

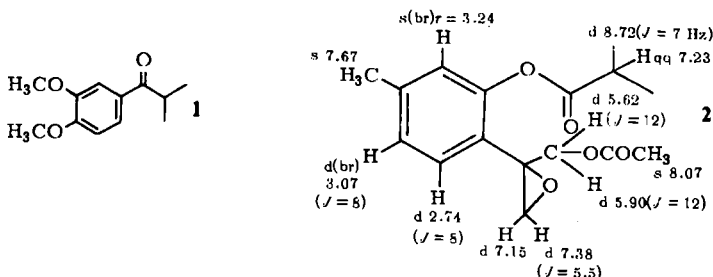
Notiz über neue Inhaltsstoffe aus *Wedelia forsteriana* Endl.¹⁾

Ferdinand Bohlmann* und Christa Zdero

Institut für Organische Chemie der Technischen Universität Berlin,
D-1000 Berlin 12, Straße des 17. Juni 135

Eingegangen am 6. Juni 1975

Während die Wurzeln von *Wedelia forsteriana* Endl. nur geringe Mengen an Acetylenverbindungen enthalten, findet man in den oberirdischen Teilen größere Mengen an Thiophenacetylenverbindungen²⁾. Daneben isoliert man jedoch das bereits synthetisch erhaltene Keton **1**³⁾ sowie einen Diester mit der Summenformel C₁₆H₂₀O₅. Die NMR-Daten sind nur vereinbar mit der Struktur **2**:



Die relative Stellung der Esterreste ergibt sich aus der Lage des qq des Isobuttersäurerestes und der Lage des Acetatmethylsignals. Den entsprechenden Diisobuttersäureester des Thymolepoxids haben wir schon früher aus *Helenium*-Arten isoliert⁴⁾.

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft danken wir für die Förderung dieser Arbeit.

Experimenteller Teil

IR-Spektren: in CCl₄, Beckman IR 9. – NMR-Spektren: in CCl₄, Varian HA 100 (TMS als innerer Standard). – Massenspektren: Varian MAT 711 mit Datenverarbeitung (Direkteinlaß, 70 eV).

Isolierung von 1 und 2: 2.5 kg frisch zerkleinerte oberirdische Teile von *Wedelia forsteriana* Endl. extrahierte man mit Äther/Petroläther (Sdp. 30–60°C)-Gemischen (= Ä/PÄ) und trennte den erhaltenen Extrakt zunächst grob durch Säulenchromatographie (SiO₂, Akt.-St. II, Ä/PÄ-Gemische). Die mit Ä/PÄ (1 : 10 bis 1 : 4) eluierten Fraktionen trennte man durch Dünnschichtchromatographie (SiO₂PF 254, Ä/PÄ 1 : 3) und erhielt in der Reihenfolge der Polarität 30 mg **1** sowie 50 mg **2**.

¹⁾ Natürlich vorkommende Terpen-Derivate, LV; LIV. Mitteil.: F. Bohlmann und M. Grenz, Chem. Ber. 109, 788 (1976), vorstehend.

²⁾ F. Bohlmann und Ch. Zdero, Chem. Ber. 104, 958 (1971).

³⁾ G. Norcross und H. T. Openshaw, J. Chem. Soc. 1949, 1174.

⁴⁾ F. Bohlmann, U. Niedballa und J. Schulz, Chem. Ber. 102, 864 (1969).

3,4-Dimethoxyisobutyrophenon (1): Farbloses Öl, identisch mit dem synthetisch dargestellten Keton³⁾. – NMR: 2-H d $\tau = 2.58$ ($J = 1.5$ Hz); 5-H d 2.84 ($J = 8$); 6-H dd 2.46 ($J = 8; 1.5$); $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ qq 6.66 ($J = 7, 7$), d 8.78 ($J = 7$). – MS: M^+ $m/e = 208.111$ (38 %) (ber. für $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{O}_3$ 208.110), $-\text{CH}_3$ 193 (100).

10-Acetoxy-8,9-epoxythymol-isobutyrat (2): Farbloses Öl, IR: CO_2R 1750, 1240 cm^{-1} . – MS: M^+ $m/e = 292.131$ (1 %) (ber. für $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_5$ 292.131); – AcOH 232 (8); 232 – $\text{O}=\text{C}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ 162 (62); $(\text{CH}_3)_2\text{CHCO}^+$ 71 (58); CH_3CO^+ 43 (100).

[242/75]