## Zur Kenntnis der aromatischen Di- und Triepoxyde

Von der Eidgenössischen Technischen Hochschule in Zürich

zur Erlangung der Würde eines Doktors der Technischen Wissenschaften genehmigte

## **PROMOTION SARBEIT**

vorgelegt von

PETER JAEGER

dipl. Ing.-Chem. E. T. H.

von Winterthur

Referent: Herr Prof. Dr. H. Hopff Korreferent: Herr Prof. Dr. L. Ruzicka

Juris-Verlag Zürich 1956

## ZUSAMMENFASSUNG

- Nach einem Ueberblick über die technisch chemische Bedeutung der Epoxyde wurden die Methoden ihrer Herstellung zusammengefasst.
- Die Darstellungsarten von Styroloxyd und aliphatischer Diepoxyde wurden auf ihre Anwendbarkeit zur Gewinnung aromatischer Di- und Triepoxyde hin untersucht.
- 3. Da die Umsetzung von 1, 3, 5-Trivinylbenzol mit unterchloriger Säure sowie mit Benzopersäure nicht den gewünschten Verlauf nahm, wurden aus den entsprechenden ≪-Chlorketonen die nachfolgenden, bisher nicht beschriebenen Chlorhydrine durch Reduktion mit Lithiumaluminiumhydrid dargestellt:
  - 1-Phenyl-2-chlorpropan-1-ol.
  - p-Di-(<-hydroxy-/3-chloräthyl-)benzol,
  - 1, 3, 5-Tri-(≪-hydroxy-/3-chloräthyl-)benzol.
- Die Chlorhydrine wurden in die entsprechenden Mono-, Di- und Triepoxyde übergeführt.
- 5. Das bisher nicht in reinem Zustand bekannte p-Divinylbenzoldioxyd wurde beschrieben.
- 6. 1, 3, 5-Trivinylbenzoltrioxyd wurde erstmals dargestellt nach den folgenden zwei Methoden:
- a) 1, 3, 5-Tri-chloracetyl-benzol wurde reduziert und aus dem Trichlorhydrin Chlorwasserstoff abgespalten.
- b) An 1, 3, 5-Trivinylbenzol wurde mit N-Bromsuccinimid unterbromige Säure angelagert und das Bromhydrin mit Alkali umgesetzt.
- 7. Aus 1,3,5-Trivinylbenzoltrioxyd wurden mit einigen Diaminen und Glykolen höhermolekulare, feste Polyaddukte erhalten.