ANTIBIOTIKA AUS ACTINOMYCETEN

ZUR KONFIGURATION UND KONFORMATION VON AKLAVINON-I UND AKLAVINON-II, ZWEI NEUEN ANTHRACYCLINONEN AUS KULTURANSÄTZEN VON STREPTOMYCES GALILAEUS

D. TRESSELT,* K. ECKARDT† und J. TAX‡

Akademie der Wissenschaften der DDR, Forschungszentrum für Molekularbiologie und Medizin, Zentralinstitut für Mikrobiologie und experimentelle Therapie, Jena, Abteilung Biophysikochemie* und Abteilung Antibiotika-Chemie† Institut für Mikrobiologie der Tschechoslowakischen Akademie der Wissenschaften, Prag‡

(Received in Germany 26 June 1974; Received in the UK for publication October 1974)

Zusammenfassung—Die Konfiguration und Konformation von Aklavinon-I und Aklavinon-II, zwei neuen Anthracyclinonen aus Streptomyces galilaeus, werden aus NMR- und ZD-Messungen abgeleitet. Danach ist Aklavinon-II das 7-Epimere des Aklavinons mit der absoluten Konfiguration 7R, 9R, 10R. Für Aklavinon-I wird die absolute Konfiguration 7R, 9S, 10R oder dessen Enantiomeres (10-epi-Aklavinon) vorgeschlagen.

Abstract—By means of NMR and CD measurements the configuration and conformation of aklavinone-I and aklavinone-II, two new anthracyclinones from Streptomyces galilaeus, have been derived. Aklavinone-II is the 7-epimer of aklavinone with the absolute configuration 7R, 9R, 10R. For aklavinone-I the absolute configuration 7R, 9S, 10R or its enantiomer (10-epi-aklavinone) is proposed.

In einer vorangegangenen Mitteilung haben wir über die Isolierung und Konstitutionsermittlung von zwei bisher unbekannten Anthracyclinonen aus Fermentationsansätzen von Streptomyces galilaeus berichtet. Die neuen Verbindungen wurden mit Aklavinon-I und Aklavinon-II bezeichnet. In beiden Fällen konnte die Konstitutionsformel (1) abgeleitet werden, die von Gordon und Mitarbeitern² auch für Aklavinon, dem Aglykon des Antibiotikums Aklavin, gefunden wurde. Die drei Verbindungen sind demnach Stereoisomere, wobei Unterschiede in der Konfiguration an den drei Chiralitätszentren C-7, C-9 und C-10 sowie in der Konformation möglich sind.

rhodomycinon und möglicherweise dem von Bowie und Johnson⁵ beschriebenen θ-Rhodomycinon haben alle bisher untersuchten Anthracyclinone die gleiche sterische Anordnung der Substituenten am Ring A. Wesentliche Aussagen über die Konfiguration der Anthracyclinone wurden durch Vergleich ihrer Zirkulardichroismus-Spektren erhalten. Nach Brockmann jr. und Legrand sind die Cotton-Effekt-Kurven der Anthracyclinone zwischen 270 und 390 nm im wesentlichen nur vom Substituentenmuster des gesättigten Ringes A abhängig und nicht von Anzahl und Stellung der phenolischen Hydroxyle im Anthrachinonteil des Moleküls.⁶ Durch Vergleiche der

2a: $R_1 = OH$, $R_2 = H$

2b: $R_1 = H$, $R_2 = H$

2c: $R_1 = OH$, $R_2 = OH$

2d: $R_1 = H$, $R_2 = OH$

Im folgenden wird über Untersuchungen zur Bestimmung der Konfiguration und der Konformation von Aklavinon-I und Aklavinon-II im Vergleich zu Aklavinon berichtet.

Die absolute Konfiguration der meisten Anthracyclinone ist durch Untersuchungen von Brockmann und Mitarbeitern³ sowie Arcamone und Mitarbeitern⁴ bekannt. Mit Ausnahme von α-Rhodomycinon, α-IsoZD-Kurven verschiedener Anthracyclinone lassen sich demnach Analogieschlüsse ziehen. Daunomycinon und 7-Desoxy-daunomycinon, deren absolute Konfiguration bereits bewiesen wurde, können z. B. als Bezugssubstanzen dienen.

Das erstmals von Gordon et al. beschriebene Aklavinon wurde auch von uns als Aglykon des Galirubins B aus Fermentationsansätzen von Streptomyces galilaeus JA

614 D. Tresselt et al.

3043 isoliert und auf Grund seiner charakteristischen Daten sowie der Überführung in Bisanhydro-aklavinon identifiziert. Dass tatsächlich diese Substanz und nicht eines der in den Eigenschaften sehr ähnlichen Stereoisomeren Aklavinon-1 bzw. Aklavinon-II mit der von Gordon et al. beschriebenen Verbindung identisch ist, geht eindeutig aus den ZD- und NMR-Spektren hervor.

Brockmann und Mitarbeiter haben für 7-Desoxyaklavinon die Konfiguration 2b und entsprechend für Aklavinon 2a angegeben,3 wobei sie voraussetzen, dass 2a und 2b an C-9 und C-10 gleich konfiguriert sind. Danach muss für Aklavinon ein ZD-Spektrum erwartet werden, welches dem des ϵ -Pyrromycinons (2c) entspricht, da die zusätzliche Hydroxylgruppe in ϵ -Pyrromycinon an C-1. wie oben bereits erwähnt, keinen Einfluss auf das ZD-Spektrum zwischen 270 und 390 nm hat. Die Untersuchung beider Verbindungen ergab tatsächlich nahezu identische Spektren, während die beiden neuen Substanzen Aklavinon-I und Aklavinon-II sich in ihren ZD-Spektren von Aklavinon und ϵ -Pyrromycinon wesentlich unterscheiden und deshalb anders konfiguriert sein müssen (Abb. 1). Neben den ZD-Spektren sind die NMR-Spektren für weitere Aussagen geeignet.

Konfiguration und Konformation von Aklavinon-II Nach Brockmann et al.³ hat Aklavinon, dessen NMR-Spektrum zum Vergleich in Abb. 2 dargestellt ist, die

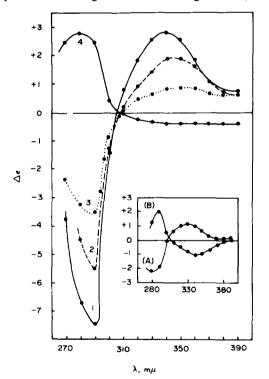


Abb 1. Zirkulardichroismus-Kurven von Anthracyclinonen in Dioxan. 1 = Aklavinon, 2 = 7-Desoxy-aklavinon, 3 = Aklavinon-II, 4 = Aklavinon-I Eingeschobene Darstellung: Inkrement-ZD-Spektren. $A = \Delta \epsilon_{Aklavinon-II} - \Delta \epsilon_{7\text{-Desoxy-aklavinon}} B = \Delta \epsilon_{Aklavinon-II} - \Delta \epsilon_{7\text{-Desoxy-aklavinon}}$

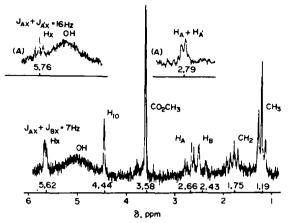


Abb 2. 100-MHz-NMR-Spektrum von Aklavinon in Pyridin-D₅ und Ausschnitte A) des entsprechenden Spektrums von Aklavinon-II. Die chemischen Verschiebungen sind auf Tetramethylsilan bezogen.

absolute Konfiguration 7S, 9R, 10R. Der Ring A liegt in einer Halbsesselkonformation vor mit einem quasiäquatorialen Proton an C-7. Die beiden Protonen an C-8
und das an C-7 bilden zusammen ein ABX-Spinsystem,
für das die Gesamtaufspaltung des H-7-Signals nach der
Karplus-Beziehung abschätzbar ist. Sie setzt sich aus
einer axial-äquatorial- und einer äquatorial-äquatorialKopplung zusammen und steht im Einklang mit dem
gemessenen Wert von 7 Hz.

Das NMR-Spektrum von Aklavinon-II (Tabelle 1) weicht im wesentlichen nur bezüglich dieses ABX-Spinsystems ab, dessen Signale als Ausschnitte in Abb. 2 dargestellt sind. Augenfällig ist die vergrösserte Gesamtaufspaltung des Signals von H-7, dessen Verschiebung nach tieferem Feld und das zufällige Zusammenfallen der chemischen Verschiebungen der beiden Protonen an C-8. Dadurch entsteht ein AA'X-Spinsystem, dessen X-Teil (H-7-Signal) unabhängig von der Grösse der Einzelaufspaltungen (d. h. auch für $J_{AX} \neq J_{A'X}$) immer als Triplett erscheint. In der Gesamtaufspaltung von 16 Hz muss aber eine axial-axial-Kopplung enthalten sein, da dieser hohe Wert sonst nicht erreicht werden kann (Karplus-Gleichung).

Alle für Aklavinon und Aklavinon-II angeführten Veränderungen der chemischen Verschiebungen und Kopplungskonstanten finden sich in nahezu gleicher Weise an den analogen ABX-Spinsystemen von β -Rhodomycinon und dessen 7-Epimeren Rhodomycinon. (Die Konstitution von β -Rhodomycinon bzw. α-Rhodomycinon unterscheidet sich von der des Aklavinons bzw. Aklavinon-II nur durch eine zusätzliche OH-Gruppe an C-11 sowie eine OH-Gruppe an C-10 anstelle der Carbomethoxygruppe in Aklavinon bzw. Aklavinon-II). Es liegt deshalb der Schluss nahe, dass das Aklavinon-II in Analogie zu dem angeführten Beispiel das 7-Epimere des Aklavinons ist, wofür besonders die Verschiebung des H-7-Signals nach tiefem Feld spricht.³ Dass sich Aklavinon-II von Aklavinon tatsächlich nur durch umgekehrte Konfiguration an C-7 unterscheidet,

lässt sich durch die weiter unten durchgeführte Analyse der ZD-Spektren eindeutig belegen.

Die Gesamtaufspaltung des H-7-Signals gibt gleichzeitig die Konformation von Aklavinon-II zu erkennen. Die dadurch erwiesene quasi-axiale Stellung dieses Protons fordert, dass, wie bei α-Rhodomycinon, von den beiden möglichen Halbsessel-Konformationen nur die bisher allen bekannten Anthracyclinonen gemeinsame Konformation 4 für Aklavinon-II in Frage kommt. (In der zweiten möglichen Halbsessel-Konformation hätte das Proton an C-7 eine quasi-äquatoriale Stellung. Dass der Ring A der Anthracyclinone die um ca. 2·7 kcal energieärmere Halbsessel-Konformation bevorzugt und nicht in der Halbwannen-Form vorliegt, ist nach zahlreichen vergleichenden Untersuchungen nicht zu bezweifeln⁹).

Konfiguration 7S, 10R.³ Das zusätzlich noch vorhandene Asymmetriezentrum an C-9 hat in allen Anthracyclinonen, mit Ausnahme von Daunomycinon, die absolute Konfiguration 9R. Da es relativ weit vom Chromophor entfernt ist, beeinflusst es die ZD-Kurve nur gering, führt aber ebenfalls zu einer schwachen Erhöhung ihrer Amplitude.⁶ Von den wenigen Anthracyclinonen mit anderer Konfiguration (α -Rhodomycinon, α -Iso-rhodomycinon und eventuell θ -Rhodomycinon) wurden bisher keine ZD- oder ORD-Spektren publiziert.

Eine nach diesen Gesichtspunkten durchgeführte Abschätzung des ZD-Spektrums von Aklavinon-II (Abb. 1) steht mit der Konfiguration des 7-epi-Aklavinons im Einklang. Eindeutiger geht die gegenüber Aklavinon abweichende Konfiguration an C-7 aus den Inkrement-ZD-Spektren hervor.

Tabelle 1. 100 Mhz-NMR-Spektren von Aklavinon, Aklavinon-I, Aklavinon-II und 7-Desoxy-aklavinon in Pyridin-D₃; chemische Verschiebungen (bezogen auf TMS) und Kopplungskonstanten.

Zuordnung der Signale	Aklavinon δ(ppm)	Aklavinon-I δ(ppm)	Aklavinon-II $\delta(ppm)$	7-Desoxy- aklavinon δ(ppm)
CH₃ von C₂H₃	1-19 t	1·04 t	1·19 t	1·20 t
	$J = 7 \cdot 1 \text{ Hz}$	J = 7.3 Hz	J = 7.2 Hz	J = 7·3 Hz
CH2 von C2H5	1·75 m	1·84 m	1·86 m	1·80 m
Ring-CH ₂ (C-8)	2·66 q (A)	2·81 q (A)	2·79 d (A)	ca. 1·95 m
	2·43 q (B)	2·17 q (M)	2·79 d (A')	ca. 2·35 m
	$J_{AX} = 5.5 \text{ Hz}$	$J_{AX} = 5.5 \text{ Hz}$		
	$J_{BX} = 1.5 \text{ Hz}$	$J_{MX} = 5.0 \text{ Hz}$	$\frac{1}{2}(J_{AX} + J_{A'X}) = 8 \text{ Hz}$	
CO ₂ CH ₃	3·58 s	3·61 s	3.59 s	3-59 s
H-10	4·44 s	4·24 s	4·31 s	4·29 s
H-7	5-62 q (X)	5-52 t (X)	5.76 t (X)	3·15 m
	• • •	• •	• •	3·15 m
	$J_{AX} + J_{BX} = 7 \text{ Hz}$	$J_{AX} + J_{MX} = 10.5 \text{ Hz}$	$J_{AX} + J_{A'X} = 16 \text{ Hz}$	

s = Singulett, d = Dublett, t = Triplett, q = Quadruplett, m = Multiplett

Die aus den NMR-Spektren für Aklavinon-II geschlossene Struktur des 7-epi-Aklavinons wird durch die folgenden ZD-Befunde erhärtet:

Brockmann jr. und Legrand haben gezeigt, dass schon allein das Asymmetriezentrum an C-10 der Anthracyclinone den charakteristischen s-förmigen Verlauf der ZD-Spektren bedingt.6 Eine Konfigurationsumkehr an diesem Kohlenstoffatom lässt eine Inversion des Zirkulardichroismus erwarten. Das gleiche gilt für C-7. Marsh und Mitarbeiter* synthetisierten zwei diastereoisomere Analoga des Daunomycins, die im Anthracyclinonteil des Moleküls jeweils nur ein asymmetrisches C-Atom in 7-Stellung enthalten. Die ZD-Kurven haben ebenfalls einen s-förmigen Verlauf im Bereich von 270-390 nm. Auch hier zeigen die enantiomeren Verbindungen umgekehrte ZD-Kurven. In allen bisher untersuchten Anthracyclinonen liegt der Ring A in der gleichen Konformation 4 vor.3 Die Effekte der chiralen Zentren an C-7 und C-10 sind gleichgerichtet, und es resultieren daher sförmige ZD-Kurven mit entsprechend vergrösserten Amplituden. Bei diesen Verbindungen sind die Substituenten an C-7 und C-10 in Bezug auf den Chromophor analog angeordnet,6 sie sind trans-ständig mit der absoluten Brockmann und Mitarbeiter haben solche "Inkrement-ZD-Spektren" zur Bestimmung der absoluten Konfiguration an C-7 benutzt. Diese Inkrementsprektren erhält man durch Subtraktion der $\Delta\epsilon$ -Werte der 7-Desoxy-Verbindungen von denen der 7-Hydroxy-Verbindungen. Sie geben somit nur den Einfluss des Asymmetriezentrums an C-7 an. Unter anderem wurde die Übereinstimmung dieser Inkrementspektren mit dem des Daunomycinons benutzt, um die für Daunomycinon durch chemischen Abbau nachgewiesene 7 S-Konfiguration für eine Reihe von Anthracyclinonen nachzuweisen.

7-Desoxy-aklavinon (2b) haben wir aus Fermentationsansätzen unseres Stammes isoliert. Sein ZD-Spektrum (Abb). 1) stimmt mit dem des ζ -Pyrromycinons (2d) überein, ist also wie dieses (und wie Aklavinon) 9R, 10R-konfiguriert. Zieht man nun die $\Delta\epsilon$ -Werte des 7-Desoxy-aklavinons von denen des Aklavinons und des Aklavinon-II ab (dies ist zulässig, da nach den NMR-Spektren der Ring A in Aklavinon und Aklavinon-II die gleiche Konformation hat und diese nach Brockmann auch für 7-Desoxy-aklavinon vorausgesetzt werden kann), so sollten gemäss der umgekehrten Konfiguration an C-7 Inkrement-ZD-Spektren mit gegensätzlichem

D. Tresselt et al.

Verlauf resultieren. In 7-epi-Aklavinon liegt die OH-Gruppe an C-7 wegen ihrer quasi-äquatorialen Stellung hinreichend weit ausserhalb der Molekülebene, so dass ein entsprechender Cotton-Effekt zu erwarten ist.

Wie die in Abb. 1 eingeschobene Darstellung zeigt, verläuft die Inkrement-ZD-Kurve von Aklavinon-II (Kurve B) tatsächlich umgekehrt zu der des Aklavinons (Kurve A). Sie bestätigt somit für Aklavinon-II die absolute Konfiguration 7R, 9R, 10R (Formel 3).

Zur Konfiguration und Konformation von Aklavinon-I

Das Kernresonanzspektrum von Aklavinon-I unterscheidet sich deutlich von dem des Aklavinons bzw. Aklavinon-II (Abb. 3). Die chemischen Verschiebungen der beiden Protonen an C-8 liegen wesentlich weiter auseinander. Diese bilden zusammen mit dem Proton an C-7 ein AMX-Spinsystem, das praktisch nach erster Ordnung ausgewertet werden kann. Da beide vicinale Kopplungskonstanten (J_{AX} = 5·5 Hz, J_{MX} = 5·0 Hz) für eine axial-axial-Kopplung zu klein sind, muss das Proton an C-7 quasi-äquatorial stehen. Damit steht für alle in Betracht kommenden Konfigurationen bereits eine entsprechende Halbsessel-Konformation fest.

Von den auf Grund der 3 Asymmetriezentren möglichen 8 Konfigurationen scheiden 4 für Aklavinon-I aus, nämlich 7S, 9R, 10R (Aklavinon) und 7R, 9R, 10R (Aklavinon-II), deren NMR-Spektren bereits vorliegen, sowie die beiden spiegelbildlichen Strukturen dieser Verbindungen 7R, 9S, 10S und 7S, 9S, 10S, da sie in achiralen Lösungsmitteln (wie z. B. Pyridin) die glei-

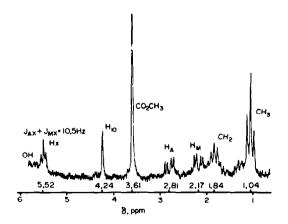


Abb 3. 100-MHz-NMR-Spektrum von Aklavinon-I in Pyridin-D₅. Die chemischen Verschiebungen sind auf Tetramethylsilan bezogen.

chen Kernresonanzspektren hervorrufen würden. Für Aklavinon-I sind deshalb nur noch die folgenden 4 Konfigurationen möglich:

A (7S, 9R, 10S) und B (7S, 9S, 10R) sowie die dazu spiegelbildlichen Formen C (7R, 9S, 10R) und D (7R, 9R, 10S). Da wegen der geforderten quasi-äquatorialen Stellung des Protons an C-7 (NMR-Spektrum von Aklavinon-I) für jede dieser 4 Konfigurationen eine entsprechende Konformation festliegt, bleiben für Ring A

des Aklavinon-I nur die folgenden Möglichkeiten zu diskutieren:

Davon lassen sich B und D ausschliessen: So unterscheidet sich B von Aklavinon nur durch eine umgekehrte Konfiguration an C-9 und lässt deshalb eine ZD-Kurve mit gleichem Verlauf wie für Aklavinon erwarten, wobei die Amplitude wegen des geringen Einflusses des Asymmetriezentrums an C-9 nur wenig herabgesetzt sein sollte. Tatsächlich verläuft die ZD-Kurve von Aklavinon-I jedoch umgekehrt zu der des Aklavinons, wobei die Amplitude stark herabgesetzt ist (Abb. 1). B scheidet deshalb aus.

Entsprechende Überlegungen sind für D möglich. Sollte Ring A von Aklavinon-I diese Konfiguration haben, wäre ein zu B spiegelbildliches ZD-Spektrum zu erwarten, da es sich um Enantiomere handelt. Das gefundene ZD-Spektrum von Aklavinon-I zeigt zwar den entsprechenden Verlauf (Abb. 1), die geringe Amplitude ist aber nicht mit der trans-Stellung der beiden dominierenden Asymmetriezentren C-7 und C-10 in Einklang zu bringen. In beiden diskutierten Strukturen B und D hätten zudem die Äthylund die Carbomethoxygruppe als grösste Substituenten eine energetisch ungünstige axiale Lage.

Als Strukturformel für Aklavinon-I kommt daher nur 10-epi-Aklavinon (5) mit der Konformation A oder dessen Enantiomeres (6) mit der Konformation C in Frage.

A und C befinden sich auch mit rein energetischen Betrachtungen im Einklang. Sie werden durch eine Wasserstoffbrücke stabilisiert, die alle cis-1,3-Diole bei diaxialer Anordnung der OH-Gruppen bilden können. Ausserdem nimmt die Äthylgruppe als grösster Substituent eine äquatoriale Lage ein. Darüber hinaus spricht das IR-Spektrum von Aklavinon-I für eine weitere Wasserstoffbrücke zwischen der OH-Gruppe in 9-Stellung und der Carbomethoxygruppe, da die Carbonylbande dieser Gruppe gegenüber Aklavinon und 7-Desoxy-aklavinon (1730 cm⁻¹) um 8 cm⁻¹ nach niedrigeren Wellenzahlen verschoben ist. Diese Verschiebung ist mit einer Verbreiterung der Absorptionsbande verbunden und ist unabhängig von der Konzentration.

Aklavinon-I ist die erste Verbindung aus der Reihe der Anthracyclinone, für die im Bereich von 270-390 nm ein ZD-Spektrum mit umgekehrtem Verlauf gefunden wurde.

Dieses Spektrum spricht mehr für die Struktur 6, doch ist eine endgültige Entscheidung zwischen 10-epi-Aklavinon (5) und dessen Enantiomeren (6) vorerst nicht möglich, da entsprechende Vergleichsspektren sowie Substanzmengen für weitere Untersuchungen fehlen.

EXPERIMENTELLER TEIL

NMR-Spektren. Die Spektren wurden mit einem 100 MHz-NMR-Spektrometer JNM-PS-100 der Firma JEOL aufgenommen. Als Lösungsmittel wurde Pyridin-D, benutzt (Hexamethyldisiloxan als innerer Standard). Die chemischen Verschiebungen wurden dann auf Tetramethylsilan (TMS) umgerechnet.

ZD-Spektren. Für die ZD-Messungen (Lösungsmittel Dioxan) wurde ein Spektropolarimeter Cary 6001 mit ZD-Zusatz verwendet.

Danksagung—Wir danken Herrn Dr. H. Jancke (Berlin) für die NMR-Spektren und für die Simulation einiger ABX-Spinsysteme sowie Herrn Dr. Luck (Jena) für die ZD-Messungen.

LITERATUR

¹K. Eckardt, D. Tresselt und J. Tax, Tetrahedron 30, 3787 (1974).

²J. J. Gordon, L. M. Jackman, W. D. Ollis and I. O. Sutherland, Tetrahedron Letters, 28 (1960)

³H. Brockmann, H. Brockmann jr. und J. Niemeyer, *Ibid.* 4719 (1968)

⁴F. Arcamone, G. Cassinelli, G. Franceschi, P. Orezzi und R. Mondelli, *Ibid.* 3353 (1968)

⁵J. H. Bowie and A. W. Johnson, Chem. Soc. 3927 (1964)

⁶H. Brockmann jr. und M. Legrand, Tetrahedron 19, 395 (1963)

⁷K. Eckardt, Chem. Ber. 160, 2561 (1967)

^aJ. P. Marsh jr., R. H. Iwamoto and L. Goodman, Chem. Commun. (London), 589 (1968)

⁹H. Brockmann und J. Niemeyer, Chem. Ber. 100, 3578 (1967)

¹⁰H. Brockmann und J. Niemeyer, *Ibid.* 101, 1341 (1968)