748 Notizen

Flüchtige Inhaltsstoffe der Waldameisen Formica rufa L. und polyctena Först.

Volatile Substances from Formica rufa L. and F. polyctena Först.

M. Bühring, W. Francke und V. Heemann

Institut für Organische Chemie und Biochemie der Universität Hamburg

(Z. Naturforsch. 31 c, 748-749 [1976]; eingegangen am 15. September 1976)

Ant, Formica, Terpenes, Pheromones

The terpenes camphene, camphor, isopulegol, isoborneol, borneol and the terpenoid methyl 3-isopropyl-pentanoate are identified from both species while n-nonanal was only found in F. rufa.

Bei staatenbildenden Insekten, wie Ameisen, spielt eine Vielzahl olfaktorischer Reize zur Aufrechterhaltung des Staatengefüges eine wichtige Rolle. Man unterscheidet in erster Linie Spurenpheromone, Alarmpheromone sowie flüchtige Inhaltsstoffe mit verschiedenen anderen Informationsinhalten.

Die "Große Waldameise", Formica rufa L., und die "Kleine Waldameise", F. polyctena Först., wurden in dieser Hinsicht bisher wenig untersucht ¹.

Wir fingen die Ameisen, indem Plexiglasstreifen an das Nest gehalten wurden, auf welche die Tiere freiwillig hinaufliefen, und von denen sie direkt in flüssigen Stickstoff überführt wurden, ohne flüchtige Inhaltsstoffe abgegeben haben zu können.

Die tiefgekühlten Ameisen wurden entweder ganz oder geteilt zwischen Abdomen und Thorax mit n-Pentan extrahiert. Nach weitgehender Entfernung des Lösungsmittels erfolgte die gaschromatographi-

Sonderdruckanforderungen an Dr. W. Francke, Institut für Organische Chemie und Biochemie, Martin-Luther-King-Platz 6, D-2000 Hamburg 13.

sche Trennung an einer Stahlkapillare (50 m, 0,25 mm i.D.) mit Marlophen 87 als flüssiger Phase unter Programm von 50–145 °C bei einer Heizrate von 2,5 °C pro min. Die Identifizierung einzelner Substanzen geschah mit Hilfe einer GC/MS-Kombination Varian MAT 111 unter Verwendung reiner Vergleichssubstanzen. Über die bereits von Bergström et al. ¹ beschriebenen Verbindungen hinaus wurden nun Camphen, Campher, Isopulegol, Isoborneol, Borneol und 3-Isopropylvaleriansäuremethylester nachgewiesen. Weiterhin fanden wir in F. rufa stets Nonanal, das in F. polyctena abwesend zu sein scheint; ob es sich hierbei um ein artspezifische Unterscheidungsmerkmal handelt, kann noch nicht entschieden werden.

Die Hauptkomponente in allen Extrakten ist jedoch Hendecan¹, dessen Konzentration in der Abdominalfraktion besonders hoch ist. Das Verhältnis von Tridecan zu Dodecan und Tetradecan ist in der Kopf/Thorax-Fraktion auffallend geringer als in der Abdominalfraktion. In Freilandversuchen erwies sich Hendecan in niedrigen Konzentrationen als attraktiv, in hohen Konzentrationen jedoch repellent. Außerdem konnte mit geringen Mengen von Hendecan Aggressivität gegen andere Tiere (z. B. Käfer) erzeugt werden, wenn diese mit der Substanz benetzt wurden. Diese Versuche weisen auf die Verwendung von Hendecan als Alarmsubstanz bei F. rufa und F. polyctena hin, wie bereits für Lasius niger L.2, L. umbratus Nyl.3 und Acanthomyops claviger Roger 4 beschrieben.

Die Terpene Campher und Isopulegol wurden sowohl in der Kopf/Thoraxfraktion als auch in der Abdominalfraktion gefunden, während Isoborneol und Borneol bislang eindeutig nur in der Kopf/Thoraxfraktion identifiziert werden konnten, ebenso wie Camphen, das auch in anderen Ameisen vorkommt ⁵.

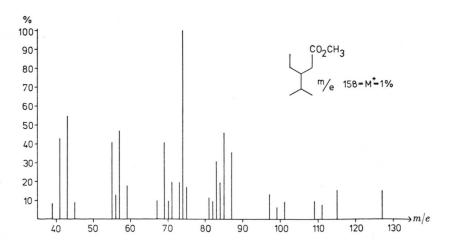


Abb. 1. Massenspektrum von 3-Isopropylvaleriansäuremethylester bei 80 eV.

749 Notizen

Für die Herkunft der Terpene kommt sowohl die Aufnahme mit der Nahrung (Koniferennadeln), als auch die Eigensynthese in Betracht, was von Happ und Meinwald 6 bei A. claviger nachgewiesen wurde.

Der identifizierte Methylester, dessen Konfiguration in 3-Stellung allerdings noch ungeklärt ist, wurde nur in der Kopf/Thorax-Fraktion gefunden. Obwohl das mit erheblicher Intensität auftretende homologe Bruchstück einer McLaffertv Umlagerung bei m/e = 87 eine Verzweigung in 3-Stellung ausschließen sollte, ergaben die acht in a- und \(\beta \)-Position unverzweigten Octansäuremethylester eine längere gaschromatographische Retentionszeit als der Naturstoff, während sich der terpenoide 3-Isopropylvaleriansäuremethylester in Massenspektrum und gaschromatographischem Verhalten als mit dem Naturprodukt identisch erwies. Der Ester (Kp16 74-76 °C) wurde dargestellt durch Umsetzen von 2-Methylpentanon-3 mit Carbäthoxymethanphosphonsäurediäthylester in Diglyme 7,8 mit anschlieBender katalytischer Hydrierung und Umesterung und zeigte das abgebildete Massenspektrum. Auch andere, zu Vergleichszwecken dargestelte β,γ-verzweigte Octansäuremethylester zeigten einen ausgeprägten Peak bei m/e = 87.

Bei Insekten sind bislang eine Reihe von Methylestern gefunden worden, die z.T. hohe biologische Aktivität zeigen. So ist z.B. 4-Methylpyrrol-2-carbonsäuremethylester eine Spurenkomponente von Atta texana Buckley 9 und Atta cephalotes 10. Bei Trogoderma granarium Everts 11 wurde Ölsäuremethylester identifiziert, bei T. inclusum Le Conte 12 14 - Methyl - cis - 8 - hexadecensäuremethylester, Acenthoscelides obtectus Say. trans-2.4.5-Tetradecatriensäuremethylester 13 und bei Xyloterus domesticus L. 14 Myristinsäuremethylester.

Welche Bedeutung die hier gefundenen Verbindungen, insbesondere der Methylester im Kommunikationssystem der Ameisen besitzen, ist Gegenstand weiterer Untersuchungen.

¹ G. Bergström u. J. Löfquist, J. Insect. Physiol. 19, 877 [1973].

² G. Bergström u. J. Löfquist, J. Insect. Physiol. 16, 2353 [1970].

³ A. Quilico, F. Piozzi u. M. Pavan, Rent. Inst. Lombardo Sci. Lettre 91, 271 [1957].

F. E. Regnier u. E. O. Wilson, J. Insect. Physiol. 14,

955 [1968].

⁵ N. Hayashi, H. Komane u. H. Hiyama, Z. Naturforsch. 28 c, 226 und 626 [1973].

⁶ G. M. Happ u. J. Meinwald, J. Amer. Chem. Soc. 87, 2507 [1965].

⁷ L. Horner, H. Hoffmann u. H. G. Wippel, Chem. Ber. 91, 61 [1958].

⁸ W. S. Wadsworth u. W. D. Emmons, Amer. Chem. Soc. **83,** 1733 [1961].

J. H. Tumlinson, J. C. Moser, R. M. Silverstein, R. G. Browmlee u. J. M. Ruth, J. Insect. Physiol. 18, 809

10 R. G. Riley, R. M. Silverstein, B. Carroll u. R. Carrol, J. Insect. Physiol. 20, 651 [1974].

11 R. Ikan, E. D. Bergmann, U. Ynion u. A. Shulov, Nature 223, 317 [1969].

12 J. O. Rodin, R. M. Silverstein, W. E. Buckholder u. J. E. Gorman, Science 165, 904 [1969].

¹³ D. F. Horler, J. Chem. Soc. 1970, 859.

¹⁴ W. Francke u. K. Heyns, Z. Naturforsch. 29 c, 246 [1974].