

stimmung von 0,05 bis 2% Benzoesäure und 0,1 bis 2% Phthalsäure sind möglich.

Die Probe (ca. 0,4 g) wird in Pyridin gelöst, die Hauptmenge der Terephthalsäure als Pyridinsalz mit Benzol gefällt und abfiltriert. Zur Bestimmung der Phthalsäure im Filtrat wird das Benzol bei etwa 20 Torr abgezogen, der Rückstand in wenig Pyridin gelöst und auf die Kationenaustauschersäule gebracht.

Da die chromatographische Bande der Benzoesäure durch die noch vorhandene Terephthalsäure teilweise überdeckt werden kann, muß zur Benzoesäure-Bestimmung ein weiterer Terephthalsäure-Anteil aus der Benzollösung durch Schütteln mit verdünnter Schwefelsäure entfernt werden. Vor dem Abdampfen des Benzols wird in diesem Fall die Lösung mit Natronlauge alkalisch gemacht.

Zur Trennung wird eine Säule (0,4 cm innerer Durchmesser, 80 cm Länge) mit einem Kationenaustauscher Dowex 50W-X4, 200–400 mesh, verwendet. Die separierten Säuren werden mit Wasser/Äthanol eluiert, wobei die Äthanolkonzentration kontinuierlich erhöht wird (Gradientenelution). Der Ablauf aus der Säule wird automatisch mit Natronlauge zum konstanten pH-Wert titriert.

Chromatographische Trennung von Metallionen mit anomalen Austauschigenschaften an chelatbildenden Ionenaustauscherharzen

R. Hering und D. Haupt, Güstrow

Ionenaustauscherharze mit monofunktionellen chelatbildenden Ankergruppen (z.B. Sarkosin-, Iminodiessigsäure- oder Iminoessigsäure-propionsäure-Ankergruppen), sogenannte Chelonharze, wie sie F. Wolf und R. Hering hergestellt haben, bilden mit Metallionen – ähnlich wie die vergleichbaren Monomeren – Komplexe unterschiedlicher Stabilität und Inertheit. Auch die mit der Komplexbildung verbundene Verschiebung der Redoxpotentiale beeinflusst das Austauschverhalten. Am eingehendsten sind in dieser Hinsicht das Iminodiessigsäure-Chelonharz und das Sarkosin-Harz untersucht worden^[1].

Metallionen mit normalen Austauschigenschaften werden nach den thermodynamischen Gesetzmäßigkeiten ohne reaktionskinetische Hemmung bereits bei Raumtemperatur quantitativ komplexiert, umkomplexiert oder dekomplexiert. Hierzu gehört vor allem die Mehrzahl der zweiwertigen Metallionen (Anordnung in der Reihenfolge abnehmender Komplexstabilität): Cu^{2+} , (UO_2^{2+}), Pb^{2+} , Ni^{2+} , Cd^{2+} , Zn^{2+} , Co^{2+} , Be^{2+} , Mn^{2+} , Ca^{2+} , Mg^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+} . Außer diesen normal austauschbaren Metallionen existiert aber eine Reihe Metallionen, die anomale Austauschigenschaften zeigen. Die Anomalien beruhen auf kinetisch gehemmten Komplexbildungs- und Umkomplexierungsreaktionen (inerte Komplexe, z.B. bei Pd^{2+} , Hg^{2+} , Fe^{3+} , Cr^{3+} oder (VO_2^{+})), auf der Verschiebung der Redoxpotentiale (z.B. bei Au^{3+} , Hg_2^{2+} , Co^{3+} , V^{2+} , (VO_4^{3-}), Fe^{2+}) oder auf der Abscheidung von Oxidhydraten in den Harzteilen (z.B. bei Sn^{2+} , ZrO_2^{2+} , Th^{4+} , (MoO_4^{2-}), (WO_4^{2-})).

Nach folgenden Methoden werden die anomalen in normale Austauschigenschaften übergeführt und dadurch die betreffenden Metallionen in die Verfahrensweise der metallspezifischen Filtration an Chelonharzen einbezogen: 1. Temperaturerhöhung bis 90 °C; 2. Erhöhung der Konzentration der eluierenden Säure bis 5 N. Es gelingt auch, die Anomalien zu speziellen Trennungen auszunutzen, z.B. $\text{Au}^{3+}/\text{Cu}^{2+}$, Mg^{2+} , Ca^{2+} ; $\text{Au}^{3+}/\text{Pd}^{2+}/\text{Pt}^{4+}$; $\text{Cr}^{3+}/\text{Al}^{3+}$.

Ionenflotation als Trennungsv erfahren in der Toxikologie

M. Hofman, Prag (Tschechoslowakei)

Der Gedanke der Konzentrierung durch Schäumen, d.h. unter Anwendung der Phasengrenze Gas/Flüssigkeit, ist nicht neu. Abgesehen von den rein phänomenologischen Beobach-

tungen von W. Ostwald im Jahre 1928 gibt es eine ganze Reihe von Möglichkeiten zur Lösung dieses Problems. Bemerkenswert ist z.B. die Feststellung von F. Schütz (1946), daß oberflächenaktive Stoffe entsprechend der abnehmenden Oberflächenaktivität durch Schäumen sukzessiv getrennt werden können; die stoffspezifische Erniedrigung der Oberflächenspannung ist dabei entscheidend.

Das ist aber bei der Ionenflotation nach Sebba^[2] (1962) nicht der Fall. Im Unterschied zur „klassischen“ Flotation spielen bei dieser neuen Technik die Anziehungskräfte zwischen den Ionen in der Lösung und den Ionen des Detergenten die Hauptrolle. Zu der wässrigen Lösung des zu konzentrierenden Ions wird ein oberflächenaktives Ion umgekehrter Ladung zugesetzt und feine Gasblasen in der Nähe des Flüssigkeitsspiegels erzeugt. Nach einer bestimmten Zeit wird der so gebildete dynamische Schaum, der den Kolligend-Kollektor-Komplex enthält, entspannt und die Flüssigkeit analysiert. Mit der verhältnismäßig einfachen Apparatur z.B. nach Karger und Rogers^[3] (1961) können die toxikologisch wichtigsten Stoffe, wie Barbiturate, Analgetika, Alkaloide, basische Arzneimittel, aus dem biologischen Material konzentriert und bestimmt werden.

Das Trennungsv erfahren besteht aus den Schritten: 1. Be-reitung der Probe, u.a. unter Enteiweißung des Blutes oder der Organhomogenate, 2. Herstellung des Spumats, d.h. des verflüssigten Schaumes, 3. Verarbeitung desselben und Beseitigung des Detergenten und 4. papierchromatographische Auswertung.

Eigenschaften und Anwendung eines amphoteren Ionenaustauscherharzes auf Aminopropionsäure-Basis

E. Hoyer und G. Kühn, Leipzig

Durch Umsatz von vernetztem Poly-chlormethylstyrol mit N-Methyl- β -aminopropionsäureäthylester und anschließender Verseifung wird aus industriellen Zwischenprodukten ein einheitliches, chemisch stabiles Ionenaustauscherharz erhalten. Wegen der geringen Stabilität des aliphatischen Chelatsechsrings und des induktiven Effektes der Methylgruppe tritt neben sehr schwacher Komplexbildung vorwiegend der Ampholytcharakter hervor. Von den untersuchten Metallionen werden Cu^{2+} , UO_2^{2+} , Cr^{3+} , Bi^{3+} , Fe^{3+} , $[\text{PtCl}_6]^{2-}$, $[\text{PdCl}_4]^{2-}$, $[\text{AuCl}_4]^-$ und VO_3^- gebunden, nicht aber Ni^{2+} , Co^{2+} , Zn^{2+} , Cd^{2+} , Pb^{2+} , Mn^{2+} , NH_4^+ , Tl^+ , Erdalkalimetall-, Alkalimetall- und Seltenerdmetall-Ionen.

Daraus ergeben sich folgende analytische Möglichkeiten:

Kupfer(II)-Ionen können in Natriumacetat-Lösung quantitativ von den Ionen der zuletzt erwähnten Gruppe durch einfache Filtration getrennt werden. Aus wäßriger, schwach saurer Lösung gelingt die quantitative Abtrennung von UO_2^{2+} und bei ca. 85 °C von Cr^{3+} .

Bei pH = 1–2 ist das Harz selektiv für Wismut. In Gegenwart von Natriumsulfat werden Fe^{3+} -Ionen quantitativ adsorbiert. Aus schwach saurer bis neutraler Lösung läßt sich unter Ausnutzung der amphoteren Eigenschaften ein Gemisch $\text{Cu}^{2+}/\text{Mn}^{2+}/\text{VO}_3^-$ trennen, wobei Vanadat als Anion gebunden wird.

Das Harz besitzt große Affinität zu Edelmetallionen und kann zu deren Anreicherung aus extrem verdünnten Lösungen verwendet werden. Gegenüber Säuren verhält sich das Harz wie ein mittelstarker basischer Anionenaustauscher. Gut geeignet ist es zur Trennung von Glutaminsäure/Asparaginsäure unter Verwendung 1-proz. Essigsäure als Elutionsmittel.

[2] F. Sebba: Ion Flotation. Elsevier Monographs, Engng. Sect., Amsterdam 1962.

[3] B. L. Karger u. L. B. Rogers, Analytic. Chem. 33, 1165 (1961).

[1] R. Hering, Z. Chem. 5, 402 (1965).