

Wie zu erwarten war, ließen die stellungsisomeren Carbonsäuren innerhalb der Meßgenauigkeit (Intensitätsmessungen an der Bande der assoziierten CO-Valenzschwingung) keine merklichen Unterschiede erkennen. Mit einer feinen Differenzierung muß aber doch gerechnet werden, denn eine Reihe charakteristischer Schwingungen zeigt einen deutlichen Gang entweder nach höheren oder niedrigeren Wellenzahlen. [VB 522]

GDCh-Ortsverband Bonn

am 11. Juli 1961

ERNST BAYER, Karlsruhe: *Struktur und Spezifität bei natürlichen und synthetischen Komplexbildnern.*

In der Natur gibt es Organismen, welche spezifisch nur ein Metallion anzureichern vermögen. Am Beispiel des Tintenfisches, welcher Kupfer aus dem Meerwasser in seinem Blut auf das 10⁵-fache anreichert, wurde untersucht, ob die Anreicherung auf eine selektive Komplexbildung zurückzuführen ist.

Der kupferhaltige, zur reversiblen Sauerstoffübertragung dienende blaue Blutfarbstoff von *Octopus*, Hämocyanin, erweist sich nach den Elektronenresonanzspektren und Austauschversuchen mit α,ω -Dichinolyl als ein Kupfer(I)-komplex, bei dessen Spaltung keine prosthetische Gruppe erhalten werden kann. Die nach Stein und Moore bestimmten, nach alkalischer bzw. saurer Hydrolyse erhaltenen Aminosäuren können als einzige organische Substanzen nachgewiesen werden. Cystin und Kupfer treten hierbei im molaren Verhältnis 1:1 auf. Das Kupfer bleibt auch im Oxyhämocyanin einwertig. Bei längerem Stehenlassen an Luft tritt eine irreversible Oxydation zu blaugrünen Methämocyanin ein, welches zweiwertiges Kupfer enthält. Das durch Kupferabspaltung erhaltene Apohämocyanin bindet nur einwertiges Kupfer und keine anderen Metallionen. Die Komplexbildung ist somit absolut selektiv.

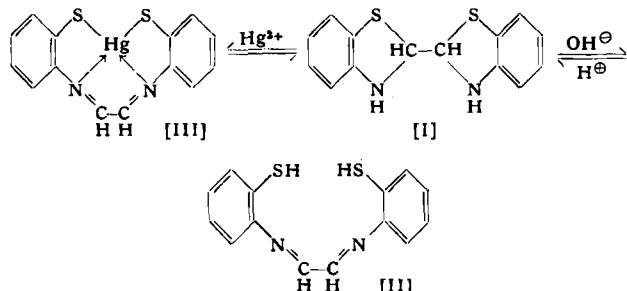
Bei synthetischen organischen Komplexbildnern ist eine solche „maßgerechte Selektivität“ für ein Metallion nicht erreichbar, da die im makromolekularen Hämocyanin (Molgew. = 2,8·10⁶) vorhandenen sterischen Bedingungen nicht nachgeahmt werden können.

Es ist jedoch möglich, synthetische hoch- und niedermolekulare Komplexbildner mit Spezifitäten für eine begrenzte Anzahl von Metallionen zu erhalten, wenn folgende Gesichtspunkte beachtet werden:

1. Erhöhung der Stabilität der Bindung eines Metallions durch Ausbildung eines Chelatringes mit cyclischer Konjugation unter Beteiligung von d-Elektronen. Die d-Elektronenzahl des jeweiligen Metallions kann hierbei für das Zustandekommen der cyclischen Konjugation maßgebend sein, wie z.B. bei den Tri-(dipyridyl)-eisen(II)-komplexen¹⁾.

2. Ein organischer Ligand mit mehreren zur Metallbindung befähigten Donatoratomen kann z. B. nur Metallionen mit größerem Radius kovalent binden, da aus sterischen Gründen nur dann eine Überlappung der Orbitale möglich ist.

3. Durch Umlagerung eines nicht zur Komplexbildung befähigten organischen Moleküls in eine komplexbildende Form kann die Spezifität gesteigert werden. So vermag sich Bis-(benzthiazolinyl)



[I] nur bei Gegenwart von Alkali bzw. im pH-Bereich von 2 bis 7 nur bei Gegenwart von Metallionen des Quecksilbers, Silbers und Golds in die tautomere Schiffsche Base [II] bzw. direkt in die entsprechenden Komplexbildungen [III] umzulagern. Beim Einfüllen der komplexbildenden Gruppierung [II] in Makromoleküle sollten Substanzen entstehen, die zur Anreicherung der Edelmetalle Verwendung finden könnten.

Eine selektive Anreicherung von Kupfer und Uran aus Meerwasser ist mit Substanzen gelungen²⁾, deren Spezifität durch die unter 1 und 3 genannten Eigenschaften verursacht wird. [VB 518]

¹⁾ Vgl. E. Bayer, Angew. Chem. 73, 533 [1961].

²⁾ E. Bayer u. H. Fiedler, Angew. Chem. 72, 921 [1960].

GDCh-Ortsverband Marburg/L.

am 21. Juli 1961

J. STAUFF, Frankfurt/M.: *Zusammenhänge zwischen Koagulation und Schwefelfunktion der Proteine.*

Der Mechanismus der Aggregation, die Proteinmoleküle beim Erwärmen in wässriger Lösung erleiden, hängt in erster Linie von der Konstitution des Proteins ab. Proteine ohne freie SH-Gruppen, ungeachtet ihres Gehalts an Disulfidbrücken, koagulieren beim Erhitzen mit großer Wahrscheinlichkeit infolge der Ausbildung von H-Brücken zwischen NH- und anderen hiefür als Partner geeigneten Gruppen (z.B. CO-Gruppen), denn Formaldehyd und Harnstoff verhindern die Aggregation vollständig. Acetylierung und Bildung von Dinitrofluorbenzol-Derivaten der Lysyl-, Arginyl- und Histidyl-Reste haben hingegen keinen Einfluß, weder auf Ausmaß noch auf Geschwindigkeit der Aggregation.

Proteine mit freien SH-Gruppen aggregieren nach komplizierteren Mechanismen, da zumindest im alkalischen Bereich eine Redoxreaktion zwischen einer SH- und einer S-S-Gruppe zweier verschiedener Proteinmoleküle zu einer Polymerisation führt. Im isoelektrischen Gebiet reagiert Rinderserumalbumin nach dem H-Brückenmechanismus, was durch Blockierung der SH-Gruppe mit Chinon nachgewiesen werden konnte. Im alkalischen pH-Gebiet – höhere Nettoladung – reagiert es ausschließlich nach dem Redoxmechanismus. Hier ist es durch SH-blockierende und S-S-spaltende Reagenzien beeinflußbar. Beim β -Lactoglobulin ist eine SH-S-S-Reaktion der H-Brücken-Reaktion vorgelagert; letztere verursacht zwar die eigentliche Aggregation, wird aber von ersterer gesteuert.

Die Kinetik der Aggregation ist nicht durch einen einfachen Koagulations- oder Polymerisationsmechanismus zu beschreiben, doppelte Umsetzungen zwischen Aggregaten durch Reaktion mit den intermolekularen H- oder S-S-Brücken führen zu stationären Zuständen in bezug auf die Konzentration der Einzelmoleküle und der Zahl der insgesamt vorhandenen Partikeln, nicht aber in bezug auf den Gewichtsmittelwert, der bis zur Ausfällung des Proteins ansteigt.

Im Gegensatz zur Harnstoff-Denaturierung ändert sich die λ_c -Konstante der Drudeschen Gleichung der optischen Rotationsdispersion längerer Zeit erwärmter Proteinlösungen nur wenig und ist unabhängig vom Ausmaß der Aggregation, was auf eine wahrscheinlich nicht sehr große Änderung der spiraling angeordneten Anteile der Peptidkette schließen läßt. Da bei durch Harnstoff denaturierten Proteinen die Aggregation zumindest durch H-Brücken ausbleibt, ist die völlige Umordnung des Proteins (Denaturierung) keine hinreichende Voraussetzung für das Eintreten einer Aggregation in der Wärme. [VB 519]

GDCh-Ortsverband Marburg/L.

am 28. Juli 1961

E. HENGGE, Marburg: *Farbe und Fluoreszenz ringförmiger Silicium-Verbindungen.*

In der Si-Chemie treten bei einigen Verbindungsgruppen Farben und z.T. auch Fluoreszenzen auf. Außer den in letzter Zeit von G. Fritz¹⁾ untersuchten cyclischen Si_4CH_4 -Si-Verbindungen sind zwei Verbindungsgruppen farbig, das Siloxen und seine Derivate²⁾ und die Gruppe der $(\text{SiX})_n$ -Verbindungen. Beide Gruppen enthalten Si_6 -Ringe, einmal über Sauerstoff hochpolymer verknüpft, einmal direkt aneinander gebunden.

Als Ausgangsmaterial diente ein besonders reines CaSi_2 ³⁾. Über ein Spektralphotometer, das gestattet, an nicht durchstrahlbaren Pulvern Fluoreszenz-, Absorptions- und Phosphoreszenzspektren (auch bei tiefer Temperatur und unter Schutzgas) aufzunehmen, wurde bereits berichtet⁴⁾.

Die Frage, ob im Siloxen eine Art Kristallphosphor oder ein Bindungssystem vorliegt, das von sich aus im Sichtbaren absorbiert, kann auf Grund von annähernder Spiegelsymmetrie der Absorptions- und Fluoreszenzspektren, der Abklingzeit der Fluoreszenz (10^{-8} sec), der fehlenden Photoleitfähigkeit und der gesetzmäßigen Verschiebung der Spektren mit steigender Substitution des Si_6 -Ringen dahingehend beantwortet werden, daß beim Siloxen ein Bindungssystem vorliegen muß, das von sich aus im Sichtbaren absorbiert. Die Tatsache, daß die die Si_6 -Ringe verknüpften $\text{Si}-\text{O}-\text{Si}$ -Bindungen kein BF_3 addieren und vermutlich gestreckt sind, führt zu der Ansicht, daß das freie Elektronenpaar des Sauerstoffs an einer zusätzlichen Bindungsstruktur in einer

¹⁾ G. Fritz u. J. Grobe, Z. anorg. allg. Chem. 299, 316 [1959].

²⁾ H. Kautsky, Z. Naturforsch. 7b, 174 [1952].

³⁾ E. Hengge, s. a. Angew. Chem. 73, 539 [1961].

⁴⁾ E. Hengge, G. Krüger u. H. Kubsa, Chemie-Ing.-Techn. 32, 355 [1960].