## DIE SYNTHESE DES RUBROSTERONS<sup>1)</sup>

P. Hocks, U. Kerb und R. Wiechert
Hauptlaboratorium der Schering A.G., Berlin

und

A. Furlenmeier und A. Fürst Chemische Forschungsabteilung der F. Hoffmann-La Roche & Co,Basel

(Received in Germany 25 June 1968; received in UK for publication 8 July 1968)

Die kürzlich erschienene Mitteilung von Takemoto et al.<sup>2)</sup> über die Isolierung und Strukturaufklärung des Rubrosterons, eines in der Pflanze Achyranthes rubrofusca Wight (Amaranthaceae) vorkommenden Steroids mit dem Grundgerüst des Ecdysons, veranlasst uns, kurz über einige unserer früheren synthetischen Arbeiten zu berichten, die u.a. zur Synthese dieses Naturstoffs, des  $2\beta$ ,  $3\beta$ ,  $14\alpha$ -Trihydroxy- $5\beta$ -androst-7-en-6, 17-dion geführt haben.

Uns interessierte die Darstellung dieses Steroids seinerzeit vorwiegend aus zwei Gründen: einmal erschien es als Modell bei unseren Arbeiten zur Synthese des Ecdysons<sup>3)</sup> geeignet, zum anderen sollte es als Vergleichs-substanz bei der Suche nach möglichen Ecdysonmetaboliten<sup>4)</sup> in Extrakten des Seidenspinners Bombyx mori L. dienen.

4282 No.40

Zur Synthese des Naturstoffs folgten wir im wesentlichen einem unserer früheren Synthesewege zum Aufbau des Ecdysonskeletts<sup>3a)</sup>. Das 17β-Acetoxy-5α-androstan-3,6-dion I<sup>5)</sup> wurde durch Bromierung in Gegenwart von Kalium-acetat in das 2α-Brom-derivat II überführt, dieses ohne Reinigung selektiv mit Li Al (t. Bu0)<sub>3</sub>H zum Bromhydrin III (F. 236 - 238°; IR:  $\nu_{OH} = 3400 \text{ cm}^{-1}$ ,  $\nu_{C=0}=1720 \text{ cm}^{-1}$ ) reduziert und anschliessend zu IV (F. 243 - 245°; Analyse: Ber. Br 17.03%, Gef.Br. 17.09%; MG 468 nach MS\*) acetyliert.

Der  $2\alpha$ -Brom-substituent wurde durch Umsetzung mit Silberacetat in Essigsäure unter Inversion gegen die  $2\beta$ -Acetoxygruppierung ausgetauscht; hierbei trat eine teilweise Epimerisierung am  $C_5$  ein.

Das 5-Epimerengemisch V (MG 448) liess sich einheitlich in das 7 $\alpha$ -Brom-2 $\beta$ ,3 $\beta$ ,17 $\beta$ -triacetoxy-5 $\alpha$ -androstan-6-on VI (F. 222 - 223°; NMR\*) in CDCl $_3$ :  $\delta_{18\text{-CH}_3}$  = 0.83;  $\delta_{19\text{-CH}_3}$  = 0.96;  $\delta_{0Ac}$  = 2.02, 2.07, 2.10;  $\delta_{H-5}$  = 3.40 (D.D., Aufspaltung 4.5 u. 10 Hz);  $\delta_{H-7}$  = 4.20 (W $_{1/2}$  = 4 Hz);  $\delta_{H-17}$  +  $\delta_{H-3}$  = 4.57 - 5.05;  $\delta_{H-2}$  = 5.20 - 5.40) überführen und hieraus durch Bromwasserstoffabspaltung mit Li $_2$ CO $_3$ /LiBr in DMF das  $\Delta^7$ -6-Keton VII (F. 228 - 230°; UV: $\epsilon_{241}$ = 13000; MG 446; IR :  $\nu_{C=0}$  = 1670 cm $^{-1}$ ,  $\nu_{C=0}$  = 1620 cm $^{-1}$ ) herstellen.

Die Allyloxydation mit Selendioxid in Dioxan führte zur 14 $\alpha$ -Hydroxy-verbindung VIII (F. 243 - 244°; UV :  $\epsilon_{237}$  = 11400; IR :  $\nu_{OH}$  = 3500 cm<sup>-1</sup>,  $\nu_{C=0}$  = 1675 cm<sup>-1</sup>,  $\nu_{C=C}$  = 1625 cm<sup>-1</sup>; NMR in CDC1<sub>3</sub> :  $\delta_{18-CH_3}$  = 0.78;  $\delta_{19-CH_3}$  = 1.01;  $\delta_{OAc}$  = 2.04, 2.07, 2.10;  $\delta_{H-3}$  = 4.60-5.05;  $\delta_{H-2}$  +  $\delta_{H-17}$  = 5.10-5.40;  $\delta_{H-7}$  = 5.90 (D., J<sub>7,9</sub> = 2.5 Hz).

Nach alkalischer Verseifung entstand aus VIII unter gleichzeitiger Inversion am  $C_5$  das Tetrolon IX (F. 256 - 258°; UV :  $\varepsilon_{241}$  = 11.400; MG 336; NMR in  $C_5D_5N$  :  $\delta_{18-CH_3}$  = 1.01;  $\delta_{19-CH_3}$  = 1.10;  $\delta_{H-5}$  = 2.98 (D.D., 4.5 u. 12 Hz);  $\delta_{H-2}$  +  $\delta_{H-3}$  = 3.90 - 4.35;  $\delta_{H-17}$  = 4.85 - 5.15;  $\delta_{H-7}$  = 6.20 (W<sub>1/2</sub> = 4 Hz).

4283

Nach Schutz der 2.7-Diol-gruppierung als Acetonid zu X (F. 258 - 260°; UV :  $\epsilon_{238}$  = 10.300; MG 376; NMR in  $C_5D_5N$  :  $\delta_{18-CH_3}$  = 1.00;  $\delta_{19-CH_3}$  = 1.22;  $\delta_{Acetonid-CH_3}$  = 1.35 u. 1.53;  $\delta_{H-2}$  +  $\delta_{H-3}$  = 3.90 - 4.35;  $\delta_{H-17}$  = 4.85 - 5.15;  $\delta_{H-7}$  = 6.20), wurde zum 17-Keton XI (F. 211 - 213°; UV :  $\epsilon_{238}$  = 10.800; MG 374; IR :  $\nu_{C=0}$  = 1670 u. 1725 cm<sup>-1</sup>) oxydiert.

Die nachfolgende Abspaltung der 2.3-Schutzgruppe vervollständigte die Synthese des  $2\beta, 3\beta, 14\alpha$ -Trihydroxy- $5\beta$ -androst-7-en-6, 17-dion XII, des Rubrosterons<sup>6)</sup>.

Die physikochemischen Daten des synthetischen Rubrosterons (F. 238 -  $2^{40}^{\circ}$  (Zers.); UV :  $\varepsilon_{239}$  = 10.600; IR :  $v_{C=0}$  = 1740 u. 1645 cm<sup>-1</sup>, in Acetonitril :  $v_{C=0}$  = 1750 u. 1670 cm<sup>-1</sup>; MG 334; NMR in  $C_5^{\circ}D_5^{\circ}N$  :  $\delta_{18-CH_3}$  = 0.85;  $\delta_{19-CH_3}$  = 1.03;  $\delta_{H-2}$  +  $\delta_{H-3}$  = 3.85 - 4.30;  $\delta_{H-7}$  = 6.20) stimmen mit den von Takemoto et al.<sup>2)</sup> veröffentlichten Angaben gut überein.

Wir danken Herrn P. Zgorzelak für geschickte präparative Mitarbeit.

## Summary:

Rubrosterone, a steroid with the ecdysone-skeleton recently isolated from the plant Achyranthes rubrofusca Wight, was synthesized from readily available starting material.

- XI. Mitteilung über Insektenhormone;
   X. Mitteilung vorstehend.
- T. Takemoto, Y. Hikino, H. Hikino, S. Ogawa, N. Nishimoto; Tetrahedron Letters <u>1968</u>, 3053.
- 3 a) U. Kerb, P. Hocks, R. Wiechert, A. Furlenmeier, A. Fürst, A. Langemann, G. Waldvogel; Tetrahedron Letters 1966, 1387.
  - b) A. Furlenmeier, A. Fürst, A. Langemann, G. Waldvogel, P. Hocks, U. Kerb, R. Wiechert; Helv. Chim. Acta 50, 2387 (1967); dort Hinweis auf frühere Arbeiten.
- 4) Vgl. u.a. D.H.S. Horn, E.J. Middleton, J.A. Wunderlich, F. Hampshire; Chem. Comm. 1966, 339.
- 5) S.H. Eppstein, P.D. Meister, H.M. Leigh, D.H. Peterson, H.C. Murray, L.M. Reineke, A. Weintraub; J. Am. Chem. Soc. 76, 3174 (1954)
- 6) Bei der Abspaltung der Acetonid-Schutzgruppe in XI entsteht neben XII in geringerer Menge auch das epimere  $2\beta$ ,  $3\beta$ ,  $14\alpha$ -Trihydroxy- $5\alpha$ -androst-7-en-6, 17-dion (F. 261-2630, UV :  $\epsilon_{236}=10.100$ ; IR :  $\nu_{C=0}=1730$  u. 1680 cm<sup>-1</sup>; MG 334; NMR in  $C_5D_5N$  :  $\delta_{18-CH_3}=0.85$ ;  $\delta_{19-CH_3}=1.37$ ;  $\delta_{H-3}=3.65-4.10$ ;  $\delta_{H-2}=4.25-4.40$ ;  $\delta_{H-7}=6.23$  (D.,  $J_{7,9}=2.5$  Hz).
- \*) Massenspektren wurden mit einem Atlas CH4-Massenspektrometer aufgenommen, die Proben wurden in der Ionenquelle direkt verdampft.

NMR-Spektren wurden mit einem Varian A60-Gerät gemessen; als interner Standard wurde TMS benutzt.

Wir danken Herrn Dr. G. Schulz für die Messung und Deutung der Spektren.