

dieser Dampfwolken hängen von der Struktur der Elektrodenoberfläche ab. Zu beachten sind die Energieverluste dieser Dampfwolken durch Kühlung an den Flächen der Gegenelektroden und am umgebenden Gas. Es kommt eigentlich nur auf die gesamte im Funken selbst umgesetzte Energie und auf die Zeittdauer an, in der diese Energie verbraucht wird, die Hüllkurve des Entladungsstroms.

Für die Abfunkkurven gilt ein Flächengesetz: Bei gleichmäßiger Bearbeitung der Elektrodenoberfläche ist der zeitliche Verlauf dieser Kurven proportional zur Größe der Elektrodenfläche. Entscheidend ist die statistische Verteilung der Funken einschläge über die gesamte Elektrodenoberfläche. Sie kann durch die „natürliche Elektrodenform“, die sich unter der Einwirkung der Funkenentladungen als stabile Form herstellt, beschrieben werden. Der mit einem lichtelektrisch registrierenden Spektralphotometer (Spectro Leeteur Automatique der CAMECA) aufgenommene Abfunkkurvenverlauf ergab eine unerwartet hohe Reproduzierbarkeit. Charakteristische Extremwerte konnten nach Versuchen von Rosendahl dem ersten Auftreten von Schmelzperlen in der Narbenstruktur der Elektrodenoberfläche zugeordnet werden. Die Materialverdampfung während des Abfunkens wurde zu verschiedenen Zeitspannen durch den Niederschlag, der sich auf einem Auffänger bildete, gemessen, und es ergab sich eine Korrelation mit den Intensitätsschwankungen im Spektrum. Die Schlackenschicht, die sich unter dem Einfluß der Entladungen an der Elektrodenoberfläche bildet, ist offenbar vom stärksten Einfluß auf die Materialverdampfung. Dies bestätigt auch die Beobachtung, daß die Temperatur des Elektrodenkörpers wesentlich für den Wert des Intensitätsverhältnisses ist. Wurde die Temperatur des Elektrodenkörpers durch temperierte Elektrodenhalter von 20 °C auf 90 °C geändert, so ergaben sich systematische Verschiebungen des Intensitätsverhältnisses der Analysenlinien um etwa 15 %, die nur auf Änderungen der Oberflächenstruktur zurückgeführt werden können. Für die Abhängigkeit der Materialverdampfung von den elektrischen Daten der Funkenentladung zeigten Untersuchungen von Bunge an reinem Zink einen sehr merkwürdigen Sachverhalt. Im Bereich der Entladungsparameter von 1000 Amp bis 4 Amp Spitzenstromstärken und mit gesamten Ladungsmengen von $1/10$ bis 10^{-5} Coulomb, ergab sich, daß pro Coulomb $5,5 \cdot 10^{-5}$ g Zink verdampft wurden, unabhängig von der Zeittdauer der einzelnen Funken und der sehr verschiedenen Ausbildung der Ansatzstellen der Funken auf der Metallocberfläche. Es wurden als Sonderbeobachtung Abfunkkurven mit periodischen regelmäßigen Schwankungen gezeigt, die an Kupfer-Legierungen mit 2 % Beryllium auftraten und verschwanden, sobald in Sauerstoff-freier Atmosphäre abgefunkt wurde. Ähnliches konnte bei Aluminium-Legierungen in Abhängigkeit von Stickstoff festgestellt werden. Es liegt ein theoretischer Erklärungsversuch von Eckert (Bonn) vor, der berechnet hat, daß sich bei einem schichtweisen Abbau zweier Komponenten mit verschiedener Ablösewahrscheinlichkeit ähnliche Kurven ergeben müßten. [VB 772]

Acridinfarbstoffen kann der langlebige Zustand so stark angereichert werden, daß bis zu 70 % des Farbstoffes derart vorliegen. Dann gelingt es auch, dessen Absorptionsspektrum genauestens zu vermessen. Man findet zwei Bandengruppen, von denen die längewellige, bereits im IR liegende, durch außerordentlich schmale und intensive Banden gekennzeichnet ist. Die wesentliche Ursache der Langlebigkeit scheint eine durch die Entkopplung von Bindelektronen bedingte Veränderung der Kernkonfiguration zu sein. Die Acridinmolekel wird vermutlich in der 1-10-Stellung dachförmig geknickt. In der glasartig eingefrorenen Lösung ist eine Rückkehr in den planaren Zustand mit einer erheblichen Aktivierungsergie verbunden.

Stoffe mit niedrigeren Absorptionsbanden sollten bei Lichteinstrahlung in angeregte Zustände längerer Lebensdauer primär gelangen. Als Beispiel sei die Absorptionsbande der Carbonyl-Gruppe erwähnt. Ihre Höhe läßt eine Lebensdauer von 10^{-5} bis 10^{-6} sec erwarten. Die Messung der Abklingzeit ergibt aber sogar Werte von 10^{-3} bis 10^{-2} sec. Die Erklärung liegt darin, daß bei der Anregung eine völlige Änderung der Elektronenwolkenkonfiguration eintritt, daß also ein Übergangsverbot durch Symmetrieveränderung vorliegt.

Von G. O. Schenck wurden als Zwischenprodukte sog. phototrop isomere Diradikale angenommen. Beim Benzophenon, das durch Lichteinstrahlung quantitativ in Benzpinakon verwandelt werden kann, wurde mit F. Dörr dieser Zwischenzustand näher charakterisiert. Danach wird die π -Bindung der Carbonyl-Gruppe entkoppelt, so daß nur noch die σ -Bindung übrig bleibt. Am Kohlenstoff bleibt ein einsames π -Elektron zurück, das Anlaß zur Assoziation mit einem zweiten gleichartigen Radikal zum Benzpinakon gibt. Die Elektronenkonfiguration des Sauerstoffs ist stark elektronenaffin, so daß er sich aus der Umgebung z. B. einer Alkohol-Molekel, ein Proton und ein Elektron holt und so in eine OH-Gruppe übergeht. Aus dem Alkohol entsteht entspr. ein Aldehyd. Daß der Vorgang tatsächlich so abläuft, konnte mit D. Brück dadurch gezeigt werden, daß eine einfache Beziehung zwischen dem Redoxpotential verschiedener Carbonyl-Verbindungen und der Lage der Absorptionsbande besteht.

H. PFLEIDERER, Westerland/Sylt: Neues UV-Meßgerät.

Es wurden einige photochemische Farbreaktionen der Triphenylmethan-Reihe auf ihre Brauchbarkeit zur UV-Messung geprüft. Untersuchungen über den Anstieg der Farbtiefe mit der Dosis ergaben für einen mittleren, 50 % der Farbtiefen-Amplitude umfassenden Bereich, lineare und parallele Gradationskurven. Die maximale Farbtiefe ist unabhängig von der Intensität der UV-Bestrahlungsstärke. Die Färbung gehorcht über mehrere Zehnerpotenzen dem i^2 -Gesetz. Die UV-Strahlung einer Hg-Hochdrucklampe kann noch in Entfernung von über 70 m mit guter Genauigkeit gemessen werden.

Zur Prüfung der Frage, welche der Farbreaktionen sich für die Erfassung der Erythemwirksamkeit am besten eignet, sind Erythemversuche mit der Xenonlampe (Xe 900) im Gange. [VB 771]

4. Hanauer UV-Tagung

am 18. Januar 1956

Aus den Vorträgen:

G. SCHEIBE, München: Über den spektroskopischen Nachweis von angeregten Zuständen bei photochemischen Reaktionen.

Angeregte Zustände sind stehende Wellen (stationäre Zustände) von Materiewellen in Atomen oder Molekülen. Zu den angeregten Elektronenzuständen kann man auch die Dissoziation in Ion und Elektron bei Atomen oder auch bei Ionen zählen, ferner solche, bei denen der angeregte Zustand nicht mehr stabil ist und der Zusammenhalt der angeregten Moleköl nicht mehr gewährleistet ist. (Dissoziation der Halogenmoleküle). Ein spektroskopischer Nachweis dieser beiden angeregten Zustände ist im allgemeinen dadurch möglich, daß das Absorptionsspektrum in einem echten Kontinuum besteht.

In erster Näherung läßt sich die Lebensdauer eines angeregten Zustandes aus der Extinktionshöhe der Absorptionsbande ablesen. Sie ist etwa umgekehrt proportional dem Integral über die Absorptionsbande. Daraus folgt, daß die Lebensdauer angeregter Zustände, etwa organischer Farbstoffe, in der Größenordnung 10^{-9} sec liegt. Solche Farbstoffe sind nach Anregung durch Licht zu photochemischen Umsetzungen befähigt. Diese Umsetzungsfähigkeit von Farbstoffen gleicher Lichtechtheit ist außerordentlich verschieden. Die Gründe dafür sind noch ungeklärt.

Bei tiefer Temperatur kann im glasartig eingefrorenen Zustand ein langlebiger Zustand an Acridinfarbstoffen beobachtet werden, der Anlaß zu einem charakteristischen Phosphoreszenzspektrum gibt. Durch Einstrahlung in der normalen Absorptionsbande des

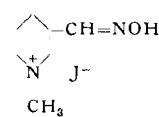
Polytechnic Institute of Brooklyn

Am 17. März 1956

Am 17. März 1956 wurde am Polytechnic Institute of Brooklyn ein Symposium abgehalten, das dem Andenken des am 3. Februar 1956 plötzlich verstorbenen Prof. Kurt G. Stern gewidmet war. Vorsitzer waren gemeinsam D. Rittenberg (Columbia University) und I. Fankuchen (Polytechnic Institute of Brooklyn).

D. NACHMANSON, New York: Entwicklung der Chemie der Nerventätigkeit.

Das Enzym Cholinesterase ist wesentlich für den Mechanismus der Übertragung von Nervimpulsen. Die sog. „Nervengase“ bilden mit Cholinesterase Komplexe. Nervengase sind organische Phosphorsäure-ester, die mit Hilfe der Phosphat-Gruppe komplexbildend wirken können. Bei der systematischen Suche nach Substanzen, die Cholinesterase aus derartigen Komplexen reaktivieren,



ren können, wurde 2-Pyridinaldoxim-methyljodid hergestellt und als das bei weitem wirkungsvollste Gegenmittel gegen Nervengase gefunden.