

Arbeitsvorschrift:

Zur Lösung von 20 g TeCl_4 in 1 l CH_2Cl_2 und 0.5 l CS_2 läßt man unter Rühren bei Raumtemperatur während 4–5 Std. 20 g „Rohsulfan“^[3] in 0.5 l CS_2 tropfen. Es scheiden sich ≈ 18 g Cl_2TeS_7 ab; durch Einengen des Filtrates auf 200 ml lassen sich weitere 2 g gewinnen. Zur Reinigung wird aus CS_2 umkristallisiert.

Eingegangen am 24. März 1970 [Z 204]

[*] Prof. Dr. J. Weiss und Dipl.-Chem. M. Pupp
Anorganisch-Chemisches Institut der Universität
69 Heidelberg, Tiergartenstraße

[**] 1. Mitteilung über Interchalkogen-Verbindungen.

[1] S. C. Abrahams, Acta crystallogr. 8, 661 (1955); 14, 311 (1961); A. Caron u. J. Donohue, ibid. 18, 562 (1965).

[2] D. E. Sands, J. Amer. chem. Soc. 87, 1395 (1965).

[3] Im wesentlichen H_2S_5 und H_2S_6 ; G. Brauer: Handbuch der präparativen anorganischen Chemie. Bd. 1, S. 315 ff, Enke-Verlag, Stuttgart 1960.

Wie Tabelle 1 zeigt, wird aus Nucleosidgemischen an einem C-Gel in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ das nach Watson und Crick komplementäre Guanosin am stärksten retardiert und annähernd quantitativ von den übrigen Nucleosiden getrennt. Dieser Befund sowie die Ergebnisse bei den anderen Nucleosidpaaren lassen sich dadurch erklären, daß die Wasserstoffbrücken zwischen den Basenpaaren unterschiedlich stabil sind^[4]. Es ist bekannt^[5], daß die Paarung von Nucleobasenderivaten in organischen Lösungsmitteln überwiegend durch Wasserstoffbrücken zustandekommt, während in Wasser der Stapel-Effekt den höchsten Energieanteil ausmacht. Diese Unterschiede sind verantwortlich dafür, daß am gleichen C-Gel bei gleichen Nucleosidgemischen in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ ein anderes Adsorptionsverhalten als in Wasser (Tabelle 2) auftritt.

Beispielsweise wird Adenosin in Wasser so stark am C-Gel adsorbiert, daß eine Adenosin/Guanosin-Trennung in Wasser kaum, dagegen in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ annähernd quantitativ gelingt. Aus demselben Grund vertauscht sich die Reihenfolge, mit der A und C eluiert werden, wenn man von $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ zu Wasser übergeht. In unserem chromatographischen System ist also die Basenpaarung zwischen Cytidin und Guanosin nur dann spezifisch, wenn sie vorwiegend über Wasserstoffbrücken erfolgt, wie dies in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ der Fall ist.

Eingegangen am 31. März 1970 [Z 200]

[*] Dipl.-Chem. H. Schott und Doz. Dr. G. Greber
Institut für makromolekulare Chemie der Universität
78 Freiburg, Stefan-Meier-Straße 31

[1] G. Greber u. H. Schott, Angew. Chem. 82, 82 (1970); Angew. Chem. internat. Edit. 9, 68 (1970).

[2] H. Schott, G. Greber u. L. Bucsis, Makromolekulare Chem., im Druck.

[3] H. Schott u. G. Greber, Makromolekulare Chem., im Druck.

[4] B. Pullman, P. Claverie u. J. Caillet, J. molecular Biol. 22, 373 (1966).

[5] R. A. Newmark u. C. R. Cantor, J. Amer. chem. Soc. 90, 5010 (1968); B. W. Bangerter u. S. C. Chan, Biopolymers 6, 983 (1968); P. O. P. Ts'o, N. S. Kondo, R. K. Robins u. A. D. Broom, J. Amer. chem. Soc. 91, 5625 (1969).

Trennungen von Nucleosidgemischen an cytidinhaltigen Polymergelen in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ oder Wasser

Von Herbert Schott und Gerd Greber^[*]

Nucleosidtrennungen in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ (2 : 3) sind an thymin- oder cytidinhaltigen Gelen aufgrund der Basenpaarung nach Watson und Crick möglich^[1]. Wir haben jetzt durch vernetzende Copolymerisation von *N*-Benzoyl- O' - O' -bis(trimethylsilyl)- O' -methacryloyl-cytidin mit *N*-Benzoyl- O' , O' -bis(methacryloyl)cytidin^[2] Cytidine synthetisiert, die in organischen Lösungsmitteln sowie in Wasser quellen und in jedem Baustein einen Cytidinrest tragen. Im Gegensatz zu den mit Tetramethylen-dimethacrylat vernetzten Produkten^[3], in denen nicht jeder Baustein einen Nucleosidrest enthält, gelang an diesen Gelen nicht nur in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$, sondern auch in Wasser eine Trennung von Gemischen, die aus je zwei der Nucleoside Adenosin (A), Thymidin (T), Cytidin (C) und Guanosin (G) zusammengesetzt waren (Tabelle 1 und 2).

Tabelle 1. Trennung äquimolarer Nucleosidgemische an einem C-Gel in $\text{DMSO}/\text{CHCl}_3$ (2 : 3) bei Zimmertemperatur. Durchmesser der Säule 1 cm.

Säule Höhe (cm)	Nucleo-side	Gesamtmenge (mg)	Lauf-geschw. (ml/Std.)	Trenn-effekt [a]	Elution
					1. 2.
43	TG	25	1.25	++	T G
43	AG	25	1.5	++	A G
100	CG	25	1.5	++	C G
100	TC	50	2.5	+	T C
100	AC	25	1.5	—	A C
100	TA	50	1.25	—	T A

[a] ++ Annähernd quantitative Trennung; + gute Trennung;
— keine Trennung; — geringe Trennung.

Tabelle 2. Trennung äquimolekularer Nucleosidgemische an einem C-Gel in Wasser bei Zimmertemperatur (Säulenmaße 20 cm/2 cm; Gesamtmenge etwa 25 mg).

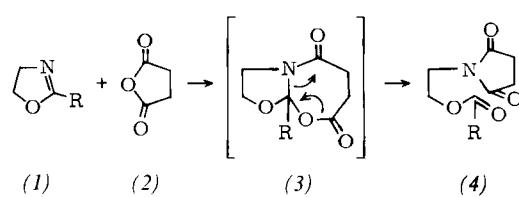
Nucleo-side	Gesamt-menge (ml)	Lauf-geschw. (ml/Std.)	Trenn-effekt [a]	Elution
				1. 2.
CG	40	145	++	C G
TG	40	185	++	T G
CA	20	165	+	C A
TA	20	135	+	T A
AG	40	100	—	A G
TC	20	200	—	

[a] s. Fußnote [a] in Tabelle 1.

Addition von Maleinsäureanhydrid an 2-Isopropyl-2-oxazolin

Von Rudolf Nehring und Wolfgang Seeliger^[*]

2-Oxazoline (1) addieren Monocarbonsäureanhydride und -chloride unter Ringöffnung zu 2-Acyloxyäthyl-[1] bzw. 2-Chloräthyl-*N,N*-diacylaminen^[2]. Mit cyclischen Anhydrienen, wie Phthalsäure- oder Bernsteinsäureanhydrid (2)^[3], entstehen *N*-(2-Acyloxyäthyl)phthalimide bzw. -succinimide (4).



Es kann angenommen werden, daß die reaktive^[4] Doppelbindung von (1) die Anhydridgruppe zunächst addiert, wobei im Falle von (2) die Zwischenstufe (3) entsteht. Für die Existenz einer solchen Zwischenstufe (3) wird im folgenden ein starkes Argument geliefert.

Aus Maleinsäureanhydrid (5) und 2-Isopropyl- (1a) bzw. 5-Methyl-2-isopropyl-2-oxazolin (1b) erhielten wir kristalline Additionsprodukte, denen die Strukturen (6a) bzw. (6b) zugeordnet werden müssen.