

ZEITSCHRIFT

für

PHYSIOLOGISCHE CHEMIE

unter Mitwirkung von

Prof. E. BAUMANN in Freiburg, Prof. GÄHTGENS in Giessen,
Prof. O. HAMMARSTEN in Upsala, Prof. HÜFNER in Tübingen,
Prof. HUPPERT in Prag, Prof. JAFFE in Königsberg, Prof.
E. LUDWIG in Wien, Prof. E. SALKOWSKI in Berlin und Prof.
E. SCHULZE in Zürich

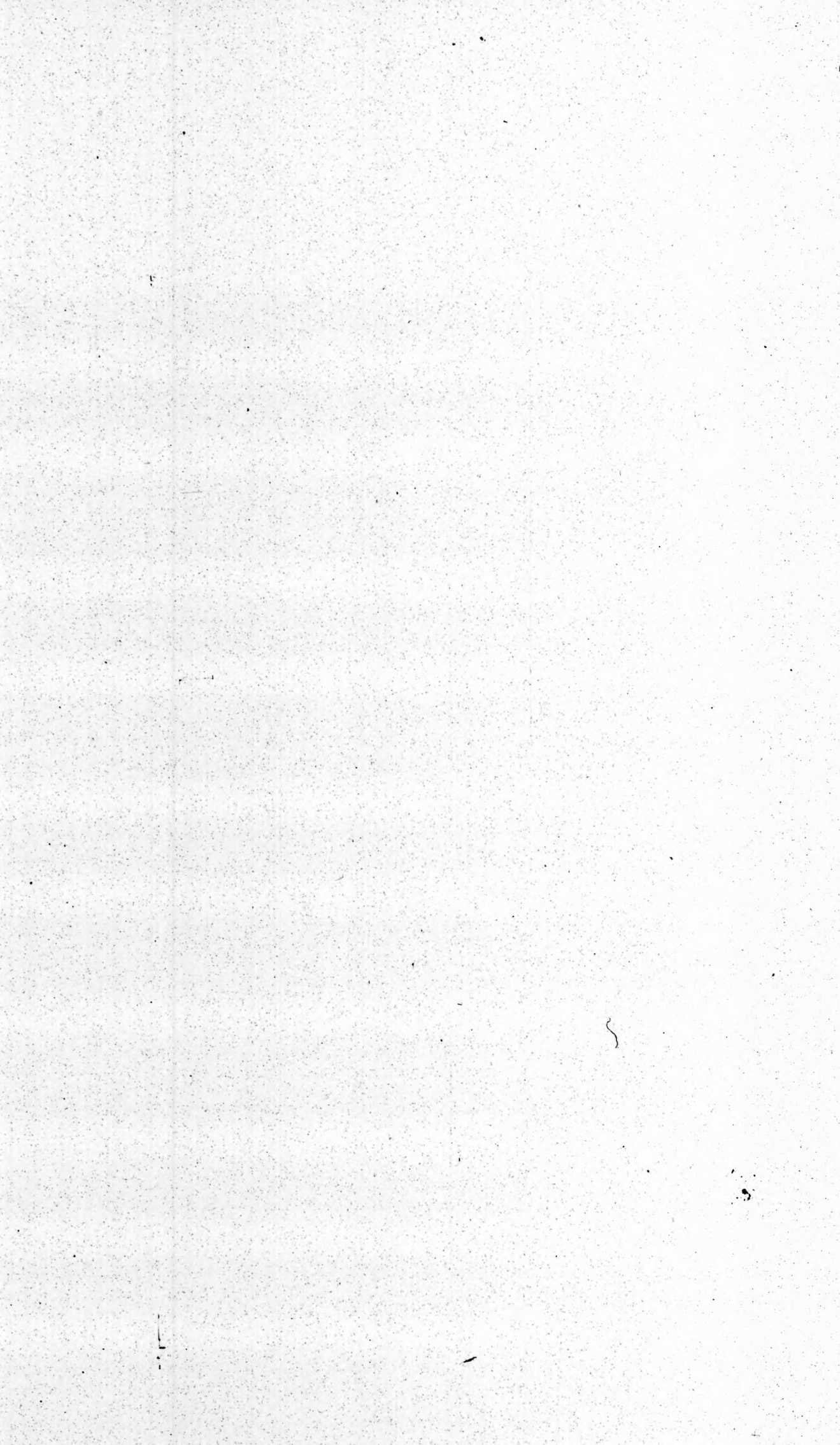
herausgegeben von

F. HOPPE-SEYLER,

Professor der physiologischen Chemie an der Universität Strassburg.

NEUNTER BAND.

STRASSBURG
VERLAG VON KARL J. TRÜBNER
1885.



Inhalt des neunten Bandes.

Heft I.

	Seite
L. Brieger. Ueber Spaltungsprodukte der Bacterien	1
E. Salkowski. Zur Kenntniss der Eiweissfäulniss. II: Die Skatolcarbonsäure	8
E. Salkowski. Ueber das Verhalten der Skatolcarbonsäure im Organismus	23
G. Hoppe-Seyler. Ueber die Wirkung des Phenylhydrazins auf den Organismus	34
M. Chandelon. Neues Verfahren zur Aufsuchung von Strychnin und einigen anderen Alkaloiden in Fällen von Vergiftung	40
G. Bunge. Ueber die Assimilation des Eisens	49
G. Bunge. Analyse der anorganischen Bestandtheile des Muskels	60
E. Schulze. Untersuchungen über die Amidosäuren, welche bei der Zersetzung der Eiweissstoffe durch Salzsäure und durch Barytwasser entstehen	63
E. Salkowski. Zur Weyl'schen Kreatininreaktion	127

Heft II.

Stadthagen. Ist anzunehmen, dass der normale menschliche Harn Cystin oder diesem nahestehende Verbindungen enthalte?	129
C. Amthor. Ueber das Nuclein der Weinkerne. Reifestudien an Weinkernen	138
F. Baumstark. Ueber eine neue Methode, das Gehirn chemisch zu erforschen, und deren bisherige Ergebnisse	145
A. Stutzer. Untersuchungen über die durch Magensaft unlöslich bleibenden stickstoffhaltigen Substanzen der Nahrungs- und Futtermittel	211
F. Hoppe-Seyler. Ueber Trennung des Casein vom Albumin in der menschlichen Milch	222
S. Zaleski. Ueber eine neue Reaction auf Kohlenoxydhämoglobin	225
E. Salkowski. Ueber das Vorkommen der Phenacetursäure im Harn und die Entstehung der aromatischen Substanzen beim Herbivoren	229
E. Herter. Physiologisch-chemische Literaturübersicht	238

Heft III.

E. Salkowski. Zur Kenntniss des Pferdeharns	241
Joh. Frenzel und Th. Weyl. Ueber die Bestimmung des Kuh-Caseins durch Fällung mit Schwefelsäure	246
E. Schulze. Ein Nachtrag zu den Untersuchungen über die Amidosäuren, welche bei der Zersetzung der Eiweissstoffe durch Salzsäure und durch Barytwasser entstehen	253
E. Goldmann. Ueber das Schicksal des Cysteins und über die Entstehung der Schwefelsäure im Thierkörper	260
O. Hammarsten. Ueber den Gehalt des Caseins an Schwefel und über die Bestimmung des Schwefels in Proteinsubstanzen	273

	Seite
J. E. Johansson. Ueber das Verhalten des Serumalbumins zu Säuren und Neutralsalzen	310
C. Sundberg. Ein Beitrag zur Kenntniss des Pepsins	319
M. Flückiger. Untersuchungen über die Kupferoxyd reducirenden Substanzen des normalen Harnes	323
— Nachtrag zu den Untersuchungen über die Kupferoxyd reducirenden Substanzen des normalen Harns	353
F. Biedert. Erwiderung	354
E. Herter. Physiologisch-chemische Literaturübersicht	356

Heft IV. und V. *

H. A. Landwehr. Zur Lehre von der Resorption des Fettes	361
E. Buchner. Ueber den Einfluss des Sauerstoffs auf Gährungen	380
G. Tammann. Ueber die Schicksale des Schwefels beim Keimen der Erbsen	416
E. Schulze und E. Bosshard. Zur Kenntniss des Vorkommens von Allantoin, Asparagin, Hypoxanthin und Guanin in den Pflanzen	420
John Sebelien. Beitrag zur Kenntniss der Eiweisskörper der Kuhmilch	445
J. Baum. Eine einfache Methode zur künstlichen Darstellung von Hippursäure und ähnlich zusammengesetzten Verbindungen	465
Hans Leo. Fettbildung und Fetttransport bei Phosphorintoxication	469
E. Salkowski. Zur Kenntniss der Eiweisskörper III: Ueber die Bildung der nicht hydroxylierten aromatischen Säuren	491
H. Thierfelder und J. v. Mering. Das Verhalten tertiärer Alkohole im Organismus	511
A. Tichomirow. Chemische Studien über die Entwicklung der Insecteneier	518
F. Hoppe-Seyler. Ueber Trennung des Casein vom Albumin in der menschlichen Milch. Nachtrag	533
E. Herter. Physiologisch-chemische Literaturübersicht	534

Heft VI.

A. Löwy. Ueber den Einfluss der Temperatur auf die Filtration von Eiweisslösungen durch thierische Membranen	537
V. Lehmann. Ueber das Verhalten des Guanins, Xanthins und Hypoxanthins bei der Selbstgährung der Hefe	563
A. Tichomirow. Nachtrag zu den chemischen Studien über die Entwicklung der Insecteneier	566
I. Munk. Zur Frage der Fettresorption	568
E. Schütz. Eine Methode zur Bestimmung der relativen Pepsinmenge	577
A. Dogiel. Einiges über die Eiweisskörper der Frauen- und der Kuhmilch	591
E. Schulze. Notiz betr. die Bildung von Sulfaten in keimenden Erbsen	616
E. Herter. Physiologisch-chemische Literaturübersicht	617

P darin.	Asche.	ORGANISCHES										I. Pferdegehirn. vorwiegend. Substanz auf 100 Theile feuchtes Gehirn.	ORGANISCHES										Asche.	P darin.
		Unlöslicher Rest.		Wasser löst.		I. Aether, II. Alkohol löst.			I. Aether, II. Alkohol löst.		Wasser löst.		Unlöslicher Rest.		Asche.									
		Unverdaulich. Alkali nicht. löst.	Verdau- lich.	Coagulir- bar.	Nicht coagulir- bar.	I leicht.	schwer.	nicht.	nicht.	schwer.	leicht I.		Nicht coagulir- bar.	Coagulir- bar.		Verdau- lich.	Unverdaulich Alkali löst. nicht.							
																		II nicht.	kaum kalt, nur warm.		warm nur, kaum kalt.	nicht II.		
0,0019 0,0270	0,0074 0,0034 0,2681	— — —	— — —	0,2314 0,2057	— — 0,8820	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	0,3278 0,2795 1,1767	— — —	— — —	— — —	0,0105 0,0045 0,3308	0,0025 0,0298					
0,0010 0,0192 0,0167 0,0014 0,2229	— — — 0,0079 —	— — — — —	— — — Spuren —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	— — — — —	0,0005 — 0,0063 0,0151 0,0008 0,1506				
0,0095 0,0031	0,1572 0,0237	— —	— —	— 0,4507	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	0,1345 0,0081 0,0024				
0,0258	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0,0111			
0,0142 0,0077	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	— —	0,0089 0,0061			
0,0298	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0,0359			
0,0105 0,0081 —	0,0553 — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	— — —	0,0589 0,0046			
0,3986	0,5230	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0,5624 0,2945			
29,9416										30,4646 69,5354 44,4101 25,1253	Festes. Wasser. Diffundirt. Rest.	23,0026 76,9974 58,5283 18,4691	22,4402					0,5624 0,2945						

