SYNTHESE VON 2,3-DIHYDRO-WOGONIN-7-MONO-β-D-GLUCOSID, EINEM NEUEN GLYKOSID AUS
PRUNUS CERASUS L.

H. Wagner, L. Hörhammer, R. Rüger, E. Khalil und L. Farkas

Institut für Pharmazeutische Arzneimittellehre der Universität München
und Alkaloid-Forschungsgruppe der Ungarischen Akademie der Wissenschaften
Budavest

(Received in Germany 28 February 1969; received in UK for publication 17 March 1969)

Aus den Fruchtstielen von Prunus cerasus L. wurde in 0.072%iger Ausbeute ein Flavanonglykosid $(\underline{1}\underline{d})$ isoliert, das folgende Eigenschaften aufweist: Schmp. = $214 - 216^{\circ}$ (aus Methanol und Aceton), $\left[\alpha\right]_{n}^{29} = -56.72^{\circ}$ (c = 1.15 i.DMSO) und $\begin{bmatrix} \alpha \\ D \end{bmatrix}^{24} = -67.8^{\circ} \text{ (c = 1.03 i.Pyridin). UV-Spektrum: 287 m} \text{ m} \text{ (log } \mathcal{E} = 4.188),$ Infl. 340 mµ (log & = 3.61). Das Glykosid liefert kristallines Pentaacetat $(\frac{1}{2})$ vom Schmp. = 117 - 119°C und der optischen Drehung $\int \alpha \int_{D}^{22} = -16.44$ ° (c = 1.22 i.CHCl₂). Durch saure Hydrolyse erhält man Glucose und ein Dihydroxy-monomethoxy-flavanon vom Schmp. = 1510. Nach dem NMR-Spektrum des Glykosids in DMSO (TMS intern.Stand. ppm) — d = 7.42 m (5 Seitenphenyl-Protonen), d =6.19 s (H-6), S = 5.55 und 5.38 q (H-2), S = 5.31 d (H-1 Glucose), S = 5.20 -4.40 m (Glucose CH-2,3,4), G = 3.90 - 3.50 m (Glucose CH-5,6,6), G = 3.85 s $(0CH_2)$, $oldsymbol{o} = 3.05$ und 2.88 2q (2 H-3), $oldsymbol{o} = +11.8$ s (C-5-0H) — kommt dem Aglukon die Struktur 5,7-Dihydroxy-8-methoxy-flavanon (2,3-Dihydro-wogonin = 1a) zu. Dieses Flavanon ist schon früher von Chopin und Mitarb. 1 aus dem Kernholz von Prunus avium L. isoliert worden. Da das NMR-Spektrum des neuen Glucosids eine freie Cg-Hydroxyl-Gruppe anzeigt, ist die Struktur 5.7-Dihydroxy-8-methoxy-flavanon-7-mono-β-D-glucosid (1d/2). Nach der CD-Kurve, positiver Cotton-Effekt für n $\longrightarrow \widetilde{n}^*$ und negativer Cotton-Effekt für $\widetilde{n} - \widetilde{n}^*$, hat der Flavanonanteil des Glucosids trans 2(S)-Konfiguration².

2

	R	R ₁
1a	Ħ	H
þ	Tetraacetyl- glucopyranosyl	H
c	Tetraacetyl- glucopyranosyl	сн ₃ со
đ	glucopyranosyl	Ħ

Zum Strukturbeweis kuppelten wir das nach der Methode von Molho und Mitarb. 3) synthetisierte 5,7-Dihydroxy-8-methoxy-flavanon ($\frac{1}{12}$) mit α -Acetobromglucose in Chinolin und in Gegenwart von Silbercarbonat. Acetylierung des gebildeten 5,7-Dihydroxy-8-methoxy-flavanon-7-glucopyranosid-tetraacetates ($\frac{1}{12}$) zur 5-0-Acetyl-Verbindung $\frac{1}{12}$ (Schmp. = 116 - 117°, $\left[\alpha\right]_{D}^{22}$ = -25.2, c = 1.55 i.CHCl $_{3}$) und nachfolgende Verseifung mit 1%iger methanol.Salzsäure lieferte Dihydrowogonin-7-glucosid ($\frac{1}{12}$) vom Schmp. 216 - 218° (aus Methanol/Wasser), Schmp. 240 - 243° (aus Methanol) und $\left[\alpha\right]_{D}^{22}$ = -49.9° (c = 0.943 i.DMS0). UV-, IR- und NMR-Spektren zeigten mit dem natürlichen Glucosid bzw. dessen Acetat volle Übereinstimmung. Da das synthetische Glucosid mit dem natürlichen eine Schmelzpunktsdepression von 20° ergibt und auch die optischen Drehwerte bzw. CD-Daten voneinander abweichen, muß das Aglukon des natürlichen Glucosids im Gegensatz zur razemischen synthetischen Verbindung in der optisch aktiven-Form vorliegen.

Wird das Kupplungsprodukt $\underline{1}\underline{b}$ aus $\underline{1}\underline{a}$ und α -Acetobromglucose nicht mit Salzsäure, sondern mit Natriummethylatlösung verseift, so erhält man unter Ringöffnung das mit $\underline{1}\underline{d}$ isomere bisher in Pflanzen noch nicht aufgefundene $\underline{5,7-Dihydroxy-6-methoxy-flavanon-mono-<math>\beta-D-glucosid$ ($\underline{2}$) (Dihydro-oroxylin-7-glucosid) vom Schmp. = 220° und $\left[\alpha\right]_{D}^{26} = -68.8^{\circ}$ (c = 0.85 i.CHCl₃).

Diese Isomerisierung gelingt auch, wenn das natürliche Dihydro-wogonin-7- β -D-glucosid ($\underline{1}\underline{d}$) bei Raumtemperatur mit verdünnter Natriummethylatlösung und Silbercarbonat behandelt wird. Wir erhielten ohne besondere Reinigung und in guten Ausbeuten ein Glucosid, das in jeder Hinsicht mit dem aus $\underline{1}\underline{b}$ gewonnenen Dihydro-oroxylin-7- β -D-glucosid identisch war.

Die Einzelheiten dieser Arbeiten werden demnächst in den Chem. Berichten veröffentlicht.

Literatur

- 1) J.Chopin, D.Molho, H.Pacheco, Ch.Mentzer und G.Grenier, <u>Bull.Soc.chim.</u> France (1957), 192.
- 2) W.Gaffield und A.C.Waiss, Chem.Commun. (1968), 29.
- 3) D.Molho, M.C.Gerphagnon, J.Chopin und C.Mentzer, Compt.rend. 244, 470(1957)