  
Silica column chromatogram  
OD : Folin 試薬発色値 溶媒 : CHCl<sub>3</sub>-EtOH

〈表5〉 Et·Ac 抽出部의 Column의  
各 peak의 総和量 比較

区分	peak No.	Extra (a)	3 star (b)	ratio (a/b)
中 性 部	1	7.81	0.96	8.1
	2	2.60	0.46	5.6
	3	0.71	0.13	5.4
酸 性 部	1	1.49	0.20	7.5
	2	1.21	0.24	5.0
	3	1.31	0.41	2.7
	4	2.56	0.39	6.6

\* Cognac 200ml当 mg数

#### 4. 中性 ethyl acetate 抽出部의 芳香成分

이抽由部分에는 앞에서도言及한 바와같이芳香을 갖인成分이存在하지만, 그外에도着色物質을包含하여몇가지成分이存在함을確認하였다.

抽出物을 T.L.C.에展開한結果,鮮明한青色螢光物이存在하며, 이것은 scopoletin으로確認되었다. scopoletin을螢光分析法으로量的追跡을実施한結果 이成分은木樽材中에存在하며熟成의進度에따라蒸溜酒中에그含量이增加되었다.

또中性抽出物을 T.L.C.로展開한후diazo-sulfanillic acid로發色시킨結果 phenol成分이大部分이었고, 이成分含量도熟成度에따라增加되었다.

이들成分들은T.L.C의 R<sub>f</sub>가낮은部分의것이며, R<sub>f</sub>值높은部分에는phenolaldehyde即vanillin, syringaldehyde, P-oxybenzaldehyde등이檢出되었다. 이들成分중에는芳香을갖인것이있으며,熟成香의補香이긴하지만主体成分은아니다.

中性抽出部를 Gas chromatography에서 3個의区分으로分取chromatogram을実施한后各区分을다시Gas chromatography에결은結果途中의分取区에서3種의peak가確認되며. 이것을GC-Mas로試驗한바第1peak는phenyl alcohol이고, 第2 및第3 peak는 $\beta$ -methyl- $\gamma$ -octalactone(M.O-lactone)으로前者가cis型,后者가trans型인것이證明되었다. 이것들은西村등이oak材中에存在하고 있음을證明한것과一致한다.

大塚등은이MO-lactone이熟成에따라增加하는成分이며, 위스키가브랜디보다 많고,製品의等級이높을수록含量이많은것을確認하였다.

위스키가브랜디보다MO-lactone含量이 많

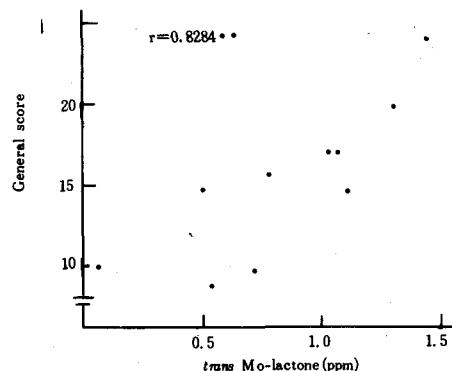
은理由는 使用하는 木樽材를 比較해 보면 Rocky產의 white oak는 Cognac用의 Limousin 產의 木樽材보다 이 成分이 많이 含有되어 있 기 때문이다.

### 5. MO-lactone의 官能上의 意義

MO-lactone에는 cis型과 trans型이 있으나 熟成蒸溜酒中에는 trans型이 量的으로 많다. 그러므로 이 두가지 型의 香氣의 性質과 闘值를 大塚 등이 試驗하였다.

合成 lactone에서 cis型과 trans型을 分離하여 官能評価한 結果, 항상 芳香이 있는 것으로 評価되는 것은 cis型이며 香氣도 좋았다. 물론 lactone이 熟成香을 代表할 수는 없지만 微

量의 lactone을 低級위스키에 添加한 結果 香味가 좋아졌다.



〈第12図〉 Scotch whisky의 官能評価와 lactone量  
General score: 審査員 10名의 総点(-3~+3)

〈第6表〉 American whisky 貯藏中의 成分變化

貯藏年月	Alcohol (%)	P H	酸	結合酸	Ester	Aldehyde	Furfural	Fusel oil	Extract	Tannin	着色
0	50.9	4.92	5.9	0.8	16.2	1.4	0.2	111	87	07	0.032
1	50.9	4.62	20.4	3.7	17.2	2.1	1.2	123	44.1	12	0.156
3	50.7	4.62	32.2	5.3	18.5	2.8	1.5	131	66.6	21	0.205
6	50.7	4.38	42.5	6.6	21.8	3.3	1.6	131	87.7	28	0.243
1 12	51.0	4.38	53.4	8.3	26.8	4.1	1.7	132	111.1	35	0.282
18	51.3	4.29	58.1	9.0	31.1	4.8	1.8	132	127.6	39	0.308
2 24	51.5	4.29	61.8	9.2	35.5	5.5	1.8	134	137.5	42	0.328
30	51.8	4.28	64.1	9.3	38.9	5.8	1.9	136	147.7	44	0.341
3 36	52.0	4.27	65.8	9.3	41.8	6.0	1.8	135	152.7	47	0.352
42	52.3	4.26	67.8	9.4	44.7	6.0	1.9	137	157.7	48	0.360
4 48	52.6	4.26	69.2	9.4	47.6	6.1	1.8	138	165.9	48	0.365
54	52.8	4.26	69.7	9.4	48.0	6.1	1.7	—	166.0	49	0.367
5 60	53.0	4.26	70.2	9.5	51.9	6.2	1.7	—	173.0	49	0.368
66	53.3	4.26	72.0	9.5	55.6	6.3	1.8	—	174.2	49	0.369
6 72	53.7	4.24	71.6	9.5	57.6	6.5	1.8	—	181.5	49	0.380
78	53.9	4.24	74.4	9.6	61.2	7.0	1.8	—	186.0	50	0.385
7 84	54.3	4.23	76.2	9.7	62.0	7.0	1.8	—	198.6	50	0.389
90	54.4	4.22	79.4	9.7	64.4	7.0	2.0	—	198.9	50	0.413
8 96	54.7			9.7	64.8	7.0	2.0	—	209.6	53	0.449

※酸～Tannin: alcohol分 50%로 換算한 whisky 100ℓ 中의 g數로 表示

알콜분이 30%인 溶液에서 lactone의 闕值를 調査한 結果 cis型이 0.6p.p.m., trans型이 0.06ppm인 것으로 Salo 등이 얻은 結果와 거의一致하며 이들 成分들은 蒸溜酒의 成分중에서 diacetyl 다음으로 낮은 闕值를 갖고 있다.

위스키에는 trans型의 MO-lactone은 적은 편이지만 闕值의 10倍, 많은 것은 20倍의 量을 含有하고 있어 위스키 香氣에 어떤 影響을 미치는 것은 틀림없는 事実이다.

大塚 등은 Scotch whisky 12点의 官能評価와 각 위스키의 成分量과의 相関關係를 檢查한 結果 第12回에서와 같이 trans型 MO-lactone 含量은 官能評価順와 높은 相關關係가 있음을 알 수 있다. 또한 香氣뿐아니라 맛에 있어서도 lactone은 相關性이 있음을 알았다.

参考로 American whisky의 貯藏中의 成分變化를 第6表에 掲載하였다.

## IV. 結論

以上에서 檢討한 바와 같이 위스키 브랜디 등 蒸溜酒는 木樽에서 오랫동안 貯藏됨에 따라 알콜과 물이 서서히 分子会合을 하여 cluster를 形成하여 그로 인하여 알콜液의 構造가 变化되어 알콜의 刺戟臭가 죽어지고 香味가 부드러워지는 物理的 熟成이 進行되고, 木樽材로부터 流入된 空氣中의 酸素와 酒液이 서서히 作用하여 微量成分을 酸化하여 香氣成分을 形成하는 化學的變化가 同時に 隨伴된다.

木樽材의 成分은 酒液 中의 알콜의 作用으로 많은 成分 即 lignin, hemicellulose, tannin 色素, 素素化合物, 無機物, 香氣成分 등이 溶出되어 着色과 味覺成分을 附加시키며 특히 lignin質은 溶出后 分解되어 vanilline과 같은 芳香成分이 增加된다.

또 tannin質은 一部 苦味成分으로 溶解됨과同時に MO-lactone이 增加되어 香味를 좋게 한다.

木樽에 貯藏하는 위스키 브랜디 등 蒸溜酒는 年 2%정도씩 撥散되어 成分의 濃縮이 일어나며, 그 濃縮程度는 成分에 따라 差異가 있고 오래될수록 成分比는 变化된다. (第6表 參考)

위스키 등 熟成蒸溜酒의 香味는 위에서 밝힌 여러가지 物理化学的 变化의 綜合結果로 調和된 것이므로, 単純히 芳香成分을 붙인다면 가맛의 成分을 넣는다고 하여도 熟成香味에는 미치지 못하며 또한 될 수도 없는 일이다.

위스키나 브랜디 등의 蒸溜酒에 對한 人工熟成法 即 機械的攪拌法, 音波와 超音波處理, 温度處理, 照射處理(赤外線照射, 紫外線照射 및 可視光線), 電氣的處理法(電流와 Ozone生成, 電氣分解와 酸化還元, 木樽材抽出物을 添加하는 方法 등 여러가지 方法들이 考案되었으나, 實用的으로 크게 効果를 가져온 것은 별로 없다.

그러므로 現段階에서 생각해 볼 때, 人工熟成으로 自然熟成에서 일어나는 여러가지 变化를 滿足시킬 수 있는 좋은 熟成方法이 創出된다면 長期貯藏에 따른 熟成效果를 短時日内에 成就할 수 있을 것이다, 아직은 完全히 그 条件을充足시키는 方法은 考案되지 않고 있다.

따라서 위스키, 브랜디 등 蒸溜酒의 熟成에는 木樽에서 長期貯藏하는 自然熟成法이 品質管理上 最善의 方法으로 生覺된다.

## 參考文獻

1. Boyne, T. A & Williamson, A. G. : J. Chem. Eng. Data 12, 318 (1967)
2. Coccia, A. & Indovina, P. L. : Chemical Physics 7.30 (1975)
3. 赤星亮一 : 日農化 37(8) 433, (1963)
4. Koge, K & Yoshizumi, H. : J. Food Science 44(5) 1986 (1979)
5. 山田浩一, 福井靖 : 日農化 36(11) 933 (1962)

6. 古賀那正, 竹内光枝: 日協 76(10) 722 (1981)
7. Salo, P., Nykanen, L. & Soumalainen, H.: J. Food Sci, 37, 394 (1972)
8. Liebmann, A. J. & Scherl B: Ind, Eng, Chem. 41, 539 (1949)
9. Baldwin, S. & Andreason, A.: J. AOAC, 57, 80 (1974)
10. 大塚謙一: 日醸協 69(12) 809 (1974)
11. Otsuka, K., Zenibayashi, Y: Arg. Biol. Chem. 38, 585 (1974)
12. 吉沢淑, 原昌道, 大塚謙一: 日醸協 61 (4) 355 (1963)
13. 大塚謙一, 森永和男, 今井四郎: 日醸協 59(5) 449 (1963)
14. 中村秀雄, 村岡勝昭, 野田真彦: 日農化39 (4) 129 (1965)

○ 좋은상품 밝은거래 신용사회 바탕된다