SEHR EINFACHES SYNTHESEPRINZIP FÜR FORMYL-VERZWEIGTE KOHLENHYDRATE VOM STREPTOSE-TYP¹⁾

Ingolf Dyong***, Joachim Weigand und Wolfgang Meyer
Organisch-Chemisches Institut, Orléans-Ring 23, D-4400 Münster (West Germany)

<u>Summary:</u> n-Butylvinyl ethers, prepared by Wittig olefination of aldos-3-ulose derivatives react upon osmium tetraoxide hydroxylation with immediate formation of $HO-\dot{C}-CHO$ branched carbohydrates.

Klassisches Syntheseprinzip für formyl-verzweigte Zucker des Typs HO-C-CHO ist die Reaktion von Aldosulose-Derivaten mit Vinyl-Grignardverbindungen, gefolgt von reduktiver Ozonolyse der Vinyl-Seitenketten²⁾.

Eleganter und präparativ wichtiger ist die Einführung der Formylgruppe durch nucleophile Acylierung mit 2-Lithio-1,3-dithian. Auf diesem Wege wurde L-Streptose von Paulsen, Sinnwell und Stadler 3) synthetisiert. Allerdings haben die Autoren darauf hingewiesen, daß bei der Entschwefelung leicht weitere Hydrolyse unter Zersetzung eintritt.

Solche Probleme werden bei einer außerordentlich einfachen Reaktionsfolge vermieden, die an zwei Beispielen demonstriert sei:

Methyl-4,6-Q-benzyliden-2-desoxy- α -P-erythro-hexopyranosid-3-ulose (1) reagiert mit n-Butoxymethylen-triphenylphophoran in Tetrahydrofuran bei -30 bis +20°C (24 h) zum Vinylether 2 [Ausb. (nicht optimiert) ca. 40 % (nach Chromatographie mit Chloroform/Diisopropylether (30:1)); Schmp. 92°C; m/e = 334 (m/e); $v_{C=C} = 1700$ cm⁻¹; [α] $^{20}_{D} = +134°$ (in CHCl $_3$)].

restorben am 16. April 1981

Reaktion des Butoxymethylen-Derivates $\underline{2}$ mit katalytischen Mengen OsO $_4$ und \underline{N} -Methyl-morpholin- \underline{N} -oxid als Reoxidans (Aceton/Wasser (6:1), 18 h, 45° C) führt quantitativ zum wahrscheinlich $\underline{arabino}$ -konfigurierten Methyl-4,6-O-benzyliden-2-desoxy-3- \underline{C} -formyl- α - \underline{D} -hexopyranosid ($\underline{4}$) [Sirup; 1 H-NMR (300 MHz, CDCl $_3$): 2 s, δ = 10.15 (CHO) und 4.03 (OH, Löschung nach H/D-Austausch); $\underline{m/e}$ = 294 ($\underline{M}^{+ \bullet}$), 265 (\underline{M}^{+} - CHO); $\nu_{\underline{C}=0}$ = 1705 cm $^{-1}$; [α] $_{\underline{D}}^{2O}$ = +63,4 $^{\circ}$ (in CHCl $_3$)].

Analog reagiert 1:2,5:6-Di-O-isopropyliden- α -D-ribo-hexofuranos-3-ulose ($\underline{5}$) bei -40°C in 14 h zum Gemisch der chromatographisch trennbaren, aber nicht-kristallisierten (\underline{E}) - und (\underline{Z})-Vinylether $\underline{6}$ [zus. 53 %; $\underline{m}/\underline{e}$ = 328 ($\underline{M}^{+\bullet}$) bzw. 313 (\underline{M}^{+} - CH₃); $\nu_{C=C}$: 1678 bzw. 1680 cm⁻¹; [α] $_{D}^{2O}$ = +108° bzw. +138° (in CHCl₃)].

Die Hydroxylierung des ($\underline{E},\underline{Z}$)-Gemisches $\underline{6}$ erfolgt entsprechend $\underline{2} + \underline{4}$. Sie ist jedoch nach 3 h bei 45° C abgeschlossen und $\underline{8}$ (wahrscheinlich \underline{gluco} -konfiguriert) wird nach Chromatographie mit Methylenchlorid/Essigester (9:1) mit 71 % erhalten [1 H-NMR: 2 s, δ = 9.76 (CHO) und 3.75 (OH, Löschung nach H/D-Austausch); $\underline{m/e}$ = 273 (M $^{+}$ - CH $_{3}$); $\delta_{C=0}$: 1720 cm $^{-1}$; [α] $_{D}^{2O}$ = +75 $^{\circ}$ (in CHCl $_{3}$)].

Dem Fonds der Chemischen Industrie und dem Landesamt für Forschung des Landes Nordrhein-Westfalen danken wir für die Unterstützung dieser Arbeit.

LITERATUR

- 28. Mitteil. über biologisch wichtige Kohlenhydrate;
 27. Mitteil.: I. Dyong,
 H. Friege, H. Merten und H. Luftmann, Chem. Ber. im Druck.
- 2) B.M. Gough, S.W. Gunner, W.G. Overend und N.R. Williams, Carbohydr. Res. 14, 173 (1970).
- 3) H. Paulsen, V. Sinnwell und P. Stadler, Chem. Ber. 105, 1978 (1972).

(Received in Germany 7 April 1981)