

# Neue Untersuchung über Inhaltsstoffe aus *Aloe*- und *Rhamnus*-Arten, XV [1]

## Homonataloin A und B aus *Aloe lateritia*: Reindarstellung, Konstitutions- und Konfigurationsaufklärung der Diastereomeren\*

A New Investigation on Constituents of *Aloe* and *Rhamnus* Species, XV [1]

Homonataloins A and B from *Aloe lateritia*: Isolation, Structure and Configurational Determination of the Diastereomers\*

Hans-W. Rauwald und Deo-D. Niyonzima

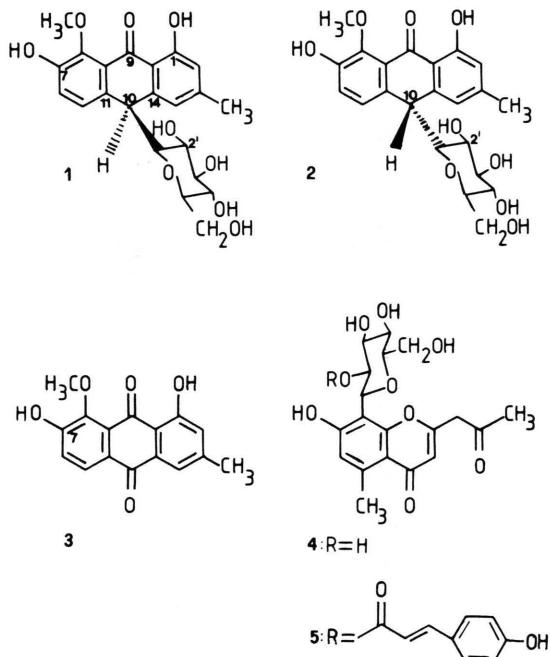
Institut für Pharmazeutische Biologie der Universität, Georg-Voigt-Straße 16,  
W-6000 Frankfurt/M., Bundesrepublik Deutschland

Z. Naturforsch. **46c**, 177–182 (1991); received October 2, 1990

*Aloe lateritia* ENGLER, Homonataloins A and B, Anthrones, Chromones, Stereochemistry

From the leaf exudate of *Aloe lateritia* ENGLER the C-glucosyl compounds homonataloin, aloeresin A and aloesin (synon. aloeresin B) were isolated together with the anthraquinone nataloemodin-8-methylether and spectroscopically identified. Homonataloin, widely distributed in *Aloe* species, was separated into homonataloin A and B by combined TLC and DCCC. In their 1D and 2D <sup>1</sup>H NMR spectra only the shifts of the 2'-hydroxyl protons of both glucosyl residues differ significantly, indicative of 10S (A) resp. 10R (B) configurations. In both compounds the anthrone is in β-position of the D-glucopyranosyl, as determined by the large coupling constants of the anomeric protons. The <sup>13</sup>C NMR signals are unambiguously assigned by the use of DEPT, APT and gated-decoupling methods. Only the chemical shifts of C-11 and C-14 show significant differences between both diastereomers due to the adjacent 2'-sugar hydroxyls. The two homonataloins differ mostly in optical rotation and circular dichroism due to different configurations at C-10 of the anthrone part. The absolute configurations of the diastereomers are determined by correlation of their CD spectra with the CD spectra of the structural analogues 7-hydroxyaloins A and B, which shows that homonataloin A is the 10S, 1'S-compound and that homonataloin B has 10R, 1'S-configuration.

Das 1871 [2] erstmals beschriebene Homonataloin (10-D-Glucopyranosyl)-1,7-dihydroxy-8-methoxy-3-methyl-antron [3] ist neben Aloin das häufigste natürlich vorkommende C-Glucosylanthronderrivat, das in mindestens 49 *Aloe*-Arten in Gehalten bis zu 47% nachgewiesen worden ist [4, 5]. Über stereochemische Aspekte des Homonataloins liegen bisher keine Literaturangaben vor. Nachdem wir kürzlich über die einfache präparative Trennmöglichkeit der diastereomeren Aloine A und B mittels Tröpfchengegenstrom-Chromatographie (DCCC) [6] sowie über deren neue <sup>1</sup>H-NMR-Analyse [7] und Bestimmung der absoluten



\* Prof. Dr. Rudolf Hänsel, Freie Universität Berlin, zum 70. Geburtstag. Vorgetragen am 27. 10. 1989 beim „16th Annual Symposium on Pharmacognosy and Natural Products Chemistry“ in Utrecht/Niederlande (s. Pharm. Ztg. Wiss. **135**, 169 (1990)).

Sonderdruckanforderungen an Prof. Dr. H.-W. Rauwald.

Verlag der Zeitschrift für Naturforschung, D-7400 Tübingen  
0939-5075/91/0300-0177 \$ 01.30/0



Dieses Werk wurde im Jahr 2013 vom Verlag Zeitschrift für Naturforschung in Zusammenarbeit mit der Max-Planck-Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften e.V. digitalisiert und unter folgender Lizenz veröffentlicht: Creative Commons Namensnennung-Keine Bearbeitung 3.0 Deutschland Lizenz.

Zum 01.01.2015 ist eine Anpassung der Lizenzbedingungen (Entfall der Creative Commons Lizenzbedingung „Keine Bearbeitung“) beabsichtigt, um eine Nachnutzung auch im Rahmen zukünftiger wissenschaftlicher Nutzungsformen zu ermöglichen.

This work has been digitized and published in 2013 by Verlag Zeitschrift für Naturforschung in cooperation with the Max Planck Society for the Advancement of Science under a Creative Commons Attribution-NoDerivs 3.0 Germany License.

On 01.01.2015 it is planned to change the License Conditions (the removal of the Creative Commons License condition "no derivative works"). This is to allow reuse in the area of future scientific usage.

Konfiguration durch eine Röntgenstrukturanalyse [8] berichtet haben, beschreiben wir im folgenden erstmals den Nachweis, die präparative Reindarstellung sowie die Konstitutions- und Konfigurationsbestimmung der diastereomeren Homonataloine A (**1**) und B (**2**). Beide Homonataloine wurden zusammen mit ihrer oxidierten Aglykonkomponente Nataloemodin (**3**) sowie den C-Glucosylchromonderivaten Aloeresin A (**5**) und B (**4**) als Hauptinhaltsstoffe aus der in der ostafrikanischen traditionellen Medizin bedeutsamen *Aloe lateritia* ENGLER [9, 10] gewonnen, die phytochemisch bisher nicht untersucht ist.

## Ergebnisse und Diskussion

Bei der DC des Blattexudats von *Aloe lateritia* in  $\text{CHCl}_3\text{-iPrOH-H}_2\text{O}$  (50:30:1) sind die diastereomeren Homonataloine A bei  $R_f$  0,77 und B bei  $R_f$  0,72 als violettblau (A) bzw. violett (B) gefärbte Zonen vollständig getrennt zu beobachten. Ihre Reindarstellung erfolgt durch kombinierte DCCC und DC. Nach Kristallisation aus EtOH resultieren bei Homonataloin A (**1**) goldgelbe, dünne Kristallnadeln mit Schmp. von 207–209 °C bzw. bei Homonataloin B (**2**) ein hellgelbes, amorphes Pulver mit Schmp. von 203 °C (vgl. Lit.-Schmp. des Homonataloin-Gemisches: 202–204 °C [11]; 197–207 °C [5]; 204 °C [3]). **1** und **2** unterscheiden sich insbesondere durch ihre optischen Drehwerte  $[\alpha]_D^{20} = +27,6^\circ$  (**1**) und  $[\alpha]_D^{20} = -82,6^\circ$  (**2**) (vgl. [11];  $[\alpha]_D^{28} = -111,5^\circ$  für das Homonataloin-Gemisch) sowie durch ihre circulardichroitischen Effekte (s. Abb. 4 und Exp.T.). Im EI-MS zeigen beide Homonataloine den gleichen, schwach ausgeprägten Molekülpeak bei  $m/z$  432, aus dem durch die Abspaltung des Bruchstücks  $m/z$  162, verursacht durch die Eliminierung von Glucose, der Basispeak bei  $m/z$  270 entsteht. Die  $^1\text{H-NMR}$ -Spektren von **1** und **2** stimmen in den wesentlichen Daten überein mit denen der Aloine A und B [7] und sind in Tab. I sowie in den Abb. 1 und 2 wiedergegeben (Anm.: In der Literatur finden sich keine NMR-Daten für das Homonataloin-Gemisch). Beide Isomere zeigen keine signifikanten Unterschiede in den chemischen Verschiebungen und Kopplungskonstanten. Lediglich die Signale der 2'-Hydroxylprotonen der Glucose, durch Anwendung der Doppelresonanz-Technik in  $\text{DMSO-d}_6$  bestimmt, sind leicht zu unterscheiden: 5,08d;  $J = 5,3$  (A)

Tab. I.  $^1\text{H-NMR}$ -Daten<sup>a</sup> der diastereomeren Homonataloine A (**1**) und B (**2**) in  $\text{DMSO-d}_6$ .

	A ( <b>1</b> )	B ( <b>2</b> )
1-OH	12,20 s	12,17 s
7-OH	9,45 s	9,42 s
H-2	6,64 s, br	6,63 s, br
H-4	6,84 s, br	6,76 s, br
H-5	7,07 d (8,3)	7,08 d (8,2)
H-6	7,14 d (8,3)	7,13 d (8,2)
H-10	4,39 s, br	4,39 d (1,6)
3-CH <sub>3</sub>	2,31 s	2,31 s
8-OCH <sub>3</sub>	3,77 s	3,76 s
2'-OH	5,08 d (5,3)	5,26 d (5,8)
3'-OH	4,87 d (4,8)	4,89 d (5,0)
4'-OH	4,75 d (5,1)	4,73 d (4,9)
6'-OH	3,57 t (5,3)	3,49 t (5,3)
H-1' <sup>b</sup>	3,17 d, br (9,6)	3,13 dd (9,6; 1,6)
H-2'	2,79 t (9,6)	2,82 t (9,6)
H-3'	3,10 t (9)	3,09 t (9)
H-4'	2,70 t (9)	2,68 dd (9; 9)
H-5'	2,72 m	2,75 m
H-6' <sub>1</sub>	3,40 d, br (11)	3,35 dd (11; 1,5)
H-6' <sub>2</sub>	3,21 dd (11; 5)	3,18 dd (11; 5)

<sup>a</sup>  $\delta$  (ppm) beziehen sich auf TMS als internem Standard. In Klammern sind die Kopplungskonstanten in Hz angegeben.

<sup>b</sup> Die chemischen Verschiebungen und Kopplungskonstanten der Glucosylprotonen H-1' bis H-6' sind nach H/D-Austausch mit Trifluoressigsäure bestimmt worden. Die Kopplungskonstanten der z. T. überlagerten Signale H-3'/H-6'<sub>2</sub> sowie H-4'/5' wurden zusätzlich in CD<sub>3</sub>OD gemessen.

und 5,26d;  $J = 5,6$  (B) (vgl. 1D-NMR-Spektrum in Abb. 1). Dieser Befund stimmt überein mit den bisher von uns isolierten diastereomeren C-10-Glucosylanthronederivaten, z. B. [7, 12], in denen das 2'-OH-Signal in der B-Reihe um ca. 0,2 ppm tieffeldverschoben gegenüber der A-Reihe erscheint, und bestätigt die durch die Kristallstruktur-[8] bzw. Konformationsanalysen [1] aufgezeigten Wechselwirkungen der 2'-OH mit H-5 (B) bzw. H-4 (A) des Anthronsystems. Die Signale der anomeren Protonen erscheinen als Doppeldublett im gleichen Hochfeldbereich wie die übrigen Glucosylprotonen und werden durch Anwendung der 2D-COSY-Technik in der mit Trifluoressigsäure versetzten  $\text{DMSO-d}_6$ -Lösung durch ihre Kopplung zum H-10 des Anthronsystems zweifelsfrei identifiziert (s. Abb. 2 und Tab. I). Die Aufspaltung des H-1'-Signals von jeweils 9,6 Hz beweist erstmals das Vorliegen der  $\beta$ -Konfiguration der D-Glucosylreste in beiden Homonataloinen. Zu-

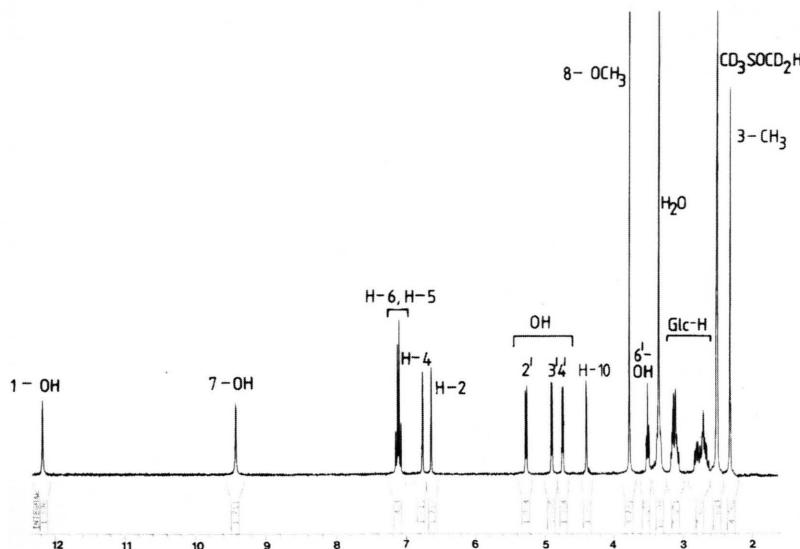


Abb. 1. 300 MHz-<sup>1</sup>H-NMR-Spektrum von Homonataloin B (1) in DMSO-d<sub>6</sub>.

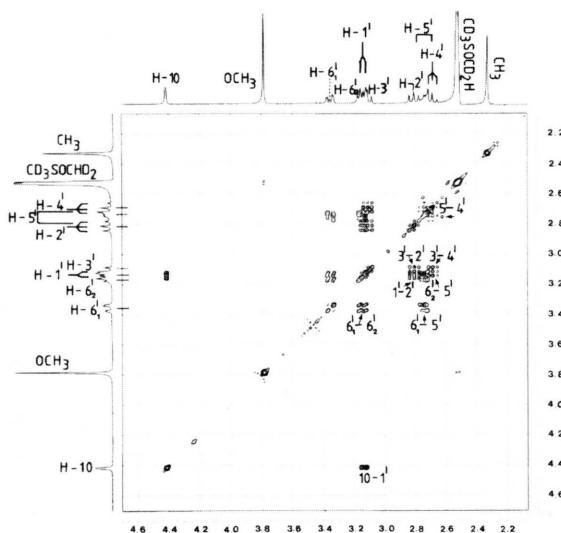


Abb. 2. H,H-COSY-NMR-Spektrum von Homonata-  
loin B (**1**) zur Bestimmung des anomeren sowie der übri-  
gen Glucosylprotonen (DMSO-d<sub>6</sub>/CF<sub>3</sub>COOD; Aus-  
schnitt 2,2–4,6 ppm).

zum Anthronsystem ist in beiden Homonataloinen durch die kleine Kopplungskonstante von etwa 1,6 Hz charakterisiert und weist analog den Aloinen A/B [7] jeweils auf einen nur geringen Anteil des Rotamers mit den in trans-Stellung angeordneten Protonen hin.

Die  $^{13}\text{C}$ -NMR-Signale der beiden Diastereomeren sind in Tab. II und Abb. 3 (Ausschnitt) wiedergegeben. Ihre eindeutige Zuordnung erfolgt durch Anwendung der Gated-decoupling Technik sowie aufgrund von DEPT- und APT-Spin-Echo-Multiplizitätstests. Die Spektren bestätigen den Anthroncharakter der Isomeren (C-9:  $\delta$  192,04 (**1**) bzw. 192,08 (**2**); C-10: 45,37 (**1**) bzw. 45,40 (**2**)) sowie das Vorliegen je einer periständigen Methoxyl- ( $\delta$  62 ppm [13]) bzw. Hydroxylgruppe ( $\delta$  162 [13] und  $\delta$  12,20/OH-1). Die in den Konfigurations- und Konformationsanalysen [1, 8] aufgezeigten unterschiedlichen Wechselwirkungen des jeweils in identischer relativer Konformation angeknüpften  $\beta$ -D-Glucosylrests auf die Anthronachse C4/C14/C11/C5 sind auch aus den  $^{13}\text{C}$ -NMR-Spektren beider Homonataloine ersichtlich: Während diese vier aromatischen Kohlenstoffatome im Falle der diastereomeren, an C-7 unsubstituierten Aloine die größten Verschiebungsunterschiede aufweisen [14], werden entsprechende signifikante Effekte von ca. 4 ppm im vorliegenden Falle allein bei den Brückenkopf-C-Atomen 11 und 14 beobachtet.

Tab. II.  $^{13}\text{C}$ -NMR-Signale der Homonataloine A (**1**) und B (**2**) (75 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$ , TMS). Die Zuordnung erfolgte durch Anwendung der Gated Decoupling-Methode sowie aufgrund von DEPT- und APT-Spin-Echo-Multiplizitätstests.

C-Atom	<b>1</b>	<b>2</b>
1	162,20	162,14
2	116,89	116,60
3	151,26	151,53
4	121,75	119,94
5	122,47	121,37
6	124,87	126,32
7	146,72	147,63
8	148,52	148,85
9	192,04	192,08
10	45,37	45,40
11	137,52	133,41
12	128,42	128,83
13	119,08	118,81
14	141,68	145,98
3-CH <sub>3</sub>	22,02	22,00
8-OCH <sub>3</sub>	62,10	62,08
1'	85,36	85,52
2'	71,86	71,94
3'	79,93	79,88
4'	72,16	72,14
5'	81,43	81,11
6'	63,49	63,32

wie die Gegenüberstellung dieses strukturrelevanten Bereichs in den durch Gated-decoupling erhaltenen, eindeutig bestimmmbaren  $^{13}\text{C}$ -NMR-Spektren in Abb. 3 veranschaulicht (vgl. auch perspektivische Darstellung der Molekülstruktur von Aloin B in [8]).

Die absoluten Konfigurationen der Homonataloine A und B werden auf chiroptischem Wege, durch Korrelation der CD-Spektren (s. Abb. 4) mit denen der diastereomeren Aloine sowie strukturanalogen, in 7-Stellung hydroxylierter 10-Glucosylanthronederivate abgeleitet. Mit den 7-Hydroxyaloinen und deren 8-O-Methylderivaten [12] stehen entsprechende Vertreter zur Verfügung, deren absolute Konfiguration auf der Basis der durch Kristallstrukturanalyse aufgeklärten Konfiguration der Aloine [8] von uns als 10*S*, 1'*S* (A) und 10*R*, 1'*S* (B) bestimmt wurden [15]. Da die C-10/C-1'-Bindung in den jeweiligen Diastereomerengruppen eine praktisch identische relative Konformation aufweist [1], werden im Prinzip spiegelbildliche CD-Kurven erhalten, wie in sämtlichen von uns untersuchten neun Diastereomerengruppen zu beobachten ist [15]. Da es sich aber dennoch um

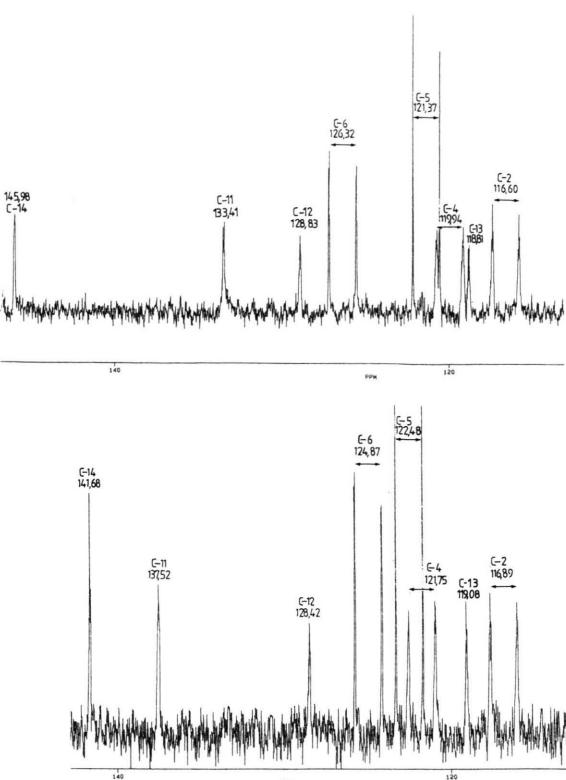


Abb. 3. Darstellung der wesentlichen  $^{13}\text{C}$ -NMR-spektroskopischen Unterschiede der Homonataloine A (**1**) (oben) und B (**2**) (unten) anhand der Aufnahmen des Teilbereiches 115–150 ppm nach dem Gated-Decoupling-Verfahren.

Diastereomere handelt, dürfen andererseits auch nicht wieder völlig enantiomorphe CD-Kurven herauskommen. Im vorliegenden Falle stimmen die CD-Kurven der Homonataloine (Abb. 4) gut überein mit denen der 7-Hydroxyaloine und deren 8-O-Methylderivate, sowohl in der Bandenform als auch in der Größe der Cotton-Effekte: Das A-Diastereomere zeigt bei 295 nm einen negativen, B hingegen einen positiven Cotton-Effekt unterschiedlicher Größe. Oberhalb von 320 nm beobachtet man bei A nur einen positiven, bei B hingegen einen negativen Cotton-Effekt, ebenfalls unterschiedlicher Intensität. Im Falle der nicht-amphi-hydroxylierten Aloine verhalten sich diese Effekte genau umgekehrt. Diese Befunde wiederum stehen in Einklang mit den Ergebnissen unserer CD-Serienuntersuchung [15], wonach eine unsymmetrische Hydroxylsubstitution am 1,8-Dihy-

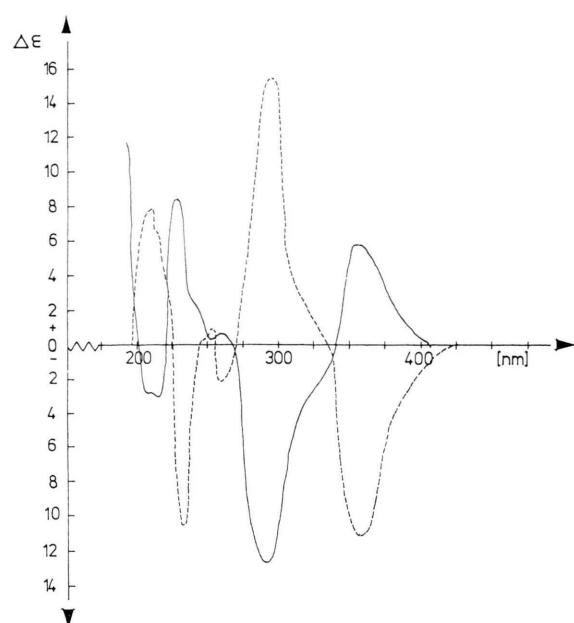


Abb. 4. CD-Spektren von Homonataloin A (10S,1'S) — und Homonataloin B (10R,1'S) -----.

droxyanthron-Chromophor trotz gleicher absoluter Konfiguration des gesamten Anthronsystems zu einer Vorzeichenumkehr im CD führt. In Übereinstimmung mit den jeweiligen konfigurationstypischen  $^1\text{H}$ - und  $^{13}\text{C}$ -NMR-spektroskopischen Befunden (2'-OH; C4/C11/C14/C5-Achse) ergeben sich demnach für Homonataloin A (**1**) die 10R,1'S- und für B (**2**) die 10S,1'S-Konfigurationen.

Aus der Phenolglykosidfraktion wurden außerdem die beiden Aloeresine B (**4**) (syn. Aloesin = 2-Acetyl-8-C- $\beta$ -D-glucopyranosyl-7-hydroxy-5-methylchromon) und A (**5**) (= 2'-O-p-Cumaroyl-aloesin) mittels DCCC isoliert, die wie Homonataloin bisher ausschließlich in der Gattung *Aloe* aufgefunden worden sind (vgl. [11]). Sie wurden durch Vergleich mit authentischen Proben nachgewiesen und mit Hilfe von UV-, MS- und  $^1\text{H}$ -/ $^{13}\text{C}$ -NMR-Spektren identifiziert (vgl. [16]). Die etherlösliche Phenolfraktion enthält in geringer Menge Nataloemodin-8-methylether (**3**), dessen Konstitution durch oxidativen Abbau der Homonataloine sowie durch Vergleich physikalischer Daten mit entsprechenden Literaturangaben (Schmp., UV, EI-MS) ermittelt wurde. Dieses Anthrachinon ist

bisher in nur einer *Aloe*-Art, *A. speciosa*, aufgefunden worden (vgl. [11]).

## Experimenteller Teil

### Pflanzenmaterial

Frische, ganze Pflanzen von *Aloe lateritia* ENGLER, Asphodelaceae, wurden im August 1987 in Burundi (Ostafrika) auf dem Berg Muhezwa, Provinz Muramvya, gesammelt. Sie wurden identifiziert am Département de Botanique, Faculté des Sciences, Université du Burundi, wo auch Belegexemplare aufbewahrt werden (Einheimische Namen: Ingariagi oder Igikaka).

### Verwendete Geräte

DCCC: DCC-A (Zinsser Analytic GmbH, Frankfurt), 300 Säulen (40 cm × 2 mm I.D.). DC: Kieselgel 60- Fertigplatten Merck. UV-VIS: Shimadzu UV-240.  $^1\text{H}$ - und  $^{13}\text{C}$ -NMR: Bruker AC-300. EI-MS: Varian CH-7. Schmp.: Kofler Heiztischmikroskop. CD: Dichrograph III-S, Jobin Yvon Isa.

### DC-Analyse

Verschiedene afrikanische *Aloe*-Arten (u.a. *A. jacksonii*, *comosa*, *speciosa*, *wickensii*), in denen Homonataloin nachgewiesen oder isoliert werden konnte [5], wurden im Palmengarten Frankfurt/M. gesammelt und die MeOH-Auszüge mittels DC an Kieselgel untersucht. Homonataloin wird im langwelligen UV als violette Fluoreszenzzone beobachtet ( $\text{CHCl}_3$ -MeOH- $\text{H}_2\text{O}$ /7:13:8,  $R_f$  0,47; EtOAc-MeOH- $\text{H}_2\text{O}$ /100:17:13,  $R_f$  0,61). Die bei Tageslicht gelbe Substanz färbt sich beim Erhitzen (5 min, 110 °C) violett, geht aber relativ schnell in eine beständige braun-violette Färbung über. Im Fließmittel  $\text{CHCl}_3$ -iPrOH- $\text{H}_2\text{O}$  (5:3:0,1) [5] sind die Zonen der Homonataloine A bei  $R_f$  0,77 (violettbraun) und B bei  $R_f$  0,72 (violett) vollständig getrennt zu beobachten (s. auch präparative Reindarstellung). Die Aloeresine A (**5**) ( $R_f$  0,55) und B (**4**) ( $R_f$  0,3) fluoreszieren bei 365 nm (EtOAc-MeOH- $\text{H}_2\text{O}$ ; s.o.) hellblau und färben sich nach dem Besprühen mit Echtblaualsalz B orange (Weitere Daten der chemisch-physikalischen Kennzeichnung, s. [11, 12, 16]). Nataloemodin-8-methylether (**3**) erscheint in Cyclohexan-Methylenchlorid-Ethylformiat-Ameisensäure (35:30:30:5) bei  $R_f$  0,7 nach dem Besprühen mit

KOH als braunviolette Zone (Weitere Daten, s. [3, 11, 12]).

#### *Extraktion und präparative Trennung der Diastereomeren*

635 g frische Blätter von *Aloe lateritia* wurden mit insgesamt 31 MeOH mit dem Ultra-Turrax extrahiert, filtriert und am Rotationsverdampfer eingeeigt: 87 g Rohextrakt. Aus 5 g Rohextrakt wird durch DCCC in  $\text{CHCl}_3\text{-MeOH-H}_2\text{O}$  (7:13:8; absteigende Betriebsart) 100 mg eines Gemisches der Homonataloine mit unterschiedlichen Anteilen von A und B innerhalb der Fraktionen erhalten. Die Homonataloine werden mittels präparativer DC (s.o.) rein dargestellt und umkristallisiert. Es resultierten 30 mg Homonataloin A (**1**) und 40 mg Homonataloin B (**2**). Weitere Daten (Schmp., optische Drehwerte, u.a.) sind dem Ergebnisteil zu entnehmen. Nataloemodin-8-methylether (**3**) wird aus den ersten DCCC-Fraktionen, Aloeresin B (**4**) aus den nach Homonataloin B folgenden gewonnen. Aloeresin A (**5**) fällt bei der präparativen DC der Homonataloine an.

#### *Spektroskopische Charakterisierung der Diastereomeren*

UV-VIS (MeOH):  $\lambda_{\max}$  212 (Infl.), 222, 250 (Infl.), 273 (Infl.), 296, 345 nm.

$^1\text{H-}/^{13}\text{C-NMR}$ : s. Tab. I, II und Abbn. 1–3.

CD-Daten: Homonataloin A: Einwaage: 1,380 mg, Lösungsmittel: 6,836 g (Ethanol), Konzentration: 0,202 mg/g (0,368 mmol/l), Schichtdicke: 0,05 cm, Empfindlichkeit: 10 mGrad.

$\lambda_{\max}$ [nm]	$\bar{\gamma}$ [kK]	$\Delta\epsilon$
367,2	27,233	5,964
294,4	33,967	-12,359
266,4	37,538	0,755
231,2	43,253	8,348
218,4	45,788	-2,897
210,0	47,619	-2,705
194,0	51,546	11,956

Homonataloin B: Einwaage: 1,470 mg, Lösungsmittel: 7,092 g (Ethanol), Konzentration: 0,207 mg/g (0,378 mmol/l), Schichtdicke: 0,20 cm, Empfindlichkeit: 20 mGrad.

$\lambda_{\max}$ [nm]	$\bar{\gamma}$ [kK]	$\Delta\epsilon$
366,8	27,263	-11,084
295,6	33,829	15,554
265,2	37,707	-2,147
252,8	39,557	1,209
231,6	43,178	-10,395
212,4	47,081	8,142

#### *Danksagung*

Herrn Prof. Dr. G. Snatzke, Ruhr-Universität Bochum, danken wir für hilfreiche Diskussionen und Herrn U. Wagner für die sorgfältige Aufnahme der CD-Spektren. Für die Anfertigung der NMR-Spektren danken wir Herrn Prof. Dr. S. Berger und Herrn A. Mbonimana, Fachbereich Chemie der Universität Marburg sowie Herrn Prof. Dr. H. Linde und Herrn S. Bihler, Fachbereich Pharmazie der Universität Frankfurt. D.-D. N. dankt der Regierung der Republik Burundi/Ostafrika für ein Promotionsstipendium.

- [1] XIV. Mitt.: H. D. Höltje, K. Stahl, K. Lohse und H.-W. Rauwald, Arch. Pharm. (Weinheim), im Druck (1990).
- [2] E. A. Flückiger und D. Hanbury, Arch. Pharm. (Weinheim) **2**, 11 (1871).
- [3] a) L. J. Haynes und J. E. Henderson, Chem. Ind. (London) **1960**, 50;  
b) L. J. Haynes, Adv. Carbohydr. Chem. **18**, 227 (1963).
- [4] T. J. McCarthy, Planta Med. **17**, 1 (1969).
- [5] J. Beaumont, T. Reynolds und J. G. Vaughan, Planta Med. **50**, 505 (1984).
- [6] H.-W. Rauwald, Arch. Pharm. (Weinheim) **315**, 769 (1982).
- [7] H.-W. Rauwald und K. Roth, Arch. Pharm. (Weinheim) **317**, 362 (1984).
- [8] H.-W. Rauwald, K. Lohse und J. W. Bats, Angew. Chem. **101**, 1539 (1989).
- [9] G. W. Reynolds: The Aloes of Tropical Africa and

- Magagascar, S. 95–100, The Trustees, The Aloes book fund, Mbabane, Swaziland 1966.
- [10] S. C. Chabra, F. C. Uiso und E. N. Mshiu, J. Ethno-pharmacol. **11**, 157 (1984).
- [11] R. H. Thomson, in: Naturally Occurring Quinones, Vol. II, S. 413 (1971) und Vol. III, S. 409 (1988), Chapman and Hall, London/New York.
- [12] H.-W. Rauwald und R. Voetig, Arch. Pharm. **315**, 477 (1982); H.-W. Rauwald, Habilitationsschrift, Freie Universität Berlin 1983; D. D. Niyonzima, Dissertation Universität Frankfurt/M. 1990.
- [13] Y. Berger und A. Castonguay, Org. Magn. Reson. **11**, 1375 (1978).
- [14] H.-W. Rauwald, K. Lohse und M. Spraul, Phytochemistry, in Vorbereitung.
- [15] H.-W. Rauwald, K. Lohse und G. Snatzke, Tetrahedron, in Vorbereitung.
- [16] P. Gramatica, D. Monti, G. Speranza und P. Manitto, Tetrahedron Lett. **23**, 2423 (1982).