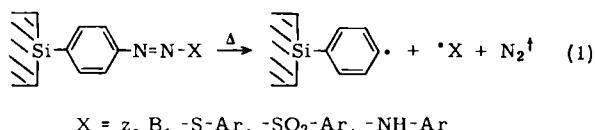


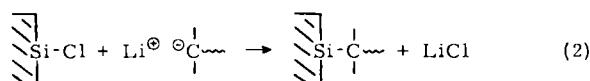
Polyfunktionelle Initiatoren mit anorganischem Grundgerüst entstehen wie folgt: Die Si—Cl-Gruppen auf der Oberfläche werden mit Phenyllithium in Si-Phenyl-Gruppen übergeführt; durch Nitrierung, Reduktion und Diazotierung werden Diazoniumsalzgruppierungen gebildet<sup>[2]</sup>.

Wir haben nun durch Kupplung mit H-aktiven Verbindungen, z. B. Thiolen, Sulfinsäuren und Aminen, auf der  $\text{SiO}_2$ -Oberfläche kovalent gebundene labile Diazoniumverbindungen erhalten, welche die radikalische Polymerisation von Vinylmonomeren auslösen.



Zur Polymerisation wurden benutzt: Styrol, Acrylamid, Acrylsäure, Methylmethacrylat und Vinylpyridin. Die Menge des aufgepflanzten Polymeren, bezogen auf Siliciumdioxid, beträgt 10–60%.

2. R. Hoene (Vortr.): Lineare Makromoleküle definierter Kettenlänge lassen sich aufpflanzen, indem die Si—Cl-Gruppen auf der Partikeloberfläche mit polymeren Carbanionen umgesetzt werden.



Das Molekulargewicht der aufgepflanzten Ketten wird durch das Verhältnis von Styrol zu Initiator (Butyllithium) variiert. Dabei ergibt sich eine im wesentlichen lineare Beziehung zwischen der Menge des aufgepflanzten Polymeren und dem Polymerisationsgrad der Ketten. Außerdem ist – offensichtlich infolge sterischer Einflüsse des polymeren Restes – die Zahl der gebildeten Si—C-Bindungen kleiner als bei der Reaktion mit Phenyllithium.

Durch die Pflanzungsreaktion werden die Eigenschaften der  $\text{SiO}_2$ -Partikel wesentlich verändert. Amorphes  $\text{SiO}_2$  (spez. Oberfläche  $200 \text{ m}^2/\text{g}$ ) mit etwa 50% aufgepflanztem linearem Polystyrol ergibt z. B. in aromatischen Lösungsmitteln nahezu stabile Suspensionen.

[1] H. P. Boehm, Angew. Chem. 78, 617 (1966); Angew. Chem. internat. Edit. 5, 533 (1966).

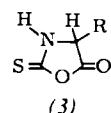
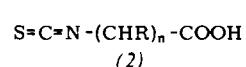
[2] M. Schneider, Dissertation, Universität Heidelberg 1962.

### Umlagerungs- und Polymerisationsmechanismen von DTE-Aminosäure und 2-Thioxo-5-oxazolidonen

Von H. R. Kricheldorf<sup>[\*]</sup>

$\alpha$ -DTE-Aminosäuren<sup>[1]</sup> (1),  $n=1$ , lassen sich zu Polypeptiden polymerisieren, ohne daß optisch aktive Aminosäuren Racemisierung erleiden. Kato, Higashimura, Suzuoki und Okamura<sup>[2]</sup>, welche diese Reaktionen erstmals untersuchten, sahen in den beim Zerfall von (1) freiwerdenden  $\alpha$ -Isothiocyanatocarbonsäuren (2),  $n=1$ , das eigentlich aktive Monomere.

[\*] Dr. H. R. Kricheldorf  
Institut für makromolekulare Chemie der Universität  
78 Freiburg, Stefan-Meier-Straße 31



Die vorliegenden Untersuchungen zeigen aber, daß zwar bei  $\beta$ - und höheren  $\omega$ -Isothiocyanatocarbonsäuren eine Polykondensation möglich ist, jedoch nicht bei  $\alpha$ -Isothiocyanatocarbonsäuren. Die aktiven Monomeren bei der Polymerisation von (1),  $n=1$ , sind vielmehr die durch Cyclisierung von (2),  $n=1$ , entstehenden 2-Thioxo-5-oxazolidone (3). Als Polyreaktionsmechanismus dieser cyclischen Monomeren wird eine ionische, ringöffnende Polymerisation diskutiert.

[1] In [2] verwendete Abkürzung für Verbindungen (1).

[2] T. Higashimura, H. Kato, K. Suzuoki u. S. Okamura, Makromolekulare Chem. 90, 243 (1966); H. Kato, T. Higashimura u. S. Okamura, ibid. 109, 9 (1967).

### Über die scherinduzierte Kristallisation von Polypropylen

Von H. J. Leugering (Vortr.) und G. Kirsch<sup>[\*]</sup>

Eine durch Scherung orientierte Schmelze von isotaktischem Polypropylen kristallisiert in Bandsphärolithen, die je nach der Kristallisationstemperatur aus der pseudohexagonalen ( $\beta$ ) oder der monoklinen ( $\alpha$ ) Modifikation bestehen. Bei mittleren Temperaturen treten Bandsphärolithe auf, in denen beide Modifikationen vorkommen. Durch Kristallisation unter gleichzeitiger Schereinwirkung lassen sich Gehalte an  $\beta$ -Modifikation von über 30% erhalten, wie differentialkalorimetrisch nachgewiesen wird. Beim Erhitzen derartiger Proben zeigen die  $\beta$ -Anteile charakteristische Aufschmelz- und Umwandlungerscheinungen, die im einzelnen diskutiert werden.

[\*] Dr. H. J. Leugering und Dr. G. Kirsch  
Farbwerke Hoechst AG  
623 Frankfurt (Main) 80

### Über die dynamische Struktur einer synthetischen Desoxyribonucleinsäure

Von A. Lezius<sup>[\*]</sup>

Durch enzymatische Copolymerisation von Desoxyadenosintriphosphat (dATP) und 4-Thiothymidintriphosphat ( $s^4$ dTTP) mit *Bacillus subtilis*-DNA-Polymerase entsteht ein Polydesoxynucleotid, poly-d(A- $s^4$ T)-d(A- $s^4$ T), von hohem Molekulargewicht [ $M_2^{2=0} = 1.2 \times 10^6$ ;  $S_{20,w} = 10-14 \text{ S}$ ] und einer streng alternierenden Basensequenz<sup>[1]</sup>.

Spektren der Optischen Rotationsdispersion (ORD) und des Circulardichroismus (CD) zeigen einen starken negativen Cotton-Effekt um 400 nm, der einem  $n \rightarrow \pi^*$ -Übergang des Thioamidchromophors zugeordnet werden kann. Da dieselbe Bande im monomeren 4-Thiothymidin ein positives Vorzeichen hat, wird gefolgt, daß das Nucleosid im Polymeren wahrscheinlich in der seltenen *syn*-Konformation vorliegt. Eine protonierte Form des doppelsträngigen Polymeren entsteht bei  $\text{pH}=4.2$  (kooperativer Umwandlungspunkt), in dem die N-1-Atome des Desoxy-

[\*] Dr. A. Lezius  
Max-Planck-Institut für experimentelle Medizin  
34 Göttingen, Hermann-Rein-Straße 3