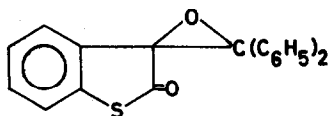


von 1, in diese Reaktion eingesetzt werden.

Bei der Einwirkung von Diphenyldiazomethan in Methanol auf Thionaphthenchinon erhielten wir dagegen weder das früher durch Reaktion in absolutem Äther erhaltene Epoxid 4²⁾ noch 2b, sondern eine farblose, wenig stabile Verbindung vom Schmp. 138 - 140° u.Z. Aus ihr entsteht durch längeres Erhitzen in Methanol bei Gegenwart von Spuren Calciumchlorid 2b. Bei der sauren Hydrolyse der Verbindung unter milden Bedingungen entsteht Benzophenon und - nach Luftoxidation - Thionaphthenchinon. Die gleichen Hydrolyseprodukte liefert unter ähnlichen Bedingungen das Epoxid 4²⁾.



4

Wir haben ferner gefunden, daß Diphenyldiazomethan bei Gegenwart von Chloramin T mit Methanol unter Bildung von 2b reagiert³⁾. Diese Umsetzung erinnert an die kürzlich von H. Baganz und H.-J. May⁴⁾ beschriebene Darstellung von Acetalen aus Diazoalkanen, Alkoholen und tert.-Butylhypochlorit, ist aber präparativ wesentlich einfacher.

Die Verbindungen 1, Triketohydrinden, Thionaphthenchinon und Chloramin T reagieren auch mit α -Aminosäuren im Sinne des Strecker Abbaues⁵⁾, d.h. der Überführung von α -Aminosäuren in Aldehyde, deren Kette um ein Kohlenstoffatom kürzer ist.

Im Rahmen der laufenden Untersuchungen soll unter anderem geprüft werden, ob auch andere Verbindungen, mit denen der Strecker Abbau der α -Aminosäuren möglich ist, Diazoalkane bei Gegenwart von Alkoholen in die entsprechenden Ketale oder Acetale überführen.

- 1) So erhielten wir aus 3.88 g Diphenyldiazomethan und 3.56 g 1 in 20 ml Benzylalkohol und 30 ml Benzol nach Aufarbeitung 4.12 g 2a und 2.45 g 3. Der entsprechende Ansatz in 50 ml Methanol lieferte 2.06 g 2b.
- 2) A.Schönberg und K.Junghans, Chem.Ber. 99, 1241 [1966].
- 3) Aus 3.88 g Diphenyldiazomethan und 5.64 g Chloramin T $[(p-)\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4\text{-SO}_2\text{-NaNCl} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}]$ in 50 ml Methanol ließen sich nach Reaktion bei Raumtemperatur durch Fällen mit Wasser und Umkristallisieren aus Methanol 2.10 g 2b isolieren.
- 4) Angew. Chemie 78, 448 [1966].
- 5) A.Schönberg und E.Moubacher, Chem.Reviews 50, 261 [1952].