

Zur Polymerisation der Germaniumsäure, 1. Mitt.*:

Bestimmung der mittleren Ladungszahlen und mittleren Polymerisationsgrade auf Grund potentiometrischer Titrations**

Von

J. Haas, N. Konopik, F. Mark und A. Neckel

Aus dem Institut für Physikalische Chemie der Universität Wien

Mit 5 Abbildungen

(Eingegangen am 30. April 1964)

Das Polymerisationsverhalten von Germaniumsäure in wäßr. Lösung wird mit Hilfe potentiometrischer Titrations untersucht. Hierzu werden Germaniumsäure-Lösungen verschiedener Konzentration (0,00159 bis 0,02388 *m*) bei 25° C und konstanter Ionenstärke (0,5 *m* resp. 1,0 *m*-NaClO₄) titriert, wobei innerhalb einer Titration die Ge-Konzentration konstant gehalten wird.

Ein geeignetes Meß- und Auswerteverfahren erlaubt, aus den Potentialwerten Wasserstoffionen-Konzentrationen zu berechnen. Auf Grund der Meßdaten werden die Anzahl der je Ge-Atom gebundenen OH-Gruppen sowie mittlere Polymerisationsgrade bestimmt.

Einleitung

Schon frühzeitig wurde versucht, den Zustand der Germaniumsäure in Lösung aufzuklären.

Einen ersten Hinweis auf eine Polymerisation der Germaniumsäure liefert die Titration der wäßrigen Lösung mit Natronlauge. Aus der Tatsache, daß hierbei nur $\frac{2}{5}$ Äquivalente Alkali je Gramm-Atom Germanium verbraucht werden, hat *A. Tchakirian* 1928 erstmals auf die

* Herrn Prof. Dr. *E. Hayek* zum 60. Geburtstag gewidmet.

** Auszugsweise vorgetragen auf dem Chemikertreffen Schweiz-Österreich am 4. Oktober 1963 in Innsbruck. Vgl. Österr. Chemiker-Ztg. **64**, 294 (1963).

Existenz einer Pentagermaniumsäure $\text{H}_2\text{Ge}_5\text{O}_{11}$ geschlossen¹. Gestützt wurde dieser Befund durch Diffusionsmessungen von *R. Schwarz* und *E. Huf*², die ein mittleres Molekulargewicht M von 548 erhielten ($M_{\text{H}_2\text{Ge}_5\text{O}_{11}} = 541$).

Titriert man wäßrige Germaniumsäurelösungen verschiedener Konzentration potentiometrisch mit Alkali und trägt den pH-Wert gegen die

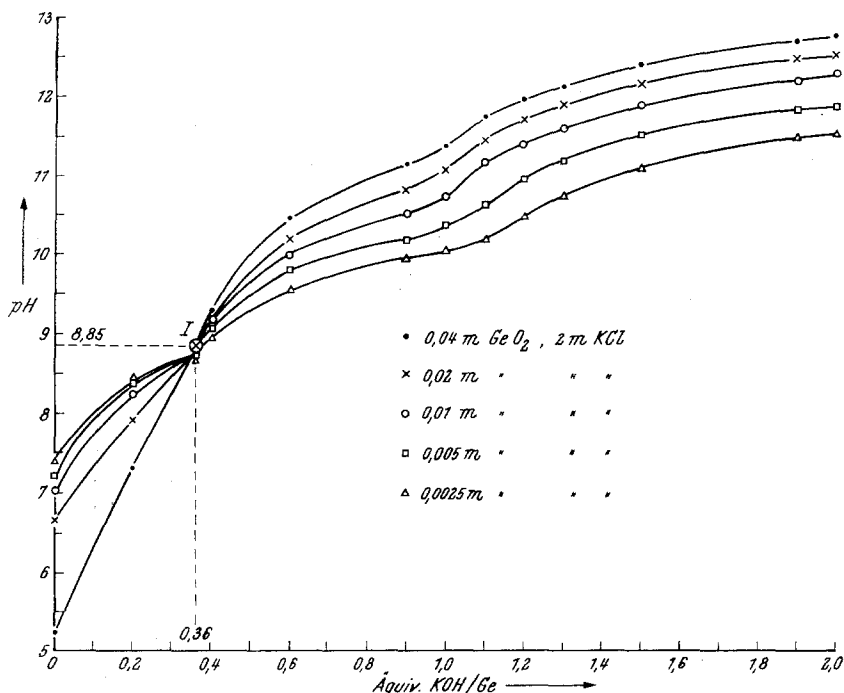


Abb. 1. Änderung des pH-Wertes im Verlaufe der Titration von Germaniumsäure. Reproduktion aus: Bull. Soc. Chim. France 15, 631 (1948)

je Gramm-Atom Ge hinzugefügte Menge Lauge auf, so erhält man eine Kurvenschar (Abb. 1), die sich in einem Punkte schneidet. Aus der Lage des Schnittpunktes*, dem Verhältnis von $\text{KOH}/\text{Ge} = 0,36$, also rund 0,4, leiteten *A. Tchakirian* und *G. Carpéni* 1948 erneut die Existenz einer Pentagermaniumsäure ab³. Diese Autoren waren auf Grund röntgenographischer Befunde der Ansicht, daß das aus konzentrierten Lösun-

* Von *G. Carpéni* [C. r. hebdomad. Sé. Acad. Sci. 226, 807 (1948)] in Analogie zum isobestischen Punkt isohydrischer Punkt genannt.

¹ *A. Tchakirian*, C. r. hebdomad. Sé. Acad. Sci. 187, 229 (1928).

² *R. Schwarz* und *E. Huf*, Z. anorg. allgem. Chem. 203, 188 (1931).

³ *A. Tchakirian* und *G. Carpéni*, C. r. hebdomad. Sé. Acad. Sci. 226, 1094 (1948).

gen im pH-Bereich 8 bis 10 ausfallende Produkt Kaliumpentagermanat sei*. Hierzu muß jedoch bemerkt werden, daß der Schluß von der Zusammensetzung der festen Phase auf die in Lösung vorliegende Spezies zwar naheliegend, aber keinesfalls zwingend ist.

Mit Sicherheit geht aber aus dieser Darstellung (Abb. 1) hervor, daß Germaniumsäure polymerisiert; wäre dies nämlich nicht der Fall, dann müßten die für verschiedene Konzentrationen erhaltenen Kurven zusammenfallen. Da konzentrierte wäßrige Germaniumsäurelösungen eine normale Gefrierpunktserniedrigung aufweisen⁴, kann geschlossen werden, daß zwar die undissoziierte Säure monomer vorliegt, ihre Ionen jedoch polymerisieren.

In der Folge wurde mehrfach diskutiert, inwieweit der Schnittpunkt Bedeutung besitzt⁵. Hierbei wurde aber auf die Tatsache, daß dieser im Falle der Germaniumsäure bei 0,36 und nicht bei 0,4 auftritt (wo er liegen müßte, wenn das polymere Anion praktisch ausschließlich pentamer wäre) wenig Gewicht gelegt.

Die Frage des Polymerisationszustandes wurde durch die röntgenographischen Untersuchungen an Germanaten von *H. Nowotny* und *A. Wittmann*⁶ erneut aufgeworfen. Diese Autoren stellten fest, daß aus konzentrierten Lösungen im pH-Bereich 8 bis 10 ein Heptagermanat $\text{Me}_3\text{HGe}_7\text{O}_{16} \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$ ausfällt und sie vermuteten, daß auch in Lösung Heptagermanate vorliegen könnten**. Zu dem gleichen Ergebnis kamen später auch *E. R. Shaw*, *J. F. Corwin* und *J. W. Edwards*⁷. Auf Grund von Ionenaustauschversuchen schlossen *D. A. Everest* und Mitarb.⁸, daß in wäßrigen Lösungen neben monomeren Formen Penta- und Heptagermanate vorhanden sein dürften.

Schließlich hat sich *L. G. Sillén* im Zuge seiner Gleichgewichtsstudien an Polyanionen mit der Germaniumsäure befaßt. So berichtete 1959

* Vgl. hierzu auch *G. Carpéni*, *Y. Hamann*, *J. Haladjian* und *G. Périnet*, Bull. Soc. Chim. France **1960**, 1903; *A. Piétri*, *J. Haladjian*, *G. Périnet* und *G. Carpéni*, *ibid.*, S. 1909; *P. Papamantellos* und *A. Wittmann*, Mh. Chem. **92**, 805 (1961).

** Vgl. hierzu auch die obenstehende Fußnote*.

⁴ *W. A. Roth* und *O. Schwartz*, Ber. dt. chem. Ges. **59**, 338 (1926); *P. Souchay*, Bull. Soc. Chim. France **1953**, 395.

⁵ Vgl. z. B. *P. Souchay* und *M. Teyssèdre*, Bull. Soc. Chim. France **1951**, 938; *J. Byé*, *ibid.* **1953**, 390; *P. Souchay*, *ibid.* S. 395; *P. Souchay* und *M. Teyssèdre*, C. r. hebdomad. Sé. Acad. Sci. **236**, 1965 (1953); *M. Lourijsen-Teyssèdre*, Bull. Soc. Chim. France **1955**, 1118.

⁶ *A. Wittmann* und *H. Nowotny*, Mh. Chem. **87**, 654 (1956).

⁷ *E. R. Shaw*, *J. F. Corwin* und *J. W. Edwards*, J. Amer. Chem. Soc. **80**, 1536 (1958).

⁸ *D. A. Everest* und *J. E. Salmon*, J. Chem. Soc. [London] **1954**, 2438; *D. A. Everest* und *J. C. Harrison*, *ibid.* **1959**, 2178.

*N. Ingri*⁹, daß es infolge des begrenzten Konzentrationsbereiches nicht möglich sei, einen definierten Schluß hinsichtlich der Formel des komplexen Polyanions zu ziehen, daß aber neben den monomeren Spezies $\text{Ge}(\text{OH})_4$, $\text{GeO}(\text{OH})_3^-$ und $\text{GeO}_2(\text{OH})_2^{2-}$ ein polymeres Anion mit mehr als 6 Germanium-Atomen in jedem Ion und mit einer Ladung von -2 oder -3 vorliegen dürfte. Eine endgültige Klärung versprach man sich von Strukturuntersuchungen an Germanaten, die im Verlauf der Titration wäßriger Germaniumsäurelösungen ausfallen.

*P. J. Antikainen*¹⁰ stellte in seinen, durch H-Ionenaustauscher hergestellten, konzentrierten Lösungen (max. $0,23\text{ m}$)* einfach negativ geladene Komplexe, die 2 und 3 Ge-Atome enthalten, fest.

In diesem Stadium schien es wünschenswert, potentiometrische Titrationsen hoher Präzision an Germaniumsäurelösungen verschiedener Konzentration auszuführen und eine genaue mathematische Analyse der erhaltenen Kurven vorzunehmen.

Experimenteller Teil

Apparatur. Abb. 2 zeigt die für die Titrationsen verwendete Schliffapparat aus Geräteglas, die in Anlehnung an die von *L. G. Sillén*¹¹ benützte Meßzelle aufgebaut wurde. *T* ist die eigentliche Titrationszelle, ein Gefäß mit einem mittleren Schliffansatz für einen KPG-Rührer und mit 6 weiteren, zu diesem symmetrisch angebrachten Schliffansätzen, die dem Durchleiten eines inerten Gases, dem Einsetzen der Bürette, der Elektroden sowie zur Aufnahme des Stromschlüssels *St* dienen. *B* ist die Bezugs elektrode; für die Messungen bei Ionenstärke $0,50\text{ m}$ eine Ag/AgCl-Elektrode, bei Ionenstärke $1,0\text{ m}$ eine Normal-Kalomelelektrode. *V*₁ und *V*₂ stellen Vorratsgefäße für Salzlösungen dar, die über den Dreiweghahn *D* das Herstellen einer sauberen Grenzfläche ermöglichen. Die Grenzfläche Stromschlüssel/Meßlösung konnte über den Patenthahn *H* erneuert werden. Die Anordnung ist, wie die Skizze in Abb. 2 unten zeigt, U-förmig abgewinkelt und, in einem Gestell hängend, zur Konstanthaltung der Temperatur in einem Thermostaten von $25 \pm 0,02^\circ\text{ C}$ untergebracht.

Die Ag/AgCl-Bezugs elektrode. Verwendet wurden zunächst elektrolytisch nach *A. S. Brown*¹² angefertigte Spitzelektroden. Später wurden „Silberspiegelelektroden“ nach *E. L. Purlee* und *E. Grunwald*¹³ in Blattform eingesetzt, die sich gut bewährten. Sie sind von langer Lebensdauer, zeigen keine Alterungserscheinungen und die Gleichgewichte stellen sich rasch ein.

* Durch Auflösen von GeO_2 in H_2O erhält man maximal eine etwa $0,04\text{ m}$ Lösung.

⁹ *N. Ingri*, Internat. Conf. Coordin. Chem., The Chemical Society, London 1959, S. 188.

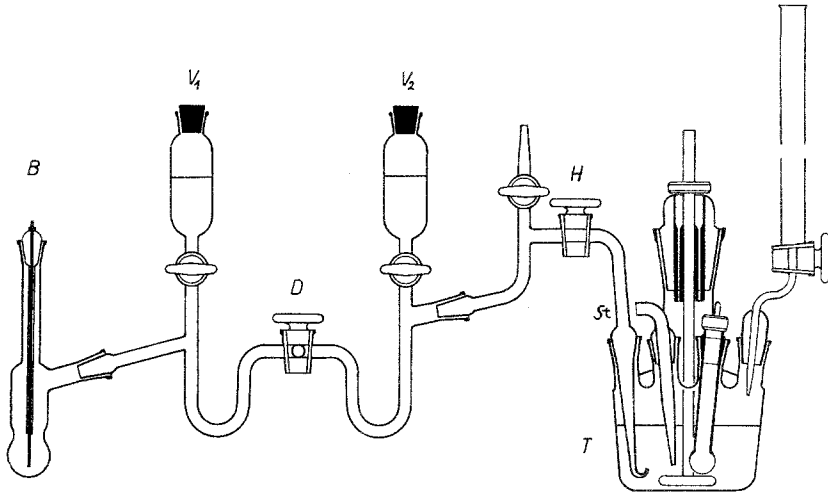
¹⁰ *P. J. Antikainen*, Suomen Kemistilehti 33B, 38 (1960).

¹¹ *W. Forsting*, *S. Hietanen* und *L. G. Sillén*, Acta Chem. Scand. 6, 905 (1952).

¹² *A. S. Brown*, J. Amer. Chem. Soc. 56, 646 (1934).

¹³ *E. L. Purlee* und *E. Grunwald*, J. Chem. Phys. 27, 990 (1957).

Von Bedeutung für ein klagloses Funktionieren der Elektroden erwies sich allerdings die Bezugs Elektrodenfüllung. Bei den Versuchen mit Ionenstärke 0,5 m wurde zunächst NaClO_4 -Lösung eingesetzt. Die damit erhaltenen Potentialwerte waren jedoch — offenbar wegen Spuren von Verunreinigungen im



verwendeten NaClO_4 p. a. — nicht genügend reproduzierbar. Benutzt man als Elektrodenfüllung jedoch bromidfreie 0,5 m NaCl -Lösung, so stellen sich konstante Elektrodenpotentialwerte ein.

Die Kalomel-Bezugs elektrode. Für die erste Meßreihe (Ionenstärke $I = 1,0 m$) wurde eine Normal-Kalomel elektrode als Bezugselektrode verwendet, jedoch an Stelle von KCl - mit NaCl -Lösung gefüllt. Da es nicht möglich war, die Elektrode andauernd bei 25°C aufzubewahren*, wurde für die zweite Meßreihe ($I = 0,50 m$) eine Ag/AgCl -Bezugselektrode (s. o.) eingesetzt.

Als *Indikatorelektrode* diente eine Glaselektrode der Type U der Fa. Metrohm. Die EMK-Messungen wurden mit einem Potentiometer der Type pHM4c der Fa. Radiometer ausgeführt. Die Ablesegenauigkeit beträgt $\pm 0,2 \text{ mV}$. Für das in diesem Meßgerät eingebaute Normalelement wird für 25°C eine EMK von $1,01842 \pm 0,01\%$ V_{abs} angegeben. Messungen mit einem zweiten Gerät, dessen Fertigung sich um etwa ein Jahr unterschied, ergaben identische Potentialwerte.

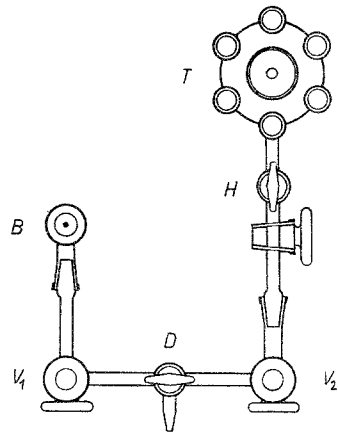


Abb. 2. Die Titrationsapparatur

* Eine ständige Thermostatierung der Elektrode ist aber erforderlich, da sich die Gleichgewichte bei Temperaturwechsel nur langsam einstellen; vgl. hierzu auch B. Wingfield und S. F. Acree, J. Amer. Leather Chemists' Assoc. **31**, 403 (1936) [über Chem. Zbl. **1937 I**, 2221; vgl. auch *ibid.* **II**, 4291].

Als Spülgas wurde N_2 verwendet, der nach Passieren einer Waschflasche mit konz. H_2SO_4 mit Hilfe einer Aktivkupferkolonne von Sauerstoff befreit und vor seinem Eintritt in die Meßlösung durch Waschflaschen mit ca. n -NaOH und schließlich 1,0 resp. 0,5 m - $NaClO_4$ -Lösung geleitet wurde.

Reagentien, Lösungen und Analysen. Alle verwendeten Reagentien waren p. a.-Präparate: GeO_2 der Fa. Schuchardt oder Fluka mit einer Reinheit von 99,999%. NaOH wurde aus Titrisollösungen von Merck bereitet. Die Germaniumsäure-Stammlösung wurde, wie bereits beschrieben¹⁴, gewonnen. Alle Lösungen wurden mit ausgekochtem, destill. Wasser, das im N_2 -Strom erkalten gelassen wurde, bereitet und in Polythenflaschen aufbewahrt.

Der Titer der NaOH wurde potentiometrisch mit $KH(JO_3)_2$ bestimmt. Die Analyse der Germaniumsäure-Stammlösung erfolgte nach *E. Wunderlich* und *E. Göhring*¹⁵ durch potentiometrische Titration der Brenzcatechingermaniumsäure mittels NaOH. Der Gehalt der Salzlösungen wurde durch Eindampfen bestimmter Volumina Lösung und Auswägen gefunden.

Alle Ge-Titrationen wurden bei konstanter Ionenstärke ausgeführt, um die Aktivitätskoeffizienten weitgehend konstant zu halten. Die erste Versuchsreihe wurde in m - $NaClO_4$ durchgeführt. Da jedoch die Löslichkeit von Germanat mit abnehmender Salzkonzentration zunimmt, wurde für die weiteren Messungen eine Konzentration von 0,5 m - $NaClO_4$ gewählt.

Während einer Titration wurde aber auch die Gesamtgermaniumkonzentration konstant gehalten. Dies erfolgte in der Weise, daß Meß- und Maßlösung gleiche Mengen Germaniumsäure-Stammlösung enthielten.

Potentialmessungen. Die in der Meßkette

Bezugs-El. * | Salzbrücke | Germanat-Lsg. | Glas-El.

unter den oben angeführten Bedingungen bei 25°C in mV gemessenen Potentiale sind gegeben durch:

$$E = E_{oh} - 59,15 \log h + E_j$$

bzw. $E = E_{oa} + 59,15 \log a + E_j.$

E_{oh} bzw. E_{oa} sind — konstante Aktivitätskoeffizienten vorausgesetzt — Konstante; E_j ist das gesamte Diffusionspotential. Man erhält bei Kenntnis der Größen E_{oh} , E_{oa} und E_j , deren experimentelle Ermittlung anschließend aufgezeigt wird, aus den gemessenen Potentialwerten Wasserstoff- bzw. Hydroxylionenkonzentrationen, die hier mit h bzw. a bezeichnet sind.

Da sich selbst bei den verwendeten Ionenstärken die Anfangspotentiale der Germaniumsäurelösungen nur langsam einstellten, wurde vor Beginn

* Bezugs Elektroden:

Ag, AgCl | 0,50 m -NaCl, gesätt. mit AgCl,
Hg, Hg_2Cl_2 | 1,0 m -NaCl, gesätt. mit Hg_2Cl_2 .

¹⁴ N. Konopik, Z. anal. Chem. **186**, 127 (1962).

¹⁵ E. Wunderlich und E. Göhring, Z. anal. Chem. **169**, 346 (1959).

jeder Titration eine genau abgemessene Menge gestellter HClO_4 -Lösung zugesetzt.

Zur Bestimmung von E_{oh} bzw. E_{oa} , E_j sowie dem Ionenprodukt des Wassers K_w bei der gewählten Ionenstärke titriert man eine Säure (im vorliegenden Falle HClO_4) unter den gleichen Bedingungen wie die Meßlösung. Trägt man die Größen $(E + 59,15 \log h)$ bzw. $(E - 59,15 \log a)$ gegen die analytisch ermittelte H^+ - bzw. OH^- -Ionenkonzentration auf (Abb. 3), so ergeben sich Gerade.

Das gesamte Diffusionspotential E_j setzt sich aus einem konstanten Anteil E_{kj} an der Grenzfläche Bezugslektrode/Salzbrücke (im Dreiweg-

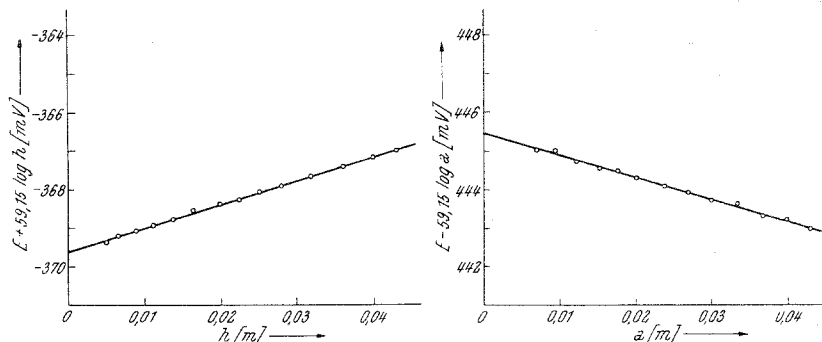


Abb. 3. Abhängigkeit der Größen $(E_{oh} + E_j)$ bzw. $(E_{oa} + E_j)$ von der Wasserstoff- bzw. OH^- -Ionenkonzentration

hahn D in Abb. 2) und einem variablen Anteil E_{vj} an der Grenzfläche Salzbrücke/Meßlösung (vgl. Abb. 2) zusammen. Der variable Anteil E_{vj} wird Null für $h = 0$ bzw. $a = 0$. Durch Extrapolation auf Null erhält man die in Tab. 1 angegebenen $(E_{oh} + E_{kj})$ - bzw. $(E_{oa} + E_{kj})$ -Werte.

Aus der Steigung der Geraden (Abb. 3) bestimmt man E_{vj} , den variablen Anteil des Diffusionspotentials, als Funktion der H^+ - bzw. OH^- -Ionenkonzentration (Tab. 1).

Tabelle 1

	$E_{oh} + E_{kj}$ [mV]	$E_{oa} + E_{kj}$ [mV]	$-\log K_w$	E_{vj} [mV]
$I = 0,5 \text{ m-NaClO}_4$	$-394,05 \pm 0,21$	$417,50 \pm 0,24$	$13,72 \pm 0,01$	$117 \text{ H}^+ - 111 \text{ OH}^-$
$I = 1,0 \text{ m-NaClO}_4$	$-369,5$	$445,55$	$13,779$	$58,9 \text{ H}^+ - 58,9 \text{ OH}^-$

Das Ionenprodukt des Wassers bei der gewählten Ionenstärke ist durch

$$-\log K_w = \frac{E_{oa} - E_{oh}}{59,15}$$

gegeben (Tab. 1).

Kennt man die in Tab. 1 angeführten Größen, so lassen sich aus den an Meßlösungen erhaltenen Potentialwerten die Wasserstoffionen-Konzentrationen nach

$$-\log h_{0,5m \text{ NaClO}_4} = 0,0169062 E + 6,662 + 3,577 \cdot \frac{10^{-14}}{h};$$

$$-\log h_{1,0m \text{ NaClO}_4} = 0,0169062 E + 6,247 + 1,656 \cdot \frac{10^{-14}}{h}$$

berechnen. Den Hauptbeitrag liefern die beiden ersten Terme; bei großen h -Werten, d. i. im sauren und schwach alkalischen Gebiet, kann man den dritten Term vernachlässigen. Im stärker basischen Gebiet, wenn dieser Beitrag $> 0,0005$ wird, ist er zu berücksichtigen. In diesem Falle wird h durch ein Iterationsverfahren ermittelt.

Auswertung der Meßergebnisse

Die Kenntnis von h und K_w erlaubt die Bestimmung der freien OH-Ionenkonzentration a . Aus der Gesamtgermaniumkonzentration, der hinzugefügten Laugenmenge (korrigiert um die vor Beginn der Titration

Tabelle 2

$$B_0 = 0,00398 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,20034}{100 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,05	16,7	6,776	0,025
0,08	42,1	6,346	0,040
0,11	56,0	6,111	0,055
0,14	65,0	5,959	0,070
0,165	71,6	5,848	0,083
0,19	77,2	5,753	0,095
0,22	81,8	5,675	0,111
0,27	89,7	5,542	0,136
0,33	95,9	5,437	0,166
0,38	101,3	5,345	0,191
0,46	108,2	5,229	0,229
0,55	114,1	5,129	0,274
0,64	119,7	5,034	0,317
0,76	126,3	4,923	0,377
0,90	133,8	4,796	0,445
1,04	141,0	4,674	0,513
1,19	147,9	4,558	0,585
1,34	155,2	4,434	0,656
1,51	164,4	4,279	0,736
1,69	174,9	4,101	0,817

Fortsetzung von Tabelle 2

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
1,83	185,0	3,930	0,874
1,94	194,0	3,778	0,915
2,06	203,9	3,611	0,955
2,17	214,05	3,438	0,980
2,29	223,05	3,286	0,997

Tabelle 3

$$B_0 = 0,00796 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,20034}{100 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,025	— 71,0	8,258	0,006
0,05	— 2,15	7,094	0,013
0,075	23,1	6,667	0,019
0,10	36,0	6,449	0,025
0,125	45,0	6,297	0,031
0,15	51,8	6,182	0,038
0,18	57,1	6,093	0,045
0,21	61,7	6,015	0,053
0,23	65,6	5,949	0,058
0,265	69,0	5,891	0,067
0,30	71,9	5,842	0,075
0,35	77,1	5,755	0,088
0,40	81,75	5,676	0,101
0,46	85,6	5,611	0,116
0,52	89,0	5,553	0,131
0,60	93,8	5,472	0,149
0,73	99,0	5,384	0,182
0,80	102,6	5,323	0,200
0,95	108,2	5,229	0,236
1,16	115,9	5,099	0,288
1,31	120,6	5,019	0,324
1,46	124,9	4,946	0,361
1,66	130,6	4,850	0,410
1,90	136,9	4,744	0,467
2,15	143,3	4,635	0,528
2,40	149,1	4,537	0,587
2,61	154,8	4,441	0,636
2,85	160,6	4,343	0,691
3,08	167,0	4,235	0,745
3,37	175,9	4,084	0,810
3,67	186,7	3,902	0,874
3,85	194,2	3,775	0,912
4,04	204,25	3,605	0,946
4,25	216,0	3,405	0,977
4,42	225,7	3,241	0,994

Tabelle 4

$$B_0 = 0,01194 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40068}{90 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,02	— 8,1	7,195	0,008
0,04	27,75	6,589	0,015
0,07	41,1	6,363	0,026
0,10	50,3	6,208	0,037
0,125	56,8	6,098	0,047
0,16	61,9	6,012	0,059
0,18	65,9	5,944	0,067
0,20	68,3	5,903	0,075
0,26	74,4	5,800	0,096
0,32	79,7	5,711	0,119
0,375	84,1	5,636	0,139
0,46	90,9	5,521	0,171
0,55	97,1	5,416	0,204
0,63	103,0	5,317	0,234
0,72	108,7	5,220	0,265
0,81	114,05	5,130	0,298
0,93	120,9	5,014	0,343
1,04	127,2	4,908	0,383
1,16	133,1	4,808	0,425
1,31	140,0	4,691	0,480
1,45	146,4	4,583	0,529
1,65	154,6	4,444	0,601
1,86	162,25	4,315	0,675
2,07	170,1	4,182	0,749
2,28	178,75	4,036	0,822
2,485	189,7	3,851	0,890
2,65	203,0	3,626	0,941
2,80	215,8	3,409	0,980

Tabelle 5

$$B_0 = 0,01592 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40068}{90 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,02	— 74,4	8,316	0,006
0,04	8,2	6,919	0,011
0,07	28,0	6,585	0,019
0,10	37,05	6,432	0,028
0,13	45,9	6,282	0,036
0,165	49,2	6,226	0,046
0,26	57,9	6,079	0,072

Fortsetzung von Tabelle 5

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,35	64,9	5,961	0,097
0,43	71,2	5,854	0,120
0,52	77,1	5,755	0,144
0,63	84,4	5,631	0,175
0,75	92,0	5,503	0,208
0,90	101,1	5,349	0,249
1,03	109,7	5,203	0,284
1,15	115,9	5,099	0,317
1,26	122,0	4,995	0,347
1,37	127,75	4,898	0,377
1,60	138,25	4,721	0,438
1,72	143,1	4,639	0,470
1,84	147,7	4,561	0,503
2,01	153,95	4,455	0,547
2,13	157,9	4,389	0,579
2,29	163,4	4,296	0,621
2,50	169,9	4,186	0,676
2,74	176,5	4,074	0,739
2,94	182,25	3,977	0,789
3,15	188,8	3,866	0,842
3,40	199,0	3,694	0,904
3,55	206,25	3,570	0,938
3,73	218,1	3,370	0,975
3,89	231,5	3,143	0,997

Tabelle 6

$$B_0 = 0,01990 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40068}{90 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,02	— 114,0	8,985	0,005
0,04	— 8,75	7,206	0,009
0,07	14,6	6,811	0,016
0,10	23,0	6,669	0,022
0,18	35,0	6,466	0,040
0,205	37,7	6,421	0,046
0,30	44,6	6,304	0,067
0,41	52,4	6,172	0,091
0,53	59,9	6,045	0,118
0,67	68,8	5,895	0,149
0,84	79,25	5,718	0,186
1,03	89,9	5,538	0,228
1,20	99,8	5,371	0,265
1,38	109,5	5,207	0,304
1,57	119,5	5,038	0,345

Fortsetzung von Tabelle 6

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
1,71	126,6	4,918	0,375
1,89	134,25	4,788	0,413
2,07	141,4	4,667	0,452
2,28	149,0	4,539	0,496
2,45	154,9	4,439	0,532
2,65	161,1	4,334	0,573
2,92	168,7	4,206	0,630
3,15	174,5	4,108	0,677
3,35	179,7	4,020	0,718
3,59	185,6	3,920	0,766
3,80	190,8	3,832	0,808
4,00	196,4	3,738	0,848
4,21	203,2	3,623	0,888
4,43	212,0	3,473	0,928
4,59	218,6	3,361	0,955
4,74	226,5	3,228	0,978
4,92	237,2	3,046	0,998

Tabelle 7

$$B_0 = 0,02388 m$$

$$I = 0,50 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,39734}{90,08 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,02	— 152,2	9,631	0,004
0,045	— 49,0	7,886	0,008
0,07	— 1,8	7,088	0,013
0,10	8,3	6,918	0,018
0,15	17,25	6,766	0,028
0,22	22,9	6,671	0,041
0,33	31,3	6,529	0,061
0,47	39,9	6,383	0,086
0,67	51,1	6,194	0,123
0,86	61,7	6,015	0,157
1,04	71,0	5,858	0,190
1,22	80,6	5,695	0,222
1,52	97,0	5,418	0,276
1,70	106,2	5,263	0,308
1,87	115,0	5,114	0,338
2,04	123,05	4,978	0,368
2,25	131,9	4,828	0,405
2,45	139,7	4,696	0,440
2,67	147,7	4,561	0,478
2,93	155,75	4,425	0,523
3,20	163,0	4,302	0,569

Fortsetzung von Tabelle 7

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
3,50	170,5	4,175	0,619
3,80	177,8	4,052	0,670
4,10	184,2	3,944	0,720
4,38	190,8	3,832	0,765

Tabelle 8

$$B_0 = 0,003497 m$$

$$I = 1,00 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,20016}{98,25 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,06	42,9	6,807	0,034
0,09	69,8	6,352	0,051
0,11	84,1	6,110	0,063
0,14	93,1	5,958	0,080
0,17	100,2	5,838	0,100
0,195	106,0	5,740	0,114
0,22	110,8	5,700	0,137
0,28	118,7	5,525	0,163
0,33	125,2	5,415	0,191
0,39	131,0	5,317	0,226
0,45	135,8	5,236	0,258
0,52	141,9	5,133	0,298
0,60	147,8	5,033	0,343
0,68	153,0	4,945	0,392
0,77	158,0	4,861	0,443
0,86	162,8	4,780	0,492
0,97	169,1	4,673	0,554
1,09	175,3	4,568	0,621
1,20	181,8	4,458	0,684
1,31	188,7	4,342	0,738
1,45	197,9	4,186	0,812
1,59	208,6	4,005	0,883
1,71	218,7	3,835	0,935
1,81	229,6	3,650	0,972

Tabelle 9

$$B_0 = 0,006992 m$$

$$I = 1,00 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,20016}{98,25 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,10	30,5	7,016	0,029
0,12	53,3	6,631	0,034
0,15	66,6	6,406	0,044
0,175	75,4	6,257	0,051

Fortsetzung von Tabelle 9

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,20	82,0	6,146	0,058
0,25	91,8	5,980	0,073
0,31	98,9	5,860	0,090
0,36	104,5	5,765	0,104
0,50	115,0	5,588	0,144
0,61	121,7	5,475	0,177
0,76	128,8	5,354	0,221
0,90	135,1	5,248	0,259
1,03	140,9	5,150	0,296
1,21	147,3	5,042	0,348
1,49	157,2	4,874	0,426
1,72	164,7	4,748	0,489
2,00	172,9	4,609	0,567
2,29	180,8	4,465	0,648
2,51	187,2	4,367	0,708
2,74	194,1	4,251	0,768
3,01	204,1	4,081	0,839
3,27	215,5	3,889	0,904
3,47	226,5	3,703	0,948
3,63	237,0	3,525	0,976

Tabelle 10

$$B_0 = 0,01049 m$$

$$I = 1,00 m$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40032}{89,12 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,04	3,9	7,466	0,017
0,07	54,2	6,616	0,030
0,10	70,0	6,349	0,043
0,13	78,5	6,205	0,055
0,15	84,2	6,108	0,064
0,18	88,8	6,031	0,077
0,24	96,0	5,909	0,102
0,30	102,1	5,806	0,128
0,35	107,8	5,710	0,150
0,44	115,7	5,576	0,188
0,51	123,2	5,449	0,217
0,60	130,3	5,329	0,255
0,68	136,9	5,218	0,288
0,81	145,3	5,076	0,343
0,93	153,2	4,942	0,393
1,04	160,8	4,813	0,438
1,15	167,5	4,700	0,484
1,27	173,8	4,594	0,533
1,38	179,7	4,494	0,579

Fortsetzung von Tabelle 10

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
1,51	185,1	4,403	0,632
1,63	190,8	4,306	0,681
1,88	202,9	4,102	0,781
2,04	210,7	3,970	0,844
2,18	220,8	3,799	0,896
2,29	229,7	3,649	0,935
2,38	237,9	3,510	0,963
2,49	250,8	3,292	0,989

Tabelle 11

$$B_0 = 0,01398 \text{ m}$$

$$I = 1,00 \text{ m}$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40032}{89,12 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,01	44,5	6,780	0,003
0,04	56,2	6,582	0,013
0,06	62,7	6,472	0,019
0,09	67,0	6,399	0,029
0,14	74,0	6,281	0,046
0,24	82,6	6,136	0,077
0,33	90,4	6,004	0,106
0,41	97,8	5,879	0,133
0,50	104,7	5,762	0,159
0,58	111,8	5,642	0,185
0,67	118,5	5,529	0,214
0,75	124,8	5,422	0,239
0,84	131,2	5,314	0,268
0,92	137,0	5,216	0,292
1,07	147,1	5,045	0,339
* 1,20	153,0	4,945	0,380

* Niederschlagsbildung

Tabelle 12

$$B_0 = 0,01861 \text{ m}$$

$$I = 1,00 \text{ m}$$

$$A_0 = \frac{X \cdot 0,40032}{89,12 + X}$$

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,03	139,7	9,894	0,007
0,055	92,3	9,092	0,013
0,08	20,8	7,180	0,020
0,105	37,2	6,903	0,025
0,13	44,0	6,788	0,031

Fortsetzung von Tabelle 12

X [ml]	E [mV]	$-\log a$	Z
0,18	52,0	6,653	0,044
0,28	60,2	6,514	0,067
0,36	67,2	6,396	0,087
0,45	73,4	6,291	0,108
0,54	79,7	6,185	0,130
0,63	85,8	6,081	0,151
0,71	91,7	5,982	0,170
0,80	97,8	5,879	0,191
0,88	103,9	5,775	0,210
0,98	109,4	5,682	0,234
1,06	115,5	5,579	0,253
1,15	121,8	5,473	0,274
1,24	127,2	5,382	0,295
1,33	133,0	5,283	0,316
* 1,45	140,0	5,165	0,344

* Niederschlagsbildung

zugesetzte Menge an HClO_4 -Lösung) sowie der freien OH-Ionenkonzentration läßt sich eine Größe Z errechnen, die folgendermaßen definiert ist:

$$Z = \frac{\text{OH}_{\text{gesamt}} - \text{OH}_{\text{frei}}}{\text{Ge}_{\text{gesamt}}}$$

Z gibt daher die Zahl der pro Ge-Atom aufgenommenen OH-Gruppen bzw. die Anzahl der negativen Ladungen pro Ge-Atom an. Trägt man Z gegen $-\log h$ auf, so erhält man die in Abb. 4 und 5 wiedergegebenen Diagramme*.

Jede Kurve entspricht einer konstanten Ge-Konzentration; der untersuchte Bereich erstreckt sich für Ionenstärke $0,50m$ von $0,00159$ bis $0,02388m$ und für Ionenstärke $1,0m$ von $0,00350$ bis $0,01861m$. Bei höheren Ge-Konzentrationen fällt im Verlauf der Titration bereits das Germanat aus. Diese Kurvenstücke sind in den Diagrammen nicht eingezeichnet. Alle Kurven schneiden sich nahezu in einem Punkt, der bei $Z = 0,38$ liegt. Die Meßdaten und die zugehörigen Z -Werte sind in den Tab. 2 bis 12 angegeben.

Bestimmung der mittleren Ladungszahlen \bar{p} und der mittleren Polymerisationsgrade \bar{q}

Die in diesen Lösungen vorliegenden Gleichgewichte können allgemein durch folgende Reaktion beschrieben werden:



* Für die theoretischen Berechnungen stellt man Z zweckmäßigerweise als Funktion von $\log a$ dar.

wobei in unserem Falle A die OH-Ionen und B die undissoziierten monomeren Germaniumsäuremoleküle bedeuten. Jedes dieser Gleichgewichte ist durch eine Gleichgewichtskonstante β_{pq}

$$\beta_{pq} = \frac{[A_p B_q]}{a^p b^q} \quad (\beta_{o1} = \beta_{1o} = 1) \quad (2)$$

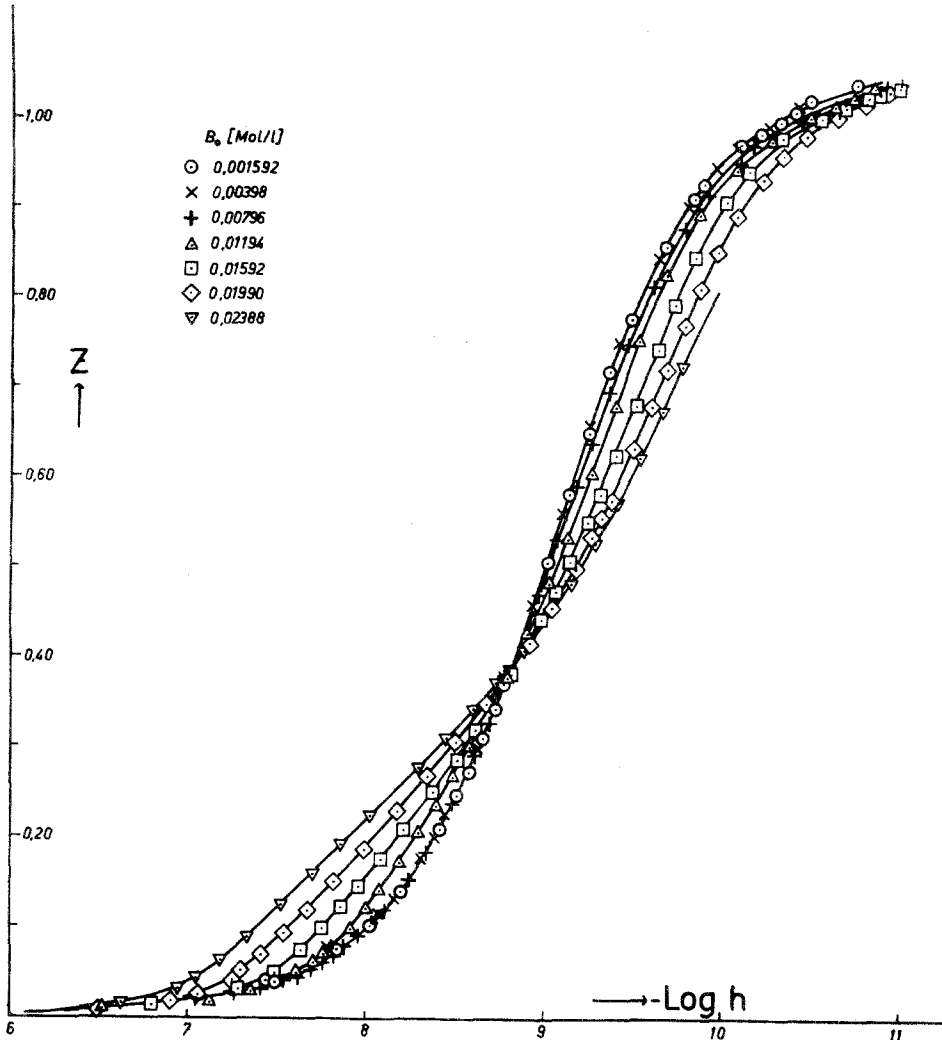


Abb. 4. Die Größe Z in Abhängigkeit von $-\log h$ für Ionenstärke $I = 0,50m$

bestimmt. $[A_p B_q]$ ist die Konzentration jener Moleküle, die p Ligandenmoleküle, q zentrale Gruppen und eine unbestimmte Zahl von H_2O -Molekülen enthalten; b ist die Konzentration an freiem B .

Die Gesamtkonzentration an A , also die hinzugefügte, analytisch bestimmte Menge an OH -Ionen, ist durch die freie OH -Ionenkonzentration a sowie durch die in den Komplexen gebundene gegeben:

$$A_0 = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^p b^q \quad (3)$$

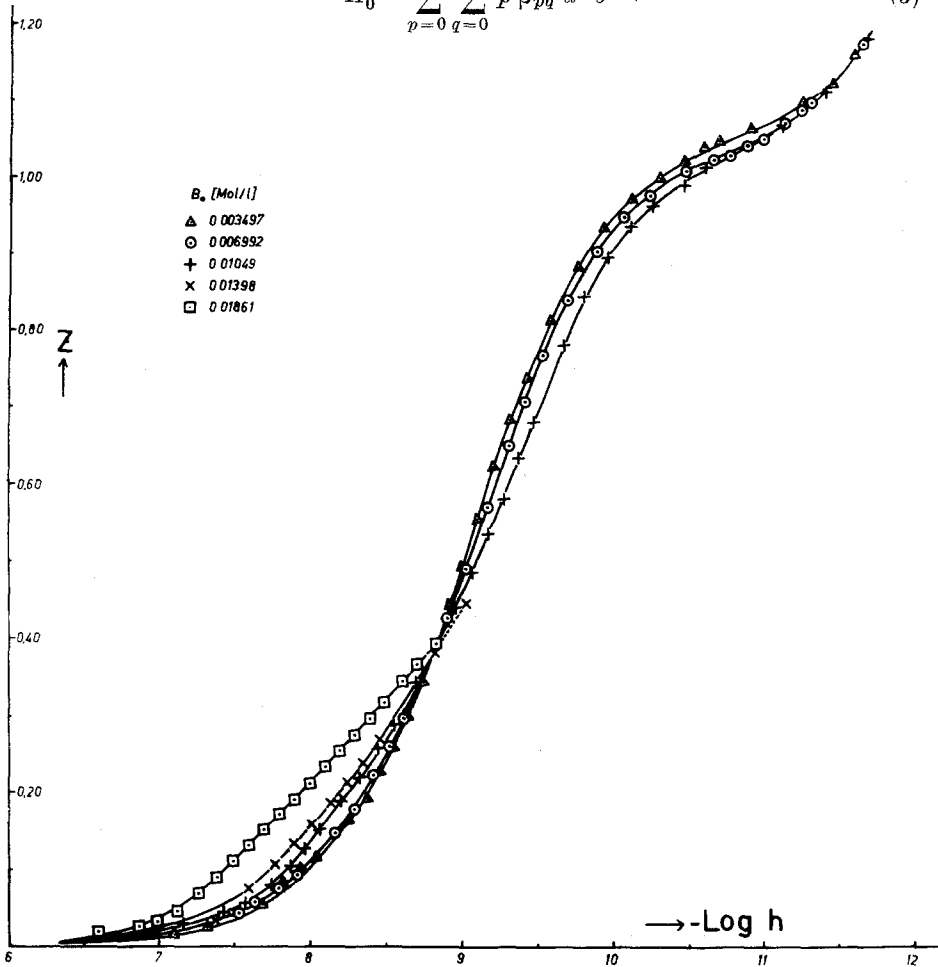


Abb. 5. Die Größe Z in Abhängigkeit von $-\log h$ für Ionenstärke $I = 1,00m$

Die Gesamtkonzentration an B , also an Germanium, ist durch eine analoge Gleichung festgelegt:

$$B_0 = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^q \quad (4)$$

* Die Summation ist über alle vorkommenden Komplexzusammensetzungen p, q zu erstrecken.

Die Größe Z , die, wie erwähnt, die pro Ge-Atom gebundene Anzahl OH-Ionen angibt, kann auf Grund obiger Beziehungen geschrieben werden:

$$Z = \frac{A_0 - a}{B_0} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^p b^q - a}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^q} \quad (5)$$

Man kann nun zeigen, daß sich die experimentell nicht zugängliche Konzentration an freiem B auf Grund folgender Beziehung berechnen läßt:

$$\ln b = \ln b^0 - \int_{\ln a^0}^{\ln a} \left\{ B_0 \left(\frac{\partial B_0}{\partial B_0} \right)_a + Z \right\} d \ln a. \quad (6)$$

($B_0 = \text{const.}$)

Gl. (6) kann man auf folgende Weise ableiten: Die Gesamtkonzentration B_0 ist nach Gl. (4) eine Funktion von a und b . Das totale Differential $d B_0$ ist daher gegeben durch:

$$d B_0 = \left(\frac{\partial B_0}{\partial a} \right)_b d a + \left(\frac{\partial B_0}{\partial b} \right)_a d b. \quad (7)$$

Da bei konstanter Ge-Konzentration B_0 gearbeitet wird, ist $d B_0$ in Gl. (7) gleich Null und man erhält

$$\left(\frac{d b}{d a} \right)_{B_0} = - \frac{\left(\frac{\partial B_0}{\partial a} \right)_b}{\left(\frac{\partial B_0}{\partial b} \right)_a}, \quad (8)$$

wobei

$$\left(\frac{\partial B_0}{\partial a} \right)_b = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p q \beta_{pq} a^{p-1} b^q \quad (9)$$

und

$$\left(\frac{\partial B_0}{\partial b} \right)_a = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q^2 \beta_{pq} a^p b^{q-1} \quad (10)$$

ist.

Einsetzen von Gl. (9) und Gl. (10) in Gl. (8) und Multiplikation mit $\frac{a}{b}$ führt zu

$$\left(\frac{d \ln b}{d \ln a} \right)_{B_0} = - \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p q \beta_{pq} a^p b^{q-1}}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q^2 \beta_{pq} a^p b^{q-1}} \quad (11)$$

Geht man andererseits von Z (Gl. 5) aus und differenziert Z bei konstantem a nach B_0 , so erhält man

$$\left(\frac{\partial Z}{\partial B_0}\right)_a = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q pq \beta_{pq} a^p b^{q-1}}{B_0} \left(\frac{\partial b}{\partial B_0}\right)_a - \frac{Z}{B_0}. \quad (12)$$

Einsetzen des Ausdruckes für $\left(\frac{\partial b}{\partial B_0}\right)_a$ aus Gl. (10) und Multiplikation von Gl. (12) mit B_0 führt zu

$$\left(\frac{\partial Z}{\partial \ln B_0}\right)_a = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q pq \beta_{pq} a^p b^{q-1}}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q^2 \beta_{pq} a^p b^{q-1}} Z. \quad (13)$$

Durch Einsetzen von Gl. (11) in Gl. (13) gelangt man zu

$$\left(\frac{\partial \ln b}{\partial \ln a}\right)_{B_0} = - \left\{ B_0 \left(\frac{\partial Z}{\partial B_0}\right)_a + Z \right\}_{B_0}^*. \quad (14)$$

Die bei konstantem B_0 auszuführende Integration von Gl. (14) führt zu Gl. (6). Um $\ln b$ zu berechnen, bedarf es also der Kenntnis von $\left(\frac{\partial Z}{\partial B_0}\right)_a$. Um diese Größe zu bestimmen, bildet man für vorgegebenes a und benachbarte $Z(\log a)_{B_0}$ -Kurven das Verhältnis $\left(\frac{\Delta Z}{\Delta B_0}\right)_a$ und trägt es gegen die entsprechenden Mittelwerte von B_0 auf. Die so erhaltenen Punkte werden graphisch ausgeglichen. Aus diesem Auftrag entnimmt man für vorgegebenes B_0 den Wert für $\left(\frac{\Delta Z}{\Delta B_0}\right)_a$. Die Integration wird numerisch ausgeführt.

Zunächst wird näherungsweise angenommen, daß die Konzentration an freier Germaniumsäure für $Z = 0$ (b^0), also am Anfang der $Z(\log a)_{B_0}$ -Kurven, wo praktisch noch kein Komplex vorliegt, der Gesamtkonzentration an Germanium B_0 gleichgesetzt werden kann. Bessere Werte für b^0 erhält man, wenn im Verlauf der Rechnung ein Näherungswert für die Stabilitätskonstante β_{11} (siehe weiter unten) bestimmt worden ist.

Um die Gesamtkonzentration an Komplexmolekülen S

$$S = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q \beta_{pq} a^p b^q - a - b \quad (15)$$

* Zu identischen Beziehungen gelangt *L. G. Sillén*¹⁶, allerdings auf anderem Wege.

zu berechnen, kann man folgendermaßen vorgehen. Das totale Differential dS ist gegeben durch

$$dS = \left(\frac{\partial S}{\partial a} \right)_b da + \left(\frac{\partial S}{\partial b} \right)_a db, \quad (16)$$

wobei

$$\left(\frac{\partial S}{\partial a} \right)_b = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^{p-1} b^q - 1 = \frac{A_0 - a}{a} \quad (17)$$

und

$$\left(\frac{\partial S}{\partial b} \right)_a = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^{q-1} - 1 = \frac{B_0 - b}{b} \quad (18)$$

ist, so daß Gl. (16) folgende Form annimmt:

$$dS = (A_0 - a) d \ln a + (B_0 - b) d \ln b. \quad (19)$$

Die Gesamtkonzentration an Komplexmolekülen S erhält man durch Integration

$$S = S^0 + \int_{\ln a^0}^{\ln a} (A_0 - a) d \ln a + \int_{\ln b^0}^{\ln b} (B_0 - b) d \ln b. \quad (20)$$

$B_0 = \text{const.}$

Da entlang einer $Z(\log a)_{B_0}$ -Kurve, d. h. bei konstantem B_0 , integriert wird, ist $d \ln b$ nach Gl. (14) durch $d \ln a$ bestimmt. Die numerisch ausgeführte Integration wurde bei $Z = 0$ begonnen, da wiederum näherungsweise angenommen werden kann, daß für diesen Wert von Z die Komplexkonzentration S Null ist und damit auch die Integrationskonstante $S^0 = 0$ wird.

Mit den nun bekannten Werten von a , b , A_0 , B_0 und S lassen sich nach folgenden Beziehungen Mittelwerte für die Anzahl der Ligandengruppen A pro Komplexmolekül \bar{p} und für die Anzahl der zentralen Gruppen B pro Komplexmolekül \bar{q} berechnen:

$$\bar{p} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^p b^q - a}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q \beta_{pq} a^p b^q - a - b} = \frac{A_0 - a}{S}, \quad (21)$$

$$\bar{q} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^q - b}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q \beta_{pq} a^p b^q - a - b} = \frac{B_0 - b}{S}. \quad (22)$$

Eine Auswahl* der auf diese Weise berechneten \bar{p} - und \bar{q} -Werte ist in den Tab. 13 und 14 zusammengefaßt.

* Vollständige Angaben in¹⁷.

Tabelle 13

 \bar{p} - und \bar{q} - Werte ($I = 0,50 m$) $B_0 = 0,00398 m$ $B_0 = 0,00796 m$

$-\log h$	Z	\bar{p}	\bar{q}	$-\log h$	Z	\bar{p}	\bar{q}
6,2	0,003	1,240	1,042	6,2	0,003	1,313	1,016
,4	0,005	1,178	1,006	,4	0,005	1,213	1,003
,6	0,008	1,108	1,010	,6	0,008	1,127	1,004
,8	0,013	1,084	1,006	,8	0,013	1,094	1,003
7,0	0,018	0,946	1,004	7,0	0,018	0,952	0,999
,2	0,023	0,814	0,996	,2	0,023	0,818	1,010
,4	0,030	0,750	0,999	,4	0,030	0,752	1,023
,6	0,042	0,753	1,000	,6	0,042	0,755	1,038
,8	0,064	0,815	1,001	,8	0,064	0,819	1,052
8,0	0,094	0,843	1,003	8,0	0,094	0,851	1,079
,2	0,138	0,876	1,008	,2	0,138	0,891	1,108
,4	0,200	0,868	0,969	,4	0,200	0,932	1,123
,6	0,280	0,870	0,950	,6	0,280	0,961	1,120
,8	0,374	0,893	0,963	,8	0,374	0,974	1,101
9,0	0,489	0,927	0,967	9,0	0,480	0,977	1,063
,2	0,611	0,955	0,967	,2	0,595	0,982	1,025
,4	0,728	0,979	0,967	,4	0,700	0,978	0,999
,6	0,819	0,986	0,966	,6	0,800	0,986	0,980
,8	0,892	0,994	0,966	,8	0,876	0,987	0,968
10,0	0,946	1,001	0,966	10,0	0,933	0,988	0,960
,2	0,979	1,002	0,966	,2	0,968	0,984	0,955
,4	1,001	1,002	0,966	,4	0,992	0,982	0,952
,6	1,018	1,006	0,966	,6	1,010	0,983	0,950
,8	1,032	1,011	0,966	,8	1,024	0,987	0,949
$B_0 = 0,01194 m$				$B_0 = 0,01990 m$			
6,2	0,003	1,292	1,011	6,2	0,003	1,303	1,419
,4	0,005	1,204	1,008	,4	0,005	1,215	2,002
,6	0,008	1,122	1,011	,6	0,008	1,147	2,615
,8	0,013	1,091	1,005	,8	0,013	1,150	3,204
7,0	0,018	0,950	0,999	7,0	0,019	1,103	3,702
,2	0,023	0,817	1,018	,2	0,036	1,374	3,970
,4	0,030	0,754	1,086	,4	0,064	1,684	4,566
,6	0,046	0,854	1,275	,6	0,102	2,066	5,434
,8	0,073	0,948	1,452	,8	0,142	2,367	6,103
8,0	0,117	1,061	1,579	8,0	0,186	2,659	6,565
,2	0,174	1,113	1,611	,2	0,230	2,830	6,682
,4	0,234	1,095	1,585	,4	0,278	2,862	6,343
,6	0,303	1,078	1,527	,6	0,326	2,690	5,600
,8	0,374	1,043	1,439	,8	0,375	2,354	4,585
9,0	0,460	1,021	1,323	9,0	0,436	2,039	3,618
,2	0,562	1,005	1,196	,2	0,502	1,755	2,836
,4	0,674	0,993	1,088	,4	0,580	1,535	2,234
,6	0,779	0,979	1,009	,6	0,674	1,379	1,787
,8	0,860	0,958	0,956	,8	0,767	1,256	1,474
10,0	0,920	0,943	0,925	10,0	0,852	1,168	1,268
,2	0,960	0,931	0,907	,2	0,916	1,105	1,141
,4	0,986	0,924	0,898	,4	0,962	1,072	1,073
,6	1,005	0,922	0,893	,6	0,992	1,059	1,042
,8	1,019	0,922	0,890	,8	1,012	1,058	1,029

Tabelle 14

\bar{p} - und \bar{q} -Werte ($I = 1,00 m$)

$B_0 = 0,003497 m$

$B_0 = 0,010490 m$

$-\log h$	Z	\bar{p}	\bar{q}	$-\log h$	Z	\bar{p}	\bar{q}
6,4	0,002	1,250	1,071	6,4	0,006	1,581	1,005
,6	0,004	1,346	0,962	,6	0,009	1,244	1,199
,8	0,007	1,276	1,042	,8	0,014	1,123	1,437
7,0	0,010	1,067	1,098	7,0	0,019	0,961	1,610
,2	0,016	1,047	1,140	,2	0,027	0,913	1,712
,4	0,026	1,052	1,146	,4	0,039	0,906	1,768
,6	0,041	1,039	1,145	,6	0,058	0,939	1,800
,8	0,065	1,043	1,133	,8	0,090	1,021	1,816
8,0	0,100	1,034	1,115	8,0	0,133	1,068	1,797
,2	0,145	1,000	1,102	,2	0,183	1,069	1,740
,4	0,203	0,971	1,086	,4	0,239	1,052	1,665
,6	0,280	0,967	1,071	,6	0,304	1,040	1,578
,8	0,372	0,965	1,056	,8	0,372	1,016	1,480
9,0	0,486	0,985	1,039	9,0	0,454	0,993	1,343
,2	0,614	1,012	1,021	,2	0,543	0,946	1,179
,4	0,723	1,012	1,005	,4	0,640	0,897	1,026
,6	0,816	1,012	0,993	,6	0,740	0,853	0,904
,8	0,892	1,017	0,986	,8	0,832	0,813	0,813

Elimination einkerniger (mononuklearer) Spezies

Die $Z(\log a)_{B_0}$ -Kurven (Abb. 4) fallen für Ge-Konzentrationen $B_0 < 4$ mMol praktisch zusammen. Wie man jedoch aus Gl. (13) unmittelbar ersieht, tritt nur dann keine Aufspaltung in den $Z(\log a)_{B_0}$ -Kurven auf [d. h. $\left(\frac{\partial Z}{\partial \ln B_0}\right)_a = 0$], wenn ausschließlich einkernige Formen

vorliegen. Für $\left(\frac{\partial Z}{\partial \ln B_0}\right)_a = 0$ muß nämlich nach Gl. (13) gelten:

$$\frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q pq \beta_{pq} a^p b^q}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q^2 \beta_{pq} a^p b^q} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^p b^q - a}{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^q} \quad (23)$$

Die Bedingung (23) kann für beliebige Werte von a und b nur dann erfüllt sein, wenn q ausschließlich die Werte $q = 0$ und $q = 1$ besitzt und Kombinationen $p, 0$ für $p \geq 2$ (Selbstassoziation von A) ausgeschlossen sind; d. h. wenn neben freiem A und freiem B nur einkernige Komplexe $A_p B$ vorliegen.

Die Gesamtkonzentration von B , das in mononuklearen Formen vorliegt, B_1 , kann nach *L. G. Sillén*¹⁶ auf folgendem Wege bestimmt werden: B_1 ist gegeben durch

$$B_1 = b + b \sum_{p=1}^P \beta_{p1} a^p = b g_1(a). \quad (24)$$

Man definiert nun analog zu Gl. (5) eine Größe Z_1

$$Z_1 = \frac{b \sum_{p=1}^P p \beta_{p1} a^p}{B_1} = \frac{\sum_{p=1}^P p \beta_{p1} a^p}{1 + \sum_{p=1}^P \beta_{p1} a^p} = \frac{d \ln g_1}{d \ln a}. \quad (25)$$

Z_1 ist von B_0 und von b unabhängig und nur eine Funktion von a . Man kann zu seiner Bestimmung die Titrationskurven für $B_0 < 4$ mMol heranziehen. Auf Grund von Gl. (24) unter Berücksichtigung von Gl. (25) ist

$$d \ln B_1 = d \ln b + Z_1 d \ln a.$$

Drückt man $d \ln b$ durch Gl. (14) aus und integriert, so erhält man

$$\ln B_1 = \ln B_1^0 + \int_{\ln a^0}^{\ln a} \left\{ Z_1 - Z - \left(\frac{\partial Z}{\partial \ln B_0} \right)_a \right\}_{B_0 = \text{const}} d \ln a. \quad (27)$$

In vorliegendem Falle kann man die Integrationskonstante B_1^0 für $Z = 0$ der Gesamtkonzentration B_0 gleichsetzen. Für $Z(A_0, B_0, a)$ sind in Gl. (27) die für die konstante Konzentration B_0 bestimmten Werte einzusetzen.

Eine andere Möglichkeit, die Konzentration mononuklearer Spezies zu erfassen, besteht in der Berechnung der Stabilitätskonstanten β_{11} , β_{21} , . . . β_{p1} auf Grund von Z_1 (für das betrachtete System in dem untersuchten pH-Bereich sind nur die Komplexe AB und A_2B von Bedeutung). Bei Kenntnis von a , b , β_{11} und β_{21} kann somit B_1 bestimmt werden.

Bestimmung der Mittelwerte \bar{p}_{Poly} und \bar{q}_{Poly}

Ist B_1 bekannt, so können Mittelwerte \bar{p}_{Poly} und \bar{q}_{Poly} gebildet werden, die die Konzentrationen der einkernigen Komplexe nicht mehr enthalten und daher einen tieferen Einblick in das Polymerisationsgeschehen ermöglichen.

Die Gesamtkonzentration polymerer Komplexe ist gegeben durch:

$$S_{\text{Poly}} = \sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q \beta_{pq} a^p b^q - a - b - \sum_{p=1}^P \beta_{p1} a^p b = S - B_1 + b. \quad (28)$$

¹⁶ *L. G. Sillén*, Acta Chem. Scand. **15**, 1981 (1961).

Für die Mittelwerte \bar{p}_{Poly} und \bar{q}_{Poly} erhält man:

$$\bar{p}_{\text{Poly}} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q p \beta_{pq} a^p b^q - a - \sum_{p=1}^P p \beta_{p1} a^p b}{S_{\text{Poly}}} = \frac{B_0 Z - B_1 Z_1}{S_{\text{Poly}}}, \quad (29)$$

$$\bar{q}_{\text{Poly}} = \frac{\sum_{p=0}^P \sum_{q=0}^Q q \beta_{pq} a^p b^q - b - \sum_{p=1}^P \beta_{p1} a^p b}{S_{\text{Poly}}} = \frac{B_0 - B_1}{S_{\text{Poly}}}. \quad (30)$$

Eine Auswahl¹⁷ der auf diese Weise für $I = 0,50 m$ berechneten \bar{p}_{Poly} - und \bar{q}_{Poly} -Werte ist in Tab. 15 enthalten. Die \bar{p}_{Poly} -Werte liegen im Mittel zwischen 2 und 4, und die \bar{q}_{Poly} -Werte zwischen 4 und 10.

Tabelle 15

\bar{p}_{Poly} - und \bar{q}_{Poly} -Werte ($I = 0,50 m$)

$B_0 = 0,01194 m$

$B_0 = 0,01990 m$

$-\log h$	Z	\bar{p}_{Poly}	\bar{q}_{Poly}	$-\log h$	Z	\bar{p}_{Poly}	\bar{q}_{Poly}
8,2	0,174	1,2	4,6	8,2	0,230	1,9	6,0
,4	0,234	1,5	4,9	,4	0,278	2,6	7,6
,6	0,303	1,8	5,2	,6	0,326	3,3	9,4
,8	0,374	2,0	5,5	,8	0,374	3,9	10,4
9,0	0,460	2,1	5,3	9,0	0,436	4,1	10,1
,2	0,562	2,2	4,9	,2	0,502	3,7	8,8
,4	0,674	2,1	4,3	,4	0,580	3,3	7,6
,6	0,779	2,2	3,7	,6	0,674	3,0	6,2
,8	0,860	1,9	3,0	,8	0,767	2,5	4,9
10,0	0,920	1,6	2,6	10,0	0,852	2,1	4,0

Alle in der Literatur diskutierten mehrkernigen Formen fallen in diese Bereiche, und nur eine genaue mathematische Analyse der Titrationskurven, die in den beiden folgenden Arbeiten vorgenommen wird, erlaubt weitergehende Aussagen.

¹⁷ J. Haas, Dissertat. Univ. Wien 1964.