

지이오갈피 (*Acanthopanax Chiinensis*) 의 성분연구 (I)

Sesamin 의 분리와 확인

서 론

오갈피 (*Acanthopanax*) 는 한방에서 강장, 강정등의 목적으로 옛부터 써어온 약재이다. 우리나라에는 *A. Sessiliflorum* 을 비롯하여 몇종의 식물들이 자생하고 있다. 본 연구에는 이중에서 우리나라 특산종인 *A. Chiinensis* 를 재료로 하여 그의 화학적인 성분을 검토하였다.

오갈피의 성분에 관한 연구는 현재까지도 그다지 보고된 바가 없고 몇가지의 glycoside 와 sterol 의 분리가 보고 되어 있을 뿐이나 이들에 대한 구조의 해명은 이루어지지 않고 있다.⁽¹⁻³⁾ 이들의 약리적인 작용에 대해서는 오갈피의 유연식물인 가시오갈피 (*Eleutherococcus*), 엄나무 (*Kalopanax*), 인삼 (*Panax*) 등과 아울러 그의 비교 연구가 활발히 이루어지고 있다.

본 연구에서는 지이오갈피의 줄기 및 뿌리의 껍질로부터 결정성 물질을 분리하고 이것의 분자식과 IR 및 n.m.r. spectra 를 조사하여 이 물질이 이미 알려져 있는 Sesamin($C_{20}H_{18}O_6$)과 동일 물질임을 확인하였다.

실 험

재료: 본 연구에 사용된 재료는 1969년 9월경 전남 구례군 소재 서울대학교 농과대학 연구팀에서 채집하였다.

추출: 줄기 또는 뿌리에서 벗겨낸 껍질은 잘게 썰어 실온에서 공기건조를 한 후 대형 Soxhlet 추출기에 담고, 메탄올로 약 48시간 추출한다. 추출액은 회전식 진공증발기에서 감압하여 농축

한다. 메탄올이 거의 다 제거되면 녹아있는 Saponin 으로 말미암아 심한 거품이 일게 되므로 더 이상의 농축은 곤란하였다. 농축액(줄기의 경우는 암록색이고 뿌리의 경우는 짙은 갈색)은 석유 에테르로 계속추출한다(석유에테르층이 더 이상 노란색을 띄우지 않게 될 때까지). 석유에테르 추출액은 물로 씻은 후 물 증탕에서 감압 농축한다. 여기에서 얻어지는 끈끈한 기름 모양의 찌꺼기는 여러가지 고급 알코올 및 알데히드들에서 유래되는 독특한 향기를 가지고 있다.

추출물의 비누화: 위에서 얻은 찌꺼기에 부피로 해서 약 3~4배 가량의 20% 메탄올성 KOH 용액을 가하고 물 증탕위에서 약 2시간 가열하여 비누화 한다. 비누화된 액이 식은 다음, 약 5배 가량의 물을 가하고 에테르로 추출한다. 에테르 추출액을 소량의 물로 씻고 무수 황산나트륨으로 건조한 후 에테르를 제거하면 소량의 노란색의 점성이 큰 액이 남는다.

스테로이드의 분리: 비누화되지 아니하는 부분(위의 에테르 추출분)을 끓는 메탄올에 녹인 후 방치하면 흰색의 무정형 앙금이 얻어진다. 이것을 걸러 메탄올로 여러번 재결정을 시도하였으나 결정이 얻어지지 아니하였다.

Liebermann-Buchard 시험 및 Carl-Price 시험에 양성이므로 불포화 스테롤의 혼합물로 생각된다. 이것을 실리카-겔을 써서 판크로마토그래피로 정제한 즉 (용제: *n*-헥산-클로로포름-메탄올) 무색 판상의 결정이 얻어졌다. m.p. 116~118°, 로산에스테르 m.p. 97~98.

Sesamin 의 분리: 스테로이드를 분리한 모액을 다시 농축하여 대부분의 메탄올을 제거하고, 소량의 아세톤을 가한 후 며칠동안 방치하면 진

침상 또는 프리즘형의 무색결정이 석출된다. 이것을 걸러서 메탄올로 씻은 후 끓는 메탄올로 재결정하였다. m.p. 120~122°. 수득량, 출기의 겹질로 부러는 0.001% 미만, 뿌리의 겹질로 부러는 0.05% 전후. 원소분석: C, 68.13; H, 5.07 N, 0.00. 질량분석에 의한 분자량 (parent peak),

354. 분자식 $C_{20}H_{16}O_6$ 로 부터 계산한 값, C, 67.79; H, 5.12, 분자량, 354.36.

IR-spectra: IR spectra는 fig. 1과 같다. λ_{max} : $3075cm^{-1}$ (방향족 C—H 신축진동), 1605 (방향족 C=C 신축진동), 1245 및 1050 (방향족 및 지방족 C—O 신축진동).

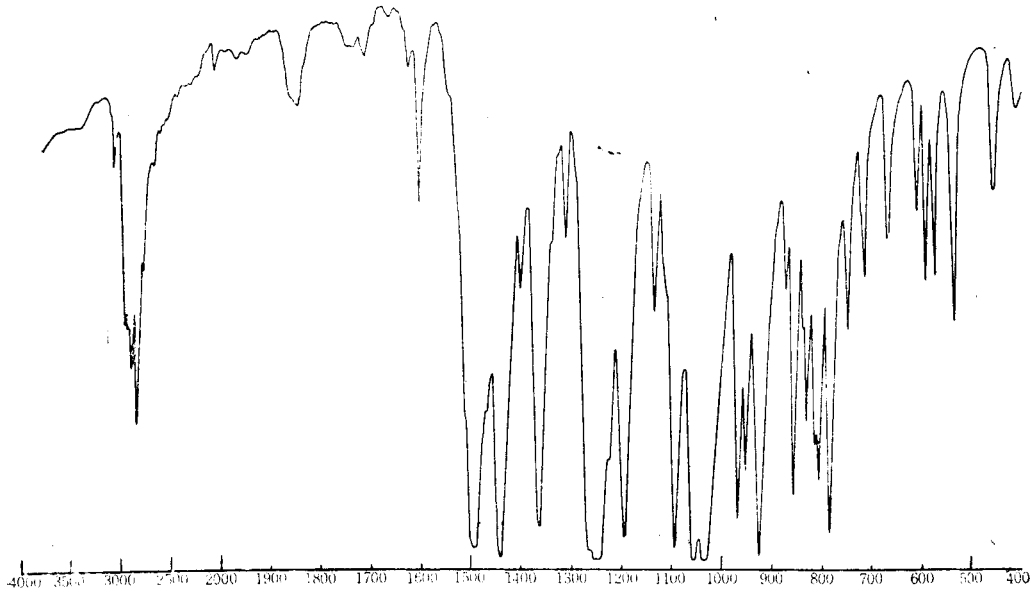


Fig. 1. IR spectra of sesamin from *A. chinensis*, KBr disk

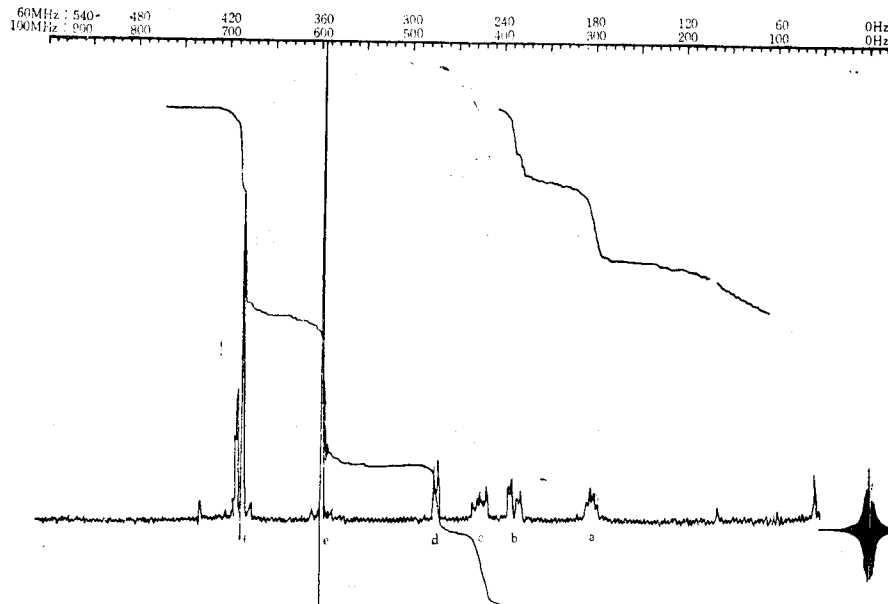


Fig. 2. n.m.r. spectra of sesamin from *A. chinensis*, solvent; $CDCl_3$, 100MHz, TMS as internal standard

n.m.r. spectra: n.m.r. spectra는 fig. 2와 같다. τ : a, 6.98 (multiplet, 2H); b, 6.10 (quartet, 2H); c, 5.74 (multiplet, 2H); d, 5.28 (doublet, 2H); e, 4.05 (singlet, 4H); f, ~ 3.17 (multiplet, 6H). $J_{ab}=3.9\text{Hz}$, $J_{ac}=6.6$, $J_{ad}=4.5$, $J_{be}=9.0$. a proton irradiation 으로 b와 c는 doublet 그리고 d는 singlet가 되나 e와 f는 영향을 받지 아니한다.

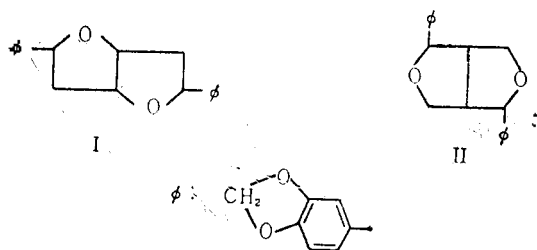
검 토

적외선 스펙트럼의 흡수(3075 및 1605cm^{-1}) 및 n.m.r. 스펙트럼 ($\tau \sim 3.17$) 으로 부터 분자내에 두개의 삼치환 페닐기의 존재가 예상된다.

한편 $\tau=4.05$ 에 있는 singlet는 4개의 proton에 해당되는 것인데 이것은 piperonal 과 같은 methylenedioxyphenyl기를 가진 화합물에서 볼 수 있는 것으로 $-\text{O}-\text{CH}_2-\text{O}-$ proton의 signal에 해당된다.⁶⁾ 이 사실은 또한 IR의 2775cm^{-1} 에 나타나있는 흡수가 역시 뒷받침을 해주고 있다.

따라서 이 화합물은 lignan 계의 화합물이란 예상을 할 수 있다. 같은 분자식을 가진 기저의 lignan 계의 화합물 중 비슷한 녹는 점을 가진 것으로는 sesamin (I)과 asarinin (II)이 있다.

문헌에 보고된 sesamin의 IR 및 n.m.r. 스펙트럼이 본 화합물과 잘 일치한다.^{6),7)} 따라서 본 화합물은 sesamin으로 확인이 되었다.



Vol.14, No.3, 1970

추 기

본 연구는 1970년도 문교부학술연구조성금의 보조에 의하여 이루어진 것이다. 본 연구에 쓰인 재료수집을 도와주신 서울대학교 농과대학 김 갑덕 교수, 채집한 재료에 대한 감정을 맡아 주신 서울대학교 문리과대학 정 영호 교수께 감사의 뜻을 드린다. 또한 원소분석, 질량분석 및 n.m.r.은 일본국 동경대학 이학부에서 이루어진 것으로 이를 알선하여 주신 성심여자대학 김 재순 교수께 감사의 뜻을 표하는 바이다.

참 고 문 헌

- 1) T.N. Il'inskaya, *Aptekhnoe Delo* 3, No.4, 18 (1954)
- 2) L.A. Elyakova, *Khim. prirod. Soedin., Akad. Nauk Uz. USSR* 2(1), 32 (1966)
- 3) L.A. Elyakova, *Izv. Akad. USSR* 1965 (3), 555
- 4) T. Munesada, *J. Pharm. Soc. Japan* 52, 979 (1932)
- 5) R.M. Silverstein, *Spectrometric Identification of Organic Compounds* (John Wiley and Sons, Inc., New York, U.S.A.) (1963)
- 6) M. Beroza, *J. Am. Chem. Soc.* 78, 5082 (1956)
- 7) M. Beroza, *Tetrahedron letters* 1962, 157

서울대학교 문리과대학
 화학과 장 세 회
 (1970. 9. 3. 接受)