Synthese von Glucosiden und des Cori-Esters aus Brigl-Anhydrid

VON DER

EIDGENÖSSISCHEN TECHNISCHEN HOCHSCHULE IN ZÜRICH

ZUR ERLANGUNG DER WÜRDE EINES
DOKTORS DER TECHNISCHEN WISSENSCHAFTEN
GENEHMIGTE

PROMOTIONSARBEIT

vorgelegt von

Peter Heinrich Müller

dipl. Ing.-Chem. ETH von Reckingen (Kt. Wallis)

Referent: Herr Prof. Dr. L. Ruzicka

Korreferent: Herr P.-D. Dr. E. Hardegger



Zürich 1955 Dissertationsdruckerei Leemann AG

Zusammenfassung

3,4,6-Triacetyl-D-glucopyranosan- α (1,2),(Brigl-Anhydrid) kann mit Alkoholen und Phenolen zu 3,4,6-Triacetyl-glucosiden umgesetzt werden. Die aus Brigl-Anhydrid hergestellten Glucoside bestehen meist aus Gemischen der Anomeren. Die Geschwindigkeit der Reaktion von Brigl-Anhydrid und die Ausbeute an Glucosiden fallen mit steigendem Molekulargewicht des Aglucons stark ab. Es bilden sich Nebenprodukte die aus Di- und höheren Sacchariden bestehen. Die Entstehung dieser Nebenprodukte wird diskutiert. Bei Anwendung saurer Katalysatoren steigt die Ausbeute an Glucosiden, während die Menge der höher molekularen Nebenprodukte abnimmt. Eine stereospezifische Beeinflussung der Glucosidsynthese durch die Katalysatoren konnte nicht festgestellt werden.

Die eigenen Untersuchungen erstreckten sich zunächst auf die bereits von H.~J.~Leemann aus Brigl-Anhydrid hergestellten Glucoside kleinerer Alkohole und des Cholesterins; anschliessend wurden mit Hilfe von Brigl-Anhydrid Glucoside von L-Menthol, Geraniol, D, L- α -Tocopherol und Phenolphthalein hergestellt. Die Umsetzung von Brigl-Anhydrid mit Dimedon führte unter Addition nicht wie erwartet zur Ausbildung einer neuen -C-C-Bindung, sondern zu dem schon bekannten Dimedon-enol-glucosid. Malonester und Barbitursäure ergaben undefinierte Präparate. Versuche zur Synthese von Laminaribiose aus Brigl-Anhydrid und Diaceton-glucose führten nicht zum Erfolg.

Nach Lemieux ist die Acetoxy-Gruppe am C-6 des Brigl-Anhydrids für das Entstehen der α -Glucoside verantwortlich. Die Herkunft der β -Glucoside ist unklar. Als Übergangsform von Brigl-Anhydrid zu den α -Glucosiden wird ein dem Lävoglucosan strukturell nahestehendes Kation angenommen. Diese Anschauung stützt

sich auf die Umwandlung von Brigl-Anhydrid in Lävoglucosan und auf die alkalische Spaltung von β -Phenol-glucosid, welche über das hypothetische Desacetyl-Brigl-Anhydrid ebenfalls zu Lävoglucosan führt. In diesem Zusammenhang werden die gegen Alkali empfindlichen Glykoside besprochen.

Eine eingehende Untersuchung über die Umsetzung von Brigl-Anhydrid und Phosphorsäure beschliesst die eigenen Untersuchungen. Als Reaktionsprodukte konnten nach vereinfachtem Verfahren sowohl Cori-Ester wie die anomere β , D-Glucose-phosphorester-disäure isoliert werden. Von den reinen Präparaten wurden Metallund Dibrucinsalze und durch Ausschütteln der letzteren mit Chloroform die bisher unbekannten Monobrucinsalze hergestellt. Die sichere Identifizierung der verschiedenen Präparate bereitete erhebliche Schwierigkeiten: sie führt leicht zu Verwechslungen und scheint in den bisher veröffentlichten Arbeiten nicht immer mit der erforderlichen Sorgfalt durchgeführt worden zu sein.