

lässt daher die Periodizität des Ansatzes (5) unverändert; damit bestimmen sich die Einelektronen-Wellenfunktionen  $u$  aus einer Fockischen Gleichung, in welcher das lineare Potential des Feldes durch das Sägezahn-Potential ersetzt ist. Man gelangt nicht zu der WANNIERSCHEN Gl. (4), hat vielmehr an Stelle des dortigen Feldgliedes das periodische Potential  $V(r)$  durch das Sägezahn-Potential zu ergänzen. Die besten Einelektronen-Wellenfunktionen (2) sind somit nicht von der WANNIERSCHEN Gestalt, sondern gleichen im wesentlichen den von

HOUSTON benützten; die ZENERSCHEN Übergänge finden statt, die Übergangswahrscheinlichkeiten berechnen sich nach den Formeln von HOUSTON mit einer unbedeutenden Modifikation. Es bleibt hinzuzufügen, daß der Beitrag des Sägezahn-Potentials zur Gesamtenergie davon abhängt, wo im Raum die Zellengrenzen gelegt werden. Sieht man alle möglichen Lagen der Zellengrenzen als gleichberechtigt an und mittelt über sie, so verschwindet der Beitrag des Sägezahn-Potentials zur Gesamtenergie und man kehrt genau zur Houstonschen Theorie zurück.

## Über die Relaxationszeiten und Eigenfunktionen des MAXWELLSCHEN GASES

Von L. WALDMANN

Max-Planck-Institut für Chemie, Mainz

(Z. Naturforsch. 11 a, 523—524 [1956]; eingegangen am 8. Mai 1956)

Es werde ein reines, räumlich homogenes Gas betrachtet, dessen Zustand wenig von dem durch die Verteilungsfunktion

$$f^{(0)} = n_0 (\beta/\pi)^{3/2} e^{-\beta c^2}, \quad \beta = m/2 k T_0$$

beschriebenen, thermischen Gleichgewichtszustand abweicht ( $c$  Molekulargeschwindigkeit,  $m$  Molekülmasse,  $n_0$  Teilchenkonzentration,  $T_0$  Temperatur). Für die Verteilungsfunktion des Gases werde daher gesetzt

$$f(t, c) = f^{(0)} [1 + \Phi(t, c)],$$

wo dann im wesentlichen  $\Phi \ll 1$ . Für  $\Phi$  gilt die genäherte (linearisierte) BOLTZMANN-Gleichung

$$\frac{\partial \Phi}{\partial t} = -n_0^2 I(\Phi). \quad (1)$$

Der linearisierte Stoßoperator  $I$  ist bekanntlich<sup>1</sup> durch

$$n_0^2 I(\Phi) = \iint \int f^{(0)} f_1^{(0)} (\Phi + \Phi_1 - \Phi' - \Phi'_1) g b db dc_1$$

gegeben ( $\Phi_1 = \Phi(c_1)$  usw.,  $c_1, c_1'$  Geschwindigkeiten nach dem Stoß,  $g = |c - c_1|$ ,  $b$  = Stoßparameter,  $\varepsilon$  = Azimutwinkel von  $g'$  um  $g$ ,  $dc_1 = dc_{1x} dc_{1y} dc_{1z}$ ).

Nun sei die spezielle Zeitabhängigkeit

$$\Phi(t, c) = e^{-\omega t} \psi(c)$$

angenommen. Für  $\psi(c)$  gilt dann nach (1)

$$n_0^2 I(\psi) = \omega f^{(0)} \psi. \quad (2)$$

Das ist eine Eigenwertgleichung, denn  $\psi$  darf für  $c \rightarrow \infty$  nicht zu stark anwachsen, damit  $f^{(0)}(1 + \psi)$  eine physikalisch sinnvolle Verteilungsfunktion darstellt. Die Eigenwerte  $\omega$  sind die reziproken Relaxationszeiten des Gases. Für zwei Eigenfunktionen  $\psi_N, \psi_{N'}$  zu verschiedenen Eigenwerten beweist man leicht die Orthogonalitätsrelation

$$\int \psi_N \psi_{N'} f^{(0)} dc = 0.$$

Für MAXWELLSche Moleküle, d. s. punktförmige Zentren, die sich mit der Kraft proportional  $r^{-5}$  abstoßen ( $r$  = Abstand), kann man sämtliche Eigenfunktionen

<sup>1</sup> s. z. B. S. CHAPMAN u. T. G. COWLING, Mathematical Theory of Non-Uniform Gases, Cambridge 1939, S. 110.

und Eigenwerte explizit angeben. Der folgende Weg führt dazu. Es seien die Funktionen

$$\Phi_l(\beta c^2, s) = (1 - s)^{-3/2} e^{-\beta c^2 s/(1-s)}$$

betrachtet. Es läßt sich zeigen, daß

$$\begin{aligned} n_0 I[\Phi_0(\beta c^2, s)] \\ = f^{(0)} \int_0^\infty [\Phi_0(\beta c^2, s) \\ + 1 - \Phi_0(\beta c^2, s') - \Phi_0(\beta c^2, s_1')] 2 \pi g b db, \end{aligned} \quad (3)$$

wo  $s' = s \sin^2 \Theta$ ,  $s_1' = s \cos^2 \Theta$

und  $\Theta = \pi/2 - \chi/2$ ,  $\chi = \frac{1}{2}(\varphi - \varphi')$ .

Nun ist bekanntlich  $\Phi_l$  die erzeugende Funktion der SONINESCHEN Polynome  $S_{l+\frac{1}{2}}^{(r)}$ ; es gilt<sup>2</sup>

$$S_{l+\frac{1}{2}}^{(r)}(x) = \frac{1}{r!} \left( \frac{\partial}{\partial s} \right)^r \Phi_l(x, s) \Big|_{s=0}.$$

Somit entnimmt man aus (3), indem man beiderseits die Differentiation  $(\partial/\partial s)^r|_{s=0}$  ausführt,

$$n_0^2 I[S_{l+\frac{1}{2}}^{(r)}(\beta c^2)] = \omega_{0r} f^{(0)} S_{\frac{1}{2}}^{(r)}(\beta c^2), \quad (4)$$

wobei  $\omega_{00} = 0$ ,

$$\omega_{0r} = n_0 2 \pi \int_0^\infty (1 - \sin^{2r} \Theta - \cos^{2r} \Theta) g b db, \quad r > 0. \quad (5)$$

Damit hat man alle kugelsymmetrischen Eigenfunktionen im Sinn von (2) des MAXWELLSCHEN GASES und die zugehörigen Eigenwerte. — Um die nichtkugelsymmetrischen Eigenfunktionen zu finden, berechnet man zunächst  $I[e^{-\beta(c-v)^2 \cdot s/(c-v)}]$ , wo  $v$  eine beliebige feste Geschwindigkeit ist, entwickelt dann nach Kugelfunktionen und läßt schließlich  $v \rightarrow 0$  gehen. Man erhält so als Verallgemeinerung von (3)

$$\begin{aligned} n_0^2 I[S_{l+\frac{1}{2}}^{(r)}(\beta c^2) c^l Y_{lm}(\vartheta, \varphi)] \\ = \omega_{lr} f^{(0)} S_{l+\frac{1}{2}}^{(r)}(\beta c^2) c^l Y_{lm}(\vartheta, \varphi), \end{aligned} \quad (6)$$

worin  $\vartheta, \varphi$  Polarwinkel von  $c$  und  $Y_{lm}$  die Kugelflächenfunktionen sind. Für die Eigenwerte gilt

$$\omega_{lr} = n_0 \cdot 2 \pi \int_0^\infty [1 - \sin^{l+2r} \Theta P_l(\sin \Theta) \\ - \cos^{l+2r} \Theta P_l(\cos \Theta)] g b db \quad (7)$$

( $P_l$  = LEGENDRESCHES Polynom). Wieder begegnet man also den von BURNETT<sup>3</sup> in die Gastheorie eingeführten

<sup>2</sup> vgl. CHAPMAN u. COWLING, I. c.<sup>1</sup>, S. 123.

<sup>3</sup> D. BURNETT, Proc. London Math. Soc. 39, 385 [1935].



Dieses Werk wurde im Jahr 2013 vom Verlag Zeitschrift für Naturforschung in Zusammenarbeit mit der Max-Planck-Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften e.V. digitalisiert und unter folgender Lizenz veröffentlicht: Creative Commons Namensnennung-Keine Bearbeitung 3.0 Deutschland Lizenz.

Zum 01.01.2015 ist eine Anpassung der Lizenzbedingungen (Entfall der Creative Commons Lizenzbedingung „Keine Bearbeitung“) beabsichtigt, um eine Nachnutzung auch im Rahmen zukünftiger wissenschaftlicher Nutzungsformen zu ermöglichen.

This work has been digitized and published in 2013 by Verlag Zeitschrift für Naturforschung in cooperation with the Max Planck Society for the Advancement of Science under a Creative Commons Attribution-NoDerivs 3.0 Germany License.

On 01.01.2015 it is planned to change the License Conditions (the removal of the Creative Commons License condition "no derivative works"). This is to allow reuse in the area of future scientific usage.

SONINESchen Polynomen. Diese hängen wie geschildert aufs engste zusammen mit den Eigenfunktionen des MAXWELLSchen Gases.

Aus (7) erkennt man, daß  $\omega_{lr} \rightarrow \infty$  mit  $l+2r \rightarrow \infty$ , d. h. die Eigenwerte häufen sich nur bei  $\omega = \infty$ , das Spektrum ist diskret. Für die Eigenfunktionen zu verschiedenen  $l$ -Werten gelten übrigens die Formeln

$$\begin{aligned}\omega_{1r} &= \omega_{0,r+1} \\ \omega_{2r} &= \frac{3}{2}\omega_{0,r+2} - \frac{1}{2}\omega_{0,r+1} \\ \omega_{3r} &= \frac{5}{2}\omega_{0,r+3} - \frac{3}{2}\omega_{0,r+2} \text{ usw.}\end{aligned}$$

Die Zahlenkoeffizienten sind die Koeffizienten des entsprechenden LEGENDRESchen Polynoms.

Einige Relaxationszeiten wurden von MAXWELL<sup>4</sup> selbst

berechnet. Bei CHAPMAN und COWLING werden die Eigenfunktionen zu  $(l, r) = (1, 1)$  und  $(2, 0)$  angegeben und verifiziert (l. c.<sup>1</sup>, S. 175—177). Die allgemeinen Formeln (6) und (7) scheinen bisher in der Literatur nicht vorzukommen \*.

<sup>4</sup> J. C. MAXWELL (1879), *Scient. Papers* 2, S. 694—696; s. a. L. BOLTZMANN, *Vorlesungen über Gastheorie*, I. Teil, Leipzig 1895, S. 164—176.

\* A m. b. d. Korr.: Aus der Arbeit von IKENBERRY und TRUESDELL, *J. Rat. Mech. Analysis* 5, 1 [1956] entnahm ich inzwischen, daß die obigen Eigenwerte offenbar schon von WANG CHANG und UHLENBECK in dem hier nicht verfügbaren Bericht des Univ. Michig. Eng. Res. Inst. Project M 999, Oktober 1952 aufgestellt worden sind.

## BESPRECHUNG

### Die wissenschaftliche und angewandte Photographie.

1. Band: Das photographische Objektiv. Von J o h a n n e s F l ü g g e. Springer-Verlag, Wien 1955. XIII, 373 S. mit 196 Abb.; Preis geb. DM 69.—.

Das seit einigen Jahren vergriffene HAY-v. ROHRSche Handbuch der wissenschaftlichen und angewandten Photographie wird jetzt in Form einer Folge von selbständigen, einzeln käuflichen Monographien von K. MICHEL neu herausgegeben. Der vorliegende erste Band von J. FLÜGGE verfolgt zwei Ziele: Die ersten 7 Kapitel geben auf 150 Seiten eine klare und auch für die praktische Anwendung gut brauchbare Übersicht über die Grundlagen der geometrischen Optik und die Theorie der Abbildungsfehler, dabei wird auch der Standpunkt der Wellenoptik berücksichtigt. Der zweite Teil bringt eine systematische Darstellung der verschiedenen Aus-

führungsformen photographischer Objektive; er wird ergänzt durch die Bildfehleranalysen und Konstruktionsdaten von 36 typischen Objektiven, durch die in einer Folge von Abbildungen wiedergegebenen Ergebnisse der Strahlendurchrechnung eines Beispiels (Xenon 1 : 2,0) und durch eine ziemlich vollständige Tabelle der Markenobjektive und ihrer Eigenschaften. Kapitel über die optischen Werkstoffe, über Lichtfilter und Polarisatoren, über Prüf- und Meßverfahren und ein von L. BIERWAGEN beigesteuerter Abschnitt über Entspiegelung runden die für den Konstrukteur wie den Benutzer photographischer Objektive gleich wertvolle Monographie ab, der der Verlag eine ausgezeichnete Ausstattung gegeben hat.

H. SIEDENTOPF, Tübingen.