R. GRÜNBERG

in ein bestimmtes Energieintervall fällt, durch die Breite dieses Intervalls dividieren:

1994

$$N^{\bullet} = \frac{1}{N_{\bullet}} \frac{dN}{dQ}$$

und wenn wir N* gegen den Energieverlust Q
in der Mitte des Energieintervalls auftragen, so
erhalten wir eine Poisson-ähnliche Verteilung.
b2) Bezüglich des "mittleren Brechungswinkels"
(Abb. 2):

(Analog b1) tragen wir $\varphi - \Theta_T$ gegen Q auf: Bei kleinem Energieverlust erfolgt im Mittel Brechung zum Lot, bei großem Brechung vom Lot.

Das Programm, das für 12 Kombinationen aus Einfallswinkel, Energie und Foliendicke eingerichte ist, wurde auf einer IBM 7040/32 K in etwa 12 ± gerechnet. Wenn mit maximal 5% Sekundäreicktonen gerechnet wird, werden 11 158 Speicherplaubenötigt.

Die Verfasser danken herzlich dem Leiter des Rederinstituts der Technischen Hochschule Wien, Prof. Ir H. J. Stretten, für die Erlaubnis, die umfangreiche Rechnungen durchführen zu dürfen. Das Programs steht Interessenten jederzeit zur Verfügung.

Messungen der Elektronenbeweglichkeit bei hohen Gasdrucken in Ar, He, N2 und H2*

R. GRÜNBERG

Institut für Angewandte Physik der Universität Hamburg

(Z. Naturforsch. 23 s, 1994-2004 [1968]; eingegangen am 23. September 19

By means of a time of flight method the electron drift velocity v_- in argon, helium, nitrogen. and hydrogen was determined as function of E/p [V/Torr cm] at room temperature and for high pressure up to 42 at, at which no measurements were as yet available. In He and H₂ E/p was decreased to that range where the electrons are in thermal equilibrium with thet gas. In N₂ measurements were extended nearly to this range, and in Ar measurements were carried out for E/p well above this range of thermal equilibrium.

ments were extended nearly to this range, and in Ar measurements were carried out for E_{ij}^{-p} and above this range of thermal equilibrium. The accuracy from 1% to 1.5% in the available pressure range enabled an examination of the similarity rule. For the diatomic gases N₂ and H₂ the measurements show that for constant E_{ij}^{-p} is the range $E_{ij} < I_i$ the drift velocities decrease with increasing pressure. This effect was not found in Ar. In He no effect was found in the pressure range up to 8400 Torr (or it lies within the limits of error).

Mittels einer Laufzeitmethode wird die Elektronendriftgeschwindigkeit v. von Ar, He, N₂ und H₂ bei Zimmertemperatur und hohem Druck (1...42 at) bestimmt, bei welchem bisher keine Messungen vorliegen. Die Messungen erstrecken sich im wesentlichen auf den E/p-Bereich, in dem keine Gasverstärkung vorliegt und reichen für He und H₂ herunter bis zu E/p-Werten, für die die Elektronen das thermische Gleichgewicht mit dem Gas erreichen; für N₂ reichen sie fast an diesen Bereich heran. Das Ziel dieser Untersuchung war es, die über einen großen Druckbereich erreichbare Genauigkeit von 1% bis 1,5% zur Prüfung des Ähnlichkeitsgesetzes auszunutzen, das im Niederdruckbereich für den hier untersuchten E/p-Bereich bisher von allen Autoren be-

Cekürzte Fassung des ersten Teils der Dissertation, Universität Hamburg 1968.

stätigt worden ist (siehe Diskussion). Danach så die Driftgeschwindigkeit nur von E/p und nicht ter p abhängen. Wie die Messungen zeigen, liegen = N_2 und H_2 bei hohem Druck jedoch Abweichunge vom Ähnlichkeitsgesetz vor. Eine vorläufige Met teilung erschien in ¹.

1. Meßmethode

a) Prinzip des Verfahrens und einige experimente Einzelheiten

Die Elektronen driften im homogenen elektoschen Feld, das von einem Plattenkondensator (* - bzw. 120° – Rogowski-Profil) erzeugt

¹ R. GRÜNBERG, Z. Phys. 204, 12 [1967].

ELEKTRONENBEWEGLICHKEIT BEI HOHEN GASDRUCKEN IN Ar, He, Nz UND Hz . 1995

 \approx Elektronen werden durch einen kurzen Lichtmals (d. h. kurz gegen die Driftzeit T.) an der uhode durch Photoeffekt ausgelöst. Eine genauere «hreibung der Anordnung zur Erzeugung der rren Lichtimpulse findet man in ². Die Abb. 1 ⁴zt das Prinzip des Meßverfahrens. Die in der idadungsstrecke C driftenden Elektronen erzeugen mh Influenz einen Strom im Außenkreis. Der vannungsabfall an R_a wird verstärkt und oszillouphiert. Weitere Einzelheiten des Verfahrens fin-«man in ³.

Is ist eine gewisse Schwierigkeit, im E/p-Bereich schalb der Gasverstärkung Impulshöhen zu ergen, die hinreichend über dem Verstärkerrauin von 50 μ V liegen. Deshalb wird grundsätzi der integrierende Fall benutzt (R_a ·C groß gea die Dauer der in C fließenden Ströme). Dann 4 für den Spannungsabfall an R_a

 $U_{\mathrm{Ba}}(t) = \frac{n_0 e_0}{C T_-} t \qquad 0 \leq t \leq T_-$

e Plateauhöhe für $t > T_{-}$ beträgt dann

 $U_{\mathrm{Ra}}(\infty) = \frac{n_0 \, e_0}{C} \, .$

Zeitpunkte 0 und T_{-} sind durch den gut marten Übergang des linearen Anstiegs in die waageten Linien gekennzeichnet¹.

Die integrierende Schaltung allein reicht zur Erzung hinreichender Impulshöhen noch nicht aus. man aus vorstehender Formel entnimmt, muß erseits C (Driftstrecke zusammen mit der Einzskapazität des Verstärkers) möglichst klein und ererseits n_0 möglichst groß gewählt werden. Da t unter 20 pF herabzusetzen ist, müssen mit kurzen Lichtimpulsen (Halbwertsbreite 6...30) an C etwa 10⁶ Elektronen ausgelöst werden. sich dies an reinen Metallflächen nicht erreichen wurden die Elektroden aus Kupfer gefertigt im homogenen Teil mit einer Kupferjodiddit versehen, wodurch sich die Ausbeute um Faktor 50 ... 100 erhöhte 4. Eine reine und jodierte Elektrode gaben keine unterschiedlichen late für v_. Um trotz der kleinen Kapazität ²⁰ pF die Bedingung $R_{a} \cdot C \ge T_{-}$ zu erfüllen, der Verstärker einen hohen dynamischen Einwiderstand und eine niedrige untere Band-

^{CRENDERG}, Z. Naturforsch. **20 n**, 202 [1965]. ^Raxmen, Electron Avalanches and Breakdown in Gases, ^{atterworth}, London 1964.

grenze haben. Diese Forderung läßt sich mit Kathodenfolgern erfüllen ($Re\approx 10^9 \Omega$).

Eine genaue Beschreibung des Hochdruckrezipienten und der Hochspannungsmessung findet sich bei MüLLER⁵. Der dort in Abb. 1 mit 2 bezeichnete Wasserwiderstand wurde hier durch eine metallische Verbindung ersetzt. Weitere experimentelle Einzelheiten sind bereits mitgeteilt worden ¹.

b) Reinheit der Gase

Vor dem Gaseinlaß wird der Druckrezipient evakuiert. An das Endvakuum und die Leckrate muß die Forderung gestellt werden, daß die Reinheit der eingefüllten Gase während der Meßzeit nicht verschlechtert wird. Weil mit hohen Drucken gearbeitet wird, reichen der Enddruck von $1 \cdot 10^{-3}$ Torr und die Leckrate von $2 \cdot 10^{-5}$ Torr l/sec aus, um die Verunreinigung der Gase von etwa 10^{-5} bei Füllungen mit 1 at erst nach einigen Stunden und bei Hochdruckfüllungen erst nach einigen Tagen zu verschlechtern.

Alle Gase werden über Druckkühlfallen eingelassen, die für H_2 , N_2 und He mit füssigem Stickstoff und für Ar mit einem Gemisch aus CO₂ und Aceton (-60°C) beschickt werden. Der Wasserstoff wird zusätzlich mit einem Palladiumfilter gereinigt. Vor dem Gaseinlaß wird mit dem Meßgas etwa fünfmal gespült.

c) Fehlerabschätzung

Man bestimmt T_{-} aus dem Abstand der Schnittpunkte des linearen Teiles des Spannungsozillogramms (siehe ¹) mit den waagerechten Linien und hieraus $v_{-} = d/T_{-}$ (d = Elektrodenabstand). Eine gewisse Verrundung der Kanten des Oszillogramms führt noch nicht zu Auswertefehlern, da die Schnittpunkte aus dem zwischen den Kanten linear verlaufenden Anstieg gewonnen werden. Die Messung ordnet einem E/p-Wert ein $v_{-} = d/T_{-}$ zu. Der Fehler für v_{-} setzt sich also aus den Fehlern für E, p und T_{-} zusammen; der Fehler für d und für die mitaufgezeichneten Zeitmarken kann vernachlüssigt werden. Die Auswertung von 4...6 Oszillogrammen pro Meßpunkt ergibt einen Auswertefehler von 0,5 bis 0,8%.

J. PFAUE, Z. Angew. Physik 16, 15 [1962].
 E. K. MÜLLER, Z. Angew. Physik 21, 219 [1965].



ELEKTRONENBEWEGLICHKEIT BEI HOHEN GASDRUCKEN IN Ar. He, N. UND H. 1997

Systematische Fehler: Die Hochspannungsmessung at im Bereich von 10 V bis 150 kV einen Fehler sischen 0,015 und 0,4%. Drucke bis zu 35 000 for konnten eingestellt werden, wobei in den einären Bereichen die folgenden Geräte zur Verfügung anden:

Unterdruckbereich 400...800 Torr: $_3$ selbstgeeichtes Instrument der Klasse 0.3 (Feh- $_2$ 0.3% des Endausschlages, Fa. Wallace und (ernan).

fberdruckbereich 0...24,5 at: Ein a der PTB geeichtes Bourdon-Federmanometer der Usse 0,1 (Fa. Wallace und Tiernan).

Cherdruckbereich 0...60 at: Ein In--ment der Klasse 0,6 mit Prüfprotokoll des -stellers (Fa. Dreyer, Rosenkranz und :oop).

Rei den hohen Drucken oberhalb 8000 Torr trekleine Abweichungen vom idealen Gasgesetz r= const auf. Sie erreichen – je nach Gasart unschiedlich – bei den höchsten Drucken von 40 at 1%. Die Korrektur erfolgte nach den Tabellen a⁴, die mit den Werkangaben der Linde AG übersimmten.

Gaant/ehler: Der Fehler der Spannungsmessung wigt maximal 0,4%, ist in den meisten Fällen erheblich kleiner. Die Druckmessung ist bis 5 at auf 0,2% genau, darüber auf 1%. Der Geehler beträgt für die Messungen unterhalb 5 at etwa 1%, oberhalb 23,5 at daher 1,5%.

er Vorteil dieser Methode zur Bestimmung der heschwindigkeit liegt darin, daß das Ergebnis tit erhalten werden kann. Eine Korrektur wegen Diffusion entfällt hier im Hochdruckbereich.

2. Meßergebnisse

a) Ergebnisse in Argon

³⁶ Messungen erfolgten in Ar mit einer Reinheit ³⁰,99%. Die Ergebnisse finden sich in Tab. 1 ³⁶ Abb. 2. Innerhalb der Meßgenauigkeit fal-⁵⁶ v.-Werte bei gleichem E/p bis zum höchsten ⁴ im Rahmen der Meßgenauigkeit zusammen.

 ¹⁷Ava u. E. Lavi, Taschenbuch für Chemiker und Physi-Springer-Verlag, Berlin 1949, S. 827.
 ¹⁸Parcu u. A. V. Prattes, Phys. Rev. 121, 798 [1963].
 ¹⁹Boase, Phys. Rev. 171, 4141 (1960).
 ¹⁹EBRETT, I. C. R. P. CAREN, Phys. Rev. 131, 1904 [1963].

E/p		v_ · 10-5	[em/sec]	
[V/Torr · cm]	30790 Torr	9372 Torr	3300 Torr	753 Torr
0.04	1.83	1.81	1,80	
0,06	2.1	2.07	2,08	
0,08	2,32	2,31	2,27	-
0,1	2.54	2,63	2,53	
0,15	2,91	2.85	2,87	2,96
0.2	3,10	3.06	3,05	3,08
0.3	3.25	3.23	3.20	3.24
0.5	3.39	3.44	3.34	3,34
0.8	3.59	3,67	3,58	3,66
1.0	3,80	3.78	3.71	3.8
2.0		5,31	5,22	5,22
3.0		-	8,18	8,1
5,0				13,3
Fehler	1,5%	1%	1%	1%

Tab. I. Zusammenstellung der gemessenen Elektronendritt geschwindigkeiten v. in Ar; auf 20 °C normiert.

Eine Abweichung vom Ähnlichkeitsgesetz ist nicht festzustellen. Die Hochdruckwerte stimmen mit den Niederdruckwerten der Literatur überein. Die Abweichungen zu PACK und PHELPS ⁷, Bowe ⁸, Ersært ⁹ und bei den hohen *Elp*-Werten zu LEVISE und UMAN ¹⁰ überschreiten 5% nicht, sind im allgemeinen jedoch kleiner. Die Übereinstimmung mit NIEL-SEN ¹¹ ist besonders bei den hohen *Elp*-Werten weniger gut.

b) Ergebnisse in Helium

Helium ist in großer Reinheit erhältlich (99,999%). Die Ergebnisse finden sich in Tab. 2 und Abb. 3. Beim Vergleich der Meßreihen bei verschiedenen Drucken trit hervor, daß das Ähnlichkeitsgesetz bis 8450 Torr bis zum kleinsten E/p-Wert von 0,003 V/Torr em erfüllt ist und auch bei den höheren Drukken oberhalb E/p = 0,01 noch gilt, also in einem weiten E/p- und p-Bereich erfüllt ist. Die Abweichung unserer Werte für 400 Torr und 775 Torr von den Niederdruckwerten von PACK und PIELES ⁷ und Bowz ⁸ liegt im gesamten E/p-Bereich innerhalb der Fehlergrenzen. Die Werte von Caowrox et al. ¹² liegen bei den kleinen E/p-Werten um 2 – 3% unter unseren und stimmen bei den böheren E/p-Werten innerhalb der Fehlergrenzen mit unseren Werten überein.

N. E. LEVINE U. M. A. UMAN, J. Appl. Phys. 35, 2618 [1964].
 R. A. NIELSEN, Phys. Rev. 59, 950 [1936].
 R. W. CROMPTON, M. T. ELFORD U. R. L. JORY, Aust. J. Phys. 20, 369 [1967].

1998

R. GRÜNBERG

ELEKTRONENBEWEGLICHKEIT BEI HOHEN GASDRUCKEN IN Ar, He. Ng UND Hg 1999

760 Torr

v_· 10⁻⁵[cm/sec] Druckbereich in Torr

nach 13

v_ · 10⁻⁵[cm/sec] eigene Werte 14782 2926 Torr Torr

E/p v Torr • cm]

29350 Torr

		v. · 10-4[cm/sec] eigene Werte						
E/p [V/Torr · cm]	32600 Torr	17700 Torr	8450 Torr	2915 Torr	755 Torr	400 Torr	nach u	
			2.19	2.22	(2,23) ^a		-	
0,003			2.91	2,93	(2.94) ^a	-	-	
0,004			3.57	3,59	3,72b	—		
0,005			4.17	4.21	4.21 c	4,295	4.18	
0,006		_	5 49	5.43	5,56 °	5,59¢	5.33	
0,008	-	c 20	6 44	6.52	6,52	6,60 c	6.37	
0,01	6,36	0,00	8 68	8.85		8,82	8.13	
0,015	8,73	8,00	0,00	10.63	10.8	10,72	10.52	
0,02	10,73	10.75		12.3		12,5	12.2	
0,025	12,35	12.3	19 77	14.0	14.0	13.8	13.5	
0,03	14,03	13.73	10.77	16 57	16.9	16,5	16.2	
0,04	16,3	16.3	10,50	18.6	19.2	18,8	18.5	
0,05	18.6	18.3	10,0	20.4	21.15	21,15	20.3	
0.06	20,4	20,1	20,4	92.6	94 3	24.2	23.7	
0.08	23,6	23,9	24,1	97.0	97.0	27.0	26.7	
0,1	.27,3	26.7	20,00	20.05		30.6	-	
0.13	30,9	30.3	30.8	30,30	33.9	33.0	32.5	
0.15	33,7	32,6	33,0	32,0	50,0	35.9	35.9	
0.18	35.7	35.7	36,1	30,3	28.0	37.6	37.9	
0.2	38,0	37,0	38,0	38,0	46.1	46.8	46.3	
0.3	-	46.5	46,9	40,4	60.0	59.5	597	
0.5		58,1	60,2	00,0	76.5	75.5	75.7	
0.8		75,9	76,8	10,8	10.0	85.9	85.7	
1.0	-	-		80,5	00,9	00 4		
13		-		99,7	99,7	108	-	
15		-		109	109	199 5	-	
1,8	-	-			120	00,000		
Reinheit in %	99,98	99,98	99,999	99,999	89,999	99,999		
Febler	1.5%	1%	1%	1%	1%	2%		

Tab. 2. Zusamenstellung der gemessenen Elektronendrittges ihwindigkeiten e. in He; auf 20 °C normiert. * Werte in rubben Klammern stammen von 7. * Fehler 53. * Fehler 33.

c) Ergebnisse in Stickstoff

Der benutzte Stickstoff hatte eine Reinheit von 99,999%. Die Ergebnisse sind in Tab. 3 und Abb. 4 zusammengestellt worden.

zusammengestellt worden. Bei dem höchsten Druck von 29350 Torr war der Anstieg in den Özzillogrammen (siehe ¹) für E/p-Werte unterhalb 0,04 nicht mehr linear, sondern hatte eine abnehmende Steigung, so daß der Übergang vom An-stieg ins Plateau eine Verrundung zeite. Das hat eine ungenaue Auswertung zur Folge und begrenzt die Aus-dehnung der Messungen zu kleineren E/p-Werten hin. Die Verrundung könnte z. B. darauf zurückzuführen sein, daß geringe Mengen von Sauerstoff (weniger als üte zugelassene Veranceinigung von 10⁻⁹) mit N₂ im Dreiterstoß O₂ bilden und dadurch die Anzahl der driftenden Elektronen abnimmt ^{12a}.

unterhabe von E/p = 0.5 erkennt man im Gegen-satz zu Argon und Helium eine Abnahme der Drift-geschwindigkeit, wenn man bei gleichem E/p zu hö-heren Drucken übergeht. Die relative Abnahme ist um so stärker, je kleiner das E/p ist. Das kommt

¹³a W. CRANIN, A. V. PHELPS U. M. A. BIONDI, Phys. Rev. 128, 219 [1962].

deutlich zum Ausdruck, wenn man die rezipro-Driftgeschwindigkeit (v_{-}^{760}/v_{-}^{p}) als Funktion vo Driftgeschwindigkeit $(v_{-}^{-reo}/v_{-}^{-p})$ als Funktion op für konstantes E/p aufträgt (Abb. 5). Die Parise liegen sehr gut auf Geraden, die die Ordinate bei schneiden. Die Steigungen dieser Geraden falle mit steigendem E/p (siehe auch Tab. 4). Für die höheren E/p-Werte über E/p = 0.5 falle bis 14 782 Torr alle v_-Werte innerhalb der bis lergrenzen zusammen. Das heißt, das Ähnlehzen gesetz gilt in diesem E/p-Bereich mit der Meher nauigkeit.

nauigkeit.

Nur hei dem höchsten Druck von 29 350 Torr gen drei v_-Werte etwas tiefer, und zwar um ein gen uner v.-weite etwas teiler, und zwis der Prozent außerhalb der Fehlergrenzen der überur v.-Werte. Eine Geradendarstellung gemäß Al-die sich wesentlich auf den einen Meßpunkt

29 350 Torr stützen würde, ist deshalb für de l = 0.5 nicht mehr möglich.

Zum Vergleich mit früheren Messungen hegen. Niederdruckwerte von Lowκε¹³ vor, die mit and T

¹³ J. J. LOWKE, Aust. J. Phys. 16, 115 [1963]; s. a v. FISCHER-TREVENTED, Z. Phys. 185, 336 [1965].

0.04	2,24 ª	2,42	2,56	2,60	50 500	2,55
0.00	2,04	2,13	2.04	0.02	50 500	2,01
0.05	2,80	2,82	2,08	2,00	90 000	2,00
0,1	3,07	3,00	3.12	9.45	20 400	2 42
0,15	3,27	3,30	. 9.00	9.71	10 200	2 76
0,2	3,03	3,03	3,08	0,11	10 200	4.90
0.3	4,04	4,10	4,18	4,22	10100	4,20
0.5	4,84	4,93	5,05	5,00	5 50	5,19
0,8	6,2	0,37	0,49	0,49	a b 0	0,00
1.0	7,1	10.07	7,52	7,30	2 20	1,12
2,0	11,5	12,05	12,25	12,25	2 20	12,7
3.0	16,0	16,3	16,2	10,4	2 10	17,1
5,0	-	23,5	23,5	23,5	2 5	25,0
6,5	-	28,9	28,6	28,8	2 5	30,55
8,0		34,0	33,3	33,6	2 5	35,7
10,0	-	-	40,0	40,0	2 5	42,0
12,0		-	46,8	45,5	2 4	48,2
15,0	-	-	53,3	53,3	2 u. 3	56,8
18,0	-	-	61.2	60,0	2	65,1
20,0			66,7	-	2	70,9
Fehler	1,5%	1%	1%	1%		1%
24.0		-	-	80,0	_	-
26,0	-			82.8	-	
33.0		-		106,0	-	
34,0		-	-	111,0		
36,0		-		117,5	-	
36,65	<u></u>	-		. 120,0	-	-
Fehler '	-	-	-	3%	-	

a 3. Zusammenstellung der gemessenen Elektronendriftgeschwindigkeiten v₋ in N₂; auf 20 °C normiert. * Diese Meßwerte haben einen Fehler von 5%.



2000

R. GRÜNBERG

E/p[V/Torrem]	$1/p (v_{-}^{760}/v_{-}^{p} - 1) \cdot 10^{6} [1/Torr]$	grenzen der Fall ist. nen E/p-Werten etwa
0.04	$5,33\pm15\%$	Werten etwas unter d
0,06	$2.7 \pm 15\%$	chung hei haben Fin-
0,08	$1.5 \pm 30\%$	ching bet nonen E.p.
0,1	$1.0 \pm 30\%$	zufmuren sein, dab die
0,15	$1.75 \pm 30\%$	erforderliche Diffusi
0,2	$1,70 \pm 30\%$	nicht ausreichand war
0,3	$1.5 \pm 35\%$	ment austennente wat.
0,5	$1,2 \pm 40\%$	
		d) Ergehn

grenzen der Fall ist. Unsere Werte liegen bei klei nen E/p-Werten etwas über und bei großen E_{ijk} Werten etwas unter denen von Lowke. Die Abuer chung bei hohen E/p-Werten könnte darauf zurud zuführen sein, daß die bei Lowke für kleine p.Wette erforderliche Diffusionskorrektur möglicherweise

d) Ergebnisse in Wasserstoff

Tab. 4. Die Steigung der Geraden aus Abb. 5 in N. .

Shutter-Methode¹⁴ gemessen worden sind. Wegen des Ähnlichkeitsgesetzes sollten diese mit unseren Werten von 760 Torr übereinstimmen, was auch im überwiegenden E/p-Bereich innerhalb der Fehler-

Die Verunreinigungen des Wasserstoffs lagen un ter $10^{-6}.$ Die Ergebnisse sind in Tab. 5 und $Abb,\,b$ zusammengestellt worden.

Vergleicht man auch hier die Meßreihen bei ver schiedenen Drucken, so findet man wieder für die

E/p			v - ·10-	⁵ [cm/sec] eig	ene Werte	v10-\$ [cm/sec]	nach 13 a
[V/Torr · cm]	31 350	23 690	16 950	3670	775	Druckbereich	v
	Torr	Torr	Torr	Torr	Torr	in Torr	
0,002	-	-	0,084	-	-	-	-
0,003	0,111	0,118	0,124			-	-
0,004	0,147	0,155	0,164		-	500	0.188
0,005	0,182	0,194	0,207		-	400 500	0.235
0.006	0.220	0,234	0,246			400 500	0.283
0.007	0.255	0,275	0,287		-	400 500	0.329
0.008	0.290	0.310	-		-	400 500	0.374
0.009	0.326	0.351	0,368		-	400 500	0.419
0.01	0.36	0.39	0,405	-		200500	0.463
0.012	0.43	0.46		-	-	200500	0.549
0.015	0.54	0.57				200 500	0.676
0.018	0.64	0.68		-	-	200 500	0,797
0.02	0.72	0.75	0.78	-		100500	0.878
0.025	0.88	0.92	0.95			100500	1.07
0.03	1.03	1.07	1.11	1.25	1.27	100500	1.26
0.04	1.35	1.38	1.45	1.58	1.64	50500	1.59
0.06	1.88	1.95	2.00	2.15	2.18	50 500	2.18
0.08	2.35	2.43	2.50	2.66	2.75	50 500	2.70
0.12	3.16	3.24	3.30	3.48	3.52	20200	3.56
0.16	3.80	3.90	3.99	4.21	4.30	20 200	(4.25)
0.24	4.90	5.02	5.1	5.18	5.33	10100	(5.33)
0.32	5.75	5.85	5.9	5,98	6.12	10100	(6.14)
0.56	7.5	7.6	7.6	7.6	7.6	5 50	(7.81)
0.8	8.6	8.7	8.75	8.86	8,90	5 50	9.08
1.6	12.0	12.1	12.1	12.2	12.4	2 20	(12.7)
2.4	15.2	15.3	15.2	15.0	15.0	2 10	(15.7)
3.0	17.0	17.3	17.1	17.15	17.3	2 10	17.9
4.0	20.2	20.3	20.5	20,35	20,4	2 10	21.0
4.8	-	-	22.4	22.4	22.0	2 u. 5	(23.4)
6.0	_	-	25.4	25,5	26.0	2 u. 5	26.7
6.4	-	-	26.6		26.6	2 u. 5	(27.9)
8.0	-			30.8	30,6	2	31.9
9.0	-		-	32.8	32.4	2	34.2
10.0	-			35.2	35,3	2	36.8
12,0	-		-	40,2	40,7	2	41,9
Fehler	1.5%	1.5%	1%	1%	1%		1%

Tab. 5. Zusammenstellung der gemessenen Elektronendriftgeschwindigkeiten n. in H2; auf 20 °C normiert. * Werte in russis Klammern sind interpolierte Werte.

14 E. BRADBURY U. R. A. NIELSEN, Phys. Rev. 49, 338 (1936).

ELEKTRONENBEWEGLICHKEIT BEI HOHEN GASDRUCKEN IN Ar, He, Nr UND Hr



ene E/p-Werte (unter E/p = 1,6) eine Abnahme Driftgeschwindigkeit, wenn man bei gleichem zwihöheren Drucken übergeht. Nach Abb, 7 wird Abnahme für E/p-Werte unter 0,01, also im sich des thermischen Gleichgewichts, konstant. : 3150 Torr liegen die v_- . Werte in diesem E/p_- wich um 23% unter den Niederdruckwerten von ¹³,

die in gerader Verlängerung unserer Werte von 775 Torr liegen (siehe Abb. 6). Für den gleichen E/p-Wert ist die Abweichung in H₂ größer als in

2001

Auch hier ergibt die Darstellung v_-^{760}/v_-^{p} als Funktion von p für festes E/p eine Gerade, wie die Abb. 8 zeigt. Die Tab. 6 gibt die aus der Geraden-



Abb. 7. Druckabhāngigkeit der Drift-geschwindigkeit in H_2 . v_- in 3 des zum gleichen E/p gehörigen Niederdruckwer-tes $v_-(p_0)$, bei dem kein Druckeffekt vorliest. Für $v_-(p_0)$ unden die eige-nen Werte für 775 Torr und für kleine E/p-Werte die von Lows ¹³ benutzt. $<math>v_-/v_-(p_0)$ ist gleich dem Rezigroken von v_-^{20}/v_-p in Abb. 8:



Abb. 8. Die reziproke Driftgeschwindigkeit in Abhängigkeit vom Druck in H2

darstellung gewonnenen Steigungen wieder, die mit zunehmendem E/p fallen und unterhalb E/p = 0.01 konstant bleiben.

Für die E/p-Werte oberhalb 1,6 ist das Ähnlichkeitsgesetz für Drucke bis zu 16 950 Torr innerhalb der Fehlergrenzen erfüllt. Nach neueren Kontroll-

	E/p[V/Torrem]	1/p (e	v_ ⁷⁶⁰ /v_P − 1) · 10 ⁶ [1/Torr]
-	0,002 0,01		$9 \pm 2\%$
	0.04		6 4. 5%
	0,06		5.2 + 8%
	0.08		$4.7 \pm 8\%$
	0,12		$4.2 \pm 8\%$
	0.16		$3.8 \pm 10^{\circ/2}$
	0.24		2.8 + 15%
	0.32		$2.5 \pm 15\%$
	0.56		2.0 - 30%
	0.8		$1.7 \pm 25^{\circ/\circ}$
	1,6		$1.3 \pm 50\%$

Tab. 6. Die Steigung der Geraden aus Abb. 8 in H2.

messungen liegen die v_- -Werte bei E/p = 3.0 and 4,0 für 31 350 innerhalb der Fehlergrenzen der abrigen, zu den niedrigeren Drucken gehörigen i Werte (vgl. ¹). Deshalb ist auch in Wasserstoff com Geradendarstellung wie in Abb. 8 für E/p-Werte oberhalb 1,6 nicht möglich.

Der Vergleich mit den Niederdruckwerten van Lowke ¹³ führt zu demselben Ergebnis wie in × stoff: Die Übereinstimmung ist im gesamten i + Bereich gut. Unsere Werte liegen bei kleinen i + Werten bis zu 2% über und bei großen E_p -Werse etwas unter denen von Lowke. Die gleiche Fenze finden Huzst und Parks¹⁵, die ehenfalls im Nerdruckbereich gemessen haben. Die Abweichurz = wieder dort am größten, wo von Lowke die konsten Drucke benutzt worden sind. Die Werte sa-Lowke sind deshalb in Abb. 7 und 8 für E_p -Urwe unter 0,03 als Bezugswerte benutzt worden.

15 G. S. HURST U. J. E. PARKS, J. Chem. Phys. 45, 282 [] 100

ELEKTRONENBEWEGLICHKEIT BEI HOHEN GASDRUCKEN IN Ar, He, N_2 UND H_2

3. Diskussion der Ergebnisse

a) Energiebereich der Elektronen

Die Messungen reichen in N₂ gerade bis an den p-Bereich heran, für den die Elektronen im therschen Gleichgewicht mit dem Gas stehen. Die E/penze, oberhalb der die Elektronen das thermische

Training and the second second				
Gas	Ar	He	N2 -	H ₂
Epth	1 · 10-3	$1 \cdot 10^{-2}$	1 . 10-2	$2 \cdot 10^{-2}$
E pmin 2 Tmin	4 · 10−2 1 eV	$3\cdot 10^{-3}$ 26 meV	4 · 10-2 50 meV	$2 \cdot 10^{-3}$ 26 meV
iT-Bereich is Druck- dektes	-	-	50400 meV	$26 \dots 400 \\ meV$

a.7. E/p_{th} und E/p_{min} für die untersuchten Gase Ar, He, N₂ und H₂.

indgewicht verlassen $(E/p_{\rm tb})$, ist für die verschieen Gase zusammen mit dem kleinsten bei den sungen beutzten $E/p_{\rm min}$ in Tab. 7 angegeben den.

ia He und H₂ reichen die Messungen etwas in die-Bereich hinein, in Ar erstrecken sie sich auf einen -Bereich, der deutlich oberhalb der Gleichgewichtswei liegt. Man ersieht das auch aus der doppelt--influmischen Darstellung der Abb. 3, 4 und 6, kr die Kurven asymptotisch zu Geraden mit der - aug I werden (Bereich des thermischen Gleich-- öhns, siehe Pfeil in Abb. 3, 4 und 6). Die Mesen von Pack und Pinster ⁷ und Lowke ¹³, die in sher Verlängerung unserer Meßpunkte nach klei-E/p-Werten hin liegen, bestätigen dies.

b) Zum Druckeffekt

a fällt zunächst auf, daß der Druckeffekt (Ab-"e von v_{-} mit steigendem Druck für konstantes in den einatomigen Edelgasen nicht und in den "der zweiatomigen Moleküle N₂ und H₂ dastark auftritt. Darüber hinaus ist der Effekt ach gekennzeichnet, daß er für E/p-Werte etwas alb des thermischen Gleichgewichts vollkommen typht. Ähnlich wie das vorstehende Ergebnis "die Messungen von HCDER¹⁶ einen Druck-"(resonanzartiger Verzögerungsprozeß) im Bevon 50...100 meV, also oberhalb des ther-"en Gleichgewichts. Dort gibt die Darstellung

REER, Z. Naturforsch. 23 a, 1228 [1968]. McDANIEL, Collision Phenomena in Ionized Gases, John v_{-}^{760}/v_{-}^{p} ebenfalls eine Gerade, aus deren Steigung man die Größe $v\tau$ (v= Anlagerungsfrequenz, $\tau=$ Lebensdauer) entnehmen kann.

2003

Unsere Messungen in N₂ und H₂ ließen sich durch ähnliche Prozesse wie bei Hussa erklären, die aber vorwiegend im Bereich von 30 meV liegen müßten. Dann ist zu erwarten, daß der Druckeffekt im gesamten E/p-Bereich des thermischen Gleichgewichts gleich groß ist (d. h. die relative Änderung von vist gleich). Die Kurven für die höheren Drucke sollten asymptotisch zu Geraden mit der Steigung 1 werden. Das ist in Abb. 6 für H₂ eindeutig der Fall und scheint sich in Abb. 4 für N₂ anzudeuten, so daß ein solcher resonanzartiger Verzögerungsprozeß möglich ist. Er ist in N₂ und H₂ jedoch bisher nicht beobachtet worden. Strahlexperimente mit monoduromatischen Elektronen zur Anregung von Resonanzen sind in diesem Energiebereich bisher nicht

Die Größe des Druckeffekts (relative Abnahme von v_{-} bei 42 at im E/p-Bereich thermischen Gleichgewichts) steigt in den mehratomigen Gasen in der Reihenfolge N₂, H₂ und CO₂ (nach einer Mitteilung von H. LEMING) an. Die gleiche Tendenz zeigen die Wirkungsquerschnitte für Impulsübertragung im thermischen Bereich¹⁷.

c) Zum Ähnlichkeitsgesetz

Das Ähnlichkeitsgesetz ist im Niederdruckbereich (bis 760 Torr) durch die Messungen anderer Autoren bestätigt worden. In He wird es z. B. durch die Messungen von ¹² bis 500 Torr nachgewiesen. In Wasserstoff und Stickstoff von 300 °K bestätigen die Messungen von Lowkz ¹³ das Ähnlichkeitsgesetz ebenfalls bis 500 Torr, in Wasserstoff von 77 °K sogar noch bis 2000 Torr.

Dagegen fand Lowxe in Stickstoff bei 77 °K unterhalb E/p = 0,02 von 500...2000 Torr eine knapp über die Fehlergrenzen hinausgehende Abnahme von v_- mit steigendem Druck, die unverständlich blieb. Sie ging über die allein durch die Diffusion bedingte Abnahme von v_- , die sich durch eine Korrekturformel erfassen läßt, hinaus. Es ist möglich, daß sich darin der von uns bei Zimmertemperatur und höheren E/p-Werten gefundene Effekt andeutet.

Wiley & Sons, New York 1964, pp. 125, 127, 128.

2004

W SROKA

Ähnlich wie Lowke finden CROMPTON et al. 18 bei 77 °K in D₂ für *E/N*-Werte unterhalb 3,985 · 10⁻¹⁸ für Drucke von 10...500 Torr ebenfalls eine Abnahme von v. mit steigendem Druck, die wieder stärker ist, als es durch die Diffusion erklärbar wäre. Der Effekt ist zehnmal größer als man auf Grund der Diffusion erwarten würde.

Eine genaue Erklärung des Druckeffektes 19, insbesondere über Größe und Richtung, wird erst mög-

R. W. CROMPTON, M. T. ELFORD U. A. J. MCINTOSH, Aust. J. Phys. 21, 43 [1968].

lich sein, wenn mehr experimentelles Material. aud für andere Gase, vorliegt, insbesondere, wenn Mes sungen zu kleineren E/p-Werten hin ausges werden, was mit dieser Apparatur bei kleinen Druk ken nicht möglich war.

Ich danke Herrn Professor Dr. H. RAETHER für der Themenstellung und für die Förderung der Atlest ferner danke ich Herrn Privatdozent Dr. H. Sontamous für Diskus

Nach Abschluß dieser Arbeit erschien eine Arbeit von 1 FROMMORD, Phys. Rev. 172, 118 [1968], in der Verster-wird, die unter b) und e) genannten Abweichungen von Abnlichkeitsgesetz durch die Einführung von Rotations resonanzzuständen zu erklären.

Lichtemission im Vakuumultraviolett durch Elektronenstoßanregung in Gasen *

Teil A: Untersuchungen in Sauerstoff

W. SROKA

Institut für Angewandte Physik der Universität Hamburg

(Z. Naturforsch. 23 a, 2004-2013 [1968]; eingegangen am 9. September 1968)

A nearly monochromatic electron beam of low energy (0–200 eV) interacts with molecules of a gas (O₂, N₂ etc.). The radiation emitted in this collision process is observed with a vacuum-mono-chromator. The registered wavelength can be attributed to known transitions. The excitation-func-tions and the appearance potentials of these processes are measured. It is found that the electron-dissociate the molecules in a single collision into excited atoms or loss which emit a radiation in the vacuum-ultraviolet. Furthermore it is shown that the above mentioned processes also appear in low-current corona-discharges and in non-self-sustaining discharges in the homogeneous electric field. The origin of the so-called gas-ionizing radiation is found to be a dissociation process com-bined with an excitation of the dissociation products.

I.

1.1. Einleitung

In der vorliegenden Arbeit werden Anregungsprozesse von Gasen durch langsame Elektronen (0-200 eV) untersucht, die zu einer Strahlungsemission im Vakuumultraviolett führen. Hierbei werden die Gasmoleküle $(O_2, N_2, CO \text{ etc.})$ in einem Einfachstoß in angeregte Bruchstücke – Atome oder Ionen – dissoziiert, die dann ihrerseits ein extrem kurzwelliges Licht aussenden, z. B.:

	$\mathbf{X_2} + \mathbf{e}^- = \mathbf{X} + \mathbf{X}^\bullet + \mathbf{e}^-$
	$X^* \rightarrow X + h \cdot \nu$
oder:	$X_2 + e^- = X + X^{**} + 2 e^-$
	$X^{+*} \rightarrow X^{+} + h \cdot \nu$.

Gekürzte Fassung einer Dissertation, Universität Hamburg

Die Absolutwerte der Anregungsfunktionen liezen zwischen 10⁻¹⁷ und 10⁻¹⁹ cm². Für den Liesen der dissoziativen Anregungsprozesse ist eine Ma destenergie erforderlich, die gleich der Summe auf Anregungs-, Dissoziations- und u.U. der lane tionsenergie ist. Aus dem Einsatzpotential kalls vielen Fällen auf den Energiezustand des 244 Dissoziationsproduktes geschlossen werden. t.be vorläufige Mitteilung über diese Ergebnisse 1st 15 zu finden.

Es hat sich gezeigt, daß diese dissoziativen As regungsprozesse auch in unselbständigen Lauren gen im homogenen elektrischen Feld und in st schwachen Koronaentladungen auftreten. Dabet wee den u. a. solche Linien angeregt, deren Weiletwarten kürzer als die Ionisierungswellenlänge des Auspesses

¹ W. SROKA, Physics Letters 25 A, 770 [1967].

LICHTEMISSION IM UV DURCH ELEKTRONENSTOSSANREGUNG IN GASEN

eküls sind. In einer Reihe früherer Arbeiten 2-5 diese sog. gasionisierende Strahlung behandelt unden. Der Entstehungsmechanismus dieser Strah-

ag kann nun als ein dissoziativer Anregungsprosverstanden werden 1. In den erwähnten Arbeiten aden die verschiedenen Anteile der gasionisierenstrahlung durch die jeweiligen Absorptionskoefgesten charakterisiert. Diesen Komponenten köns jetzt die entsprechenden Wellenlängen zugeordwerden. Ferner lassen sich die dazugehörigen ergänge in die bekannten Termschemata einord-

Das Meßprogramm umfaßt die Ermittlung der Henlängen der Strahlungskomponenten, die bei m Stoßprozeß auftreten sowie deren Anregungsationen. Im Hinblick auf die Untersuchung der sonisierenden Strahlung müssen die Spektren oben erwähnten Entladungstypen sowie die Abptionskoeffizienten der einzelnen Linien gemeswerden.

1.2. Das Meßprinzip

14.2 Das McBprinzip
Isr Messung der Anregungsfunktionen wird ein windenden Gas gefüllte Stoßzelle geleitet. Dabei der Druck in der Stoßzelle sogering gehalten ("1") Tort), daß Mchrfachstöße ausgeschlossen ("1") Tort, daß Mchrf

Surman, Z. Physik 110, 611 [1938] und Electron Aval-area and Breakdown in Gases, Butterworths, London

H. TEICH, Z. Physik 199, 378 [1967].

1.3. Die Stoßapparatur und der Vakuumnionochromator

2005

<section-header><section-header><text><text><text>

den. Das Wellenlängenauflösungsvermögen der Stoßappa-ratur beträgt nur ca. 12 Å, da die leucttende Gassäule wegen der geringen Intensität direkt johne Eintritts-spalt) auf den Austrittsspalt abgebildet wird.

spalt) auf den Austrittsspalt abgebildet wird. Die Eichung der Energieskala der «oßenden Elek-tronen erfolgt durch Messung des Einsetzpotentials der He-Resonanzlinie $(2p \cdot P \rightarrow 1s \cdot S)$ bei 384 Å, das bei 21.2 eV liegt. Dem zu untersuchenden Gas werden etwa 10 - 20% He zugestett. Das Verfahren wird am Beispiel der Abb. 3 für eine Sauerstofflinie ($\lambda = 833$ Å) erläu-tert. Zunächst wird die Anregungsfunktion der He-Linie gemessen, anschließend die der Sauerstofflinie. Zur Kontrolle wird danach noch einmal die Änregungsfunk-tion der He-Linie aufgenommen. Das Einsatzpotential der Me-Linie markiert den Energiewert 21.2 eV. Die Energieskala kann – allerdings mit geringerer Ge-

- A. PRITNIJSKI, Z. Physik 151, 266 [1958].
 A. PRITNIJSKI, Z. Naturforsch. 16 a, 703 [1961] und Z. Physik 168, 504 [1962].
 R. T. LYNCHU, N.B. HANNAY, J. Appl. Phys. 24, 1335 [1953].