

Die Messung von Adsorptionswärmen an Einkristallflächen mit dem Feldelektronenmikroskop

Von M. Drechsler^[*]

Die Adsorptionswärme an einer Einkristallfläche läßt sich unter Verwendung der Gleichung von Clausius und Clapeyron experimentell bestimmen, wenn in einem speziellen Feldelektronenmikroskop Druck, Temperatur und Emissionsstrom gemessen werden, wie eine orientierende Messung zeigte^[1]. Um genauer und systematisch messen zu können, wurde die Methode verbessert. Beispielsweise werden nunmehr 1. die von einer Einkristallfläche emittierten Elektronen ausgeblendet und direkt gemessen, 2. der Partialdruck im Adsorptionsgleichgewicht zwischen 10^{-5} und 10^{-8} Torr mit einem Massenspektrometer ermittelt und 3. eine verbesserte Ultrahochvakuum-Technik verwendet, wobei der Partialdruck der Verunreinigungen unterhalb $2 \cdot 10^{-11}$ Torr lag. Für das System Wasserstoff an Wolfram wurde die differentielle Adsorptionswärme an mehreren Flächen des Einkristalls in Abhängigkeit vom Bedeckungsgrad ermittelt. Sie beträgt z.B. 15 kcal/mol für die Fläche (122) bei einem Bedeckungsgrad $\Theta = 0,1$ und 4 kcal/mol bei (001) und $\Theta = 0,8$.

[*] Priv.-Doz. Dr. M. Drechsler
Fritz-Haber-Institut der Max-Planck-Gesellschaft
1 Berlin 33, Faradayweg 4–6

[1] M. Drechsler u. H. Liepack, Colloques internat. Centre nat. Rech. sci., Paris, 152, 49. (1965).

Spektralphotometrische Untersuchungen der Hydrolyse und Komplexbildung des Plutonyl- und Neptunylions

Von S. H. Eberle (Vortr.), J. B. Schäfer und W. Robel^[*]

Die Absorptionsspektren des fünfwertigen Neptuniums und des sechswertigen Plutoniums zeigen je eine extrem scharfe und intensive Linie, wie sie bei anderen Elementen selten gefunden wird. Durch Komplex- und Chelatbildung sowie durch Hydrolyse – also dann, wenn das Zentralatom koordinative Bindungen eingeht – verändert sich die Extinktion dieser Linien; manchmal entstehen auch neue Absorptionsmaxima. Mit Hilfe dieser Erscheinung konnte die Reaktion der beiden Transuranionen mit aliphatischen α -Hydroxycarbonsäuren und Pyridincarbonsäuren quantitativ verfolgt werden.

Aus Extinktionsmessungen in Abhängigkeit vom pH-Wert der Lösung ergibt sich die Bildung der Verbindungen $\text{Pu}^{\text{VI}}\text{O}_2\text{L}^{\ominus}$, $\text{Pu}^{\text{VI}}\text{O}_2\text{L}_2$ und $\text{Np}^{\text{V}}\text{O}_2\text{L}$ (L = Anion der Säure). In der Reihe der Säuren $\text{C}_n\text{H}_{2n}(\text{OH})\text{COOH}$ nimmt die Stabilität mit steigender Kettenlänge zu, wesentlich stabiler noch sind die Chelate mit der Pyridin- α -carbonsäure. Auch der Verlauf der Hydrolyse ist im Spektrum erkennbar: sie beginnt beim Neptunyl(V)-ion bei pH = 7 und beim Plutonyl(VI)-ion bei pH = 4. Die quantitative Auswertung der Meßdaten erforderte die Anwendung des Prinzips der kleinsten Fehlerquadratsumme und Rechnung auf einer elektronischen Datenverarbeitungsmaschine. Dieses Meß- und Auswertungsprinzip scheint zur Untersuchung der Komplexbildung beider Ionen allgemein anwendbar zu sein.

[*] Dr. S. H. Eberle, Dipl.-Chem. J. B. Schäfer und
Dipl.-Chem. W. Robel
Lehrstuhl für Radiochemie, Universität Karlsruhe und
Institut für Radiochemie, Kernforschungszentrum
75 Karlsruhe

Über die Bindung des Wassers in kristallinen Zeolithen

Von G. Ebert (Vortr.), W. Matron und F. H. Müller^[*]

Bei dielektrischen Untersuchungen an den Linde-Molekularsieben (LMS) 3 A, 4 A und 13 X^[1] zwischen 300 Hz und 400 kHz, -190 bis $+90^\circ\text{C}$ und 0 bis 215 mg $\text{H}_2\text{O}/\text{g}$ LMS wurden drei Dispersionsgebiete vom Debye-Typ gefunden^[2]. Das von uns als β -Relaxationsprozeß bezeichnete Verhalten tritt am LMS 3 A bei -60 bis $+20^\circ\text{C}$ zwischen 300 Hz und 400 kHz auf. Der α -Prozeß wird bei ca. 100°C höheren Temperaturen beobachtet. Der β -Mechanismus zeigt sich beim LMS 4 A und 13 X in sehr ähnlicher Weise. Er

ist von der Kristallstruktur und auch von der Wasserbeladung weitgehend unabhängig. Die ϵ' - oder ϵ'' - ω -Kurven^[3] werden (bei gleicher Temperatur) mit steigender H_2O -Beladung lediglich in Richtung der Frequenzachse parallel verschoben. Die Cole-Bögen sind beim β -Prozeß weitgehend temperaturunabhängig. Man erhält z.B. zwischen -60 und -20°C einen einzigen Kreisbogen, dessen Mittelpunkt im Gegensatz zu Meßdaten an Eis und flüssigem Wasser weit unter der Abszisse liegt. Dies weist auf eine breite Relaxationszeitverteilung hin. Die Aktivierungsenergie steigt im Gegensatz zu der von γ - Al_2O_3 und Silicagel mit der Wasserbeladung bei 4 A und 13X stark an.

Wir vermuten, daß der β -Prozeß auf Platzwechseln von H_2O -Molekeln zwischen den Käfigen beruht. Mit steigender Wasserzugabe wird dieser Vorgang behindert, da die hinzutretenden H_2O -Molekeln wegen der geringen Größe der Käfige (maximal 13 Å \varnothing) die vorhandenen H_2O -Molekeln mit der Käfigwand verkoppeln, wobei sie energetisch und auch sterisch in ihrer Beweglichkeit behindert werden. In den größten Käfigen haben 28 H_2O -Moleküle Platz. In den Clustern des flüssigen nichtsorbierten Wassers sind dagegen > 100 H_2O enthalten. Der Austausch der H_2O -Molekeln zwischen den einzelnen Käfigen ist durch die sehr engen Poren (2,5; 4,2 Å bzw. 8 bis 9 Å für LMS 3 A, 4 A bzw. 13 X) stark eingeschränkt.

Beim LMS 3 A ist die Aktivierungsenergie bis zu Wasserbeladungen von ca. 100 mg/g konstant (15 kcal/mol) und nimmt erst von da an zu. Dies ist offensichtlich auf das im LMS 3 A enthaltene K^{\oplus} zurückzuführen.

Beim α -Prozeß nehmen ϵ' und ϵ'' mit der Wasserbeladung stark zu. Wahrscheinlich ist dieses Relaxationsgebiet Platzwechseln von Ionenpaaren zuzuordnen. Der γ -Prozeß scheint durch die Umorientierung von leichter beweglichen H_2O -Molekeln im Inneren der Käfige bedingt zu sein.

Eine dielektrische Hysterese der ϵ' - und ϵ'' -Temperaturkurven wurde im Gegensatz zum Verhalten von γ - Al_2O_3 mit seinen wesentlich größeren Hohlräumen erwartungsgemäß nicht festgestellt.

[*] Dr. G. Ebert, Dipl.-Physiker W. Matron und
Prof. Dr. F. H. Müller
Institut für Polymere der Universität
355 Marburg/Lahn, Marbacher Weg 15

[1] Diese Molekularsieve sind bei 300°C vorbehandelte Zeolithe. Hersteller: Union Carbide Corp.

[2] Wir bezeichnen sie als α -, β - und γ -Prozeß, wobei der α -Prozeß der langsamste, der γ -Prozeß der schnellste ist.

[3] ϵ' , ϵ'' und ω bedeuten: Real- und Imaginärteil der komplexen Dielektrizitätskonstante, Kreisfrequenz.

Reaktionen heterocyclischer Amine mit Formaldehyd

Von K. Eichenberger (Vortr.), F. A. Stuber u. Paul Schmidt^[*]

Mit Paraformaldehyd in Schwefelsäure entsteht aus 1-Phenyl-5-aminopyrazol (1) ein polycyclisches Ringsystem (2) vom Typ der Trögerschen Base (Weg A). Führt man die Reaktion in Ameisensäure und Formalin durch, so erhält man (3) und (4) (Weg B).

