Über die Bildung von Ätherschwefelsäure aus Schwefelharnstoff.

Von

Dr. Niro Masuda aus Tokio.

(Aus der chemischen Abteilung des pathologischen Instituts der Universität zu Berlin.)
(Der Redaktion zugegangen am 12. Mai 1910.)

Aus den von T. Sato¹) angestellten Versuchen geht hervor, daß bei Tieren, speziell Kaninchen, die innerlich Phenol erhalten haben, durch orale bezw. subcutane Verabreichung gewisser schwefelhaltiger Verbindungen die Ausscheidung der Phenolschwefelsäure gesteigert werden kann, durch andere nicht. Zu den ersteren gehört das Cystin, der Sulfoharnstoff und der Schwefel selbst, wenn er in äußerst fein verteilter Form, als sogenannter kolloidaler Schwefel («Sulfidal» des Handels aus der chemischen Fabrik v. Heyden in Dresden-Radebeul) verabreicht wird, zu den letzteren die Isäthionsäure.

Für die Tatsache der vermehrten Phenolschwefelsäureausscheidung liegen nun zwei Erklärungsmöglichkeiten vor.
Entweder bewirkt das Kreisen des Phenols im Organismus eine
Änderung der Zersetzungsvorgänge nach der Richtung hin, daß
Ätherschwefelsäure aus den genannten Körpern entsteht, oder
diese gehen unabhängig von künstlich zugeführtem Phenol in
Ätherschwefelsäure über (wenigstens zum Teil). Eine solche
Ätherschwefelsäurebildung kann natürlich nur eintreten, wenn
der Organismus von seinen eigenen Umsetzungsvorgängen her,
an sich, eine genügende Quantität des organischen Paarlings
in sich beherbergt. Eine Entscheidung der aufgeworfenen Frage
war also nicht unter allen Umständen zu erwarten, es bestand
nur die Möglichkeit einer Entscheidung.

Auf Veranlassung von Professor E. Salkowski und unter seiner Leitung habe ich mich mit der Frage beschäftigt. Wir

¹⁾ Diese Zeitschrift, Bd. LXIII, S. 378 (1909).

wählten zu den Versuchen Kaninchen, einerseits weil bei diesen ein größerer Gehalt an dem organischen Paarling vorauszusetzen ist, als beim Hund, anderseits weil auch die vorher erwähnten «Phenolversuche» an Kaninchen angestellt waren. Als schwefelhaltige Substanz wählten wir Sulfoharnstoff, weil bei einem Versuch, den Sato zur Ermittelung etwaiger Giftigkeit des Sulfoharnstoffs angestellt hatte, eine Zahl erhalten worden war, welche auf die Vermehrung der Ätherschwefelsäure auch ohne Verabreichung von Phenol hinzuweisen schien.

Die Versuche wurden einerseits bei einem schwefelreichen Futter angestellt — Weißkohl —, anderseits bei einem schwefelund stickstoffarmen — Futterrüben. In letzterem Falle wurde nach dem Vorgange von (Magnus-Levy und) Epstein¹) zur Erhöhung des kalorischen Wertes der Nahrung gleichzeitig Dextrin des Handels, in Wasser gelöst, mit der Schlundsonde eingeführt, das die Tiere gut vertrugen. Der Schwefelharnstoff wurde wie in den Versuchen von Sato subcutan in wässeriger Lösung beigebracht. Der Harn wurde in 2 tägigen Perioden gesammelt, der Abschluß der Periode geschah durch Ausdrücken der Blase.

Im Harn wurde der Stickstoff nach Kjeldahl bestimmt, ferner Gesamtschwefel (durch Schmelzen des eingedampften Harns mit Salpetermischung und 3 maliges Abdampfen der Lösung der Schmelze mit je 100 ccm Salzsäure, Filtrieren, Fällung mit BaCl₂), die Gesamtschwefelsäure und die Ätherschwefelsäure. Durch Subtraktion der Gesamtschwefelsäure vom Gesamtschwefel ergibt sich der sogenannte neutrale Schwefel, durch Subtraktion der Ätherschwefelsäure von der Gesamtschwefelsäure die präformierte Schwefelsäure oder Sulfatschwefelsäure.

Es wurden 2 Versuchsreichen angestellt. Die Tabellen I, II und III enthalten die Zahlen der ersten Reihe.

Der Schwefelharnstoff wurde gut vertragen, nur in der Periode 13—15 zeigte das Kaninchen wenig Freßlust, sodaß in dieser Zeit nur 770 g Weißkohl aufgenommen wurde. Daß

¹⁾ Biochem. Zeitschrift, Bd. XXIII, S. 250 (1910).

Täbelle I.

			Harn-	N-Aus-		Erh	Erhaltenes BaSO
Datum	Fütterung pro Tag	Eingespritzt pro Tag	menge	schei- dung	aus Gesamt- schwefel	Prt-	nt- aus Gesamt- aus Äther- l schwefelsäure schwefelsäure
1909			in ccm	in g	in g		in g
19.—21. XI.	600 g Weißkohl	0	1107	2,748	5,044		4,057
21.—23.	desgl.	0	860	2,855	4,899		3,891
23.—25.	, ✓	0	1129	2,723	5,105		4,064
25.—27.	*	0	1109	2,832	4,423		3,225
27.—29.		0	1117	2,608	5,076		4,280
29.—1. XII.		0,5 g Schwefelharnstoff	1095	3,452	6,021		3,276
1. - 3.		0	1026	3,104	5,294		3,599
3.—5.		0	1167	2,514	5,177		3,846
ō. −7 .		0	1016	2,401	4,299		3,288
7.—9.		G	1098	2,611	5,118	~	3,793
9.—11.		0,5 g Schwefelharnstoff	1055	3,741	6,972	10	3,782
1113.		0	1040	2,747	4,695	5	3,081
13.—15.	385 g Weißkohl	0	1056	2,977	4,858	8	58 3,571
15.—17.	600 v	0	1004	2,999	5,381	1	3,960
17.—19.	100 g Rüben und 20 g Dextrin	0	523	3,001	1,847	7	7 1,531
19.—21.	desgl	0	512	2,417	1,418	80	8 0,980
21.—23.		0.5 g Schwefelharnstoff	460	2,774	2,775	ठा	0.634

der Schwefelharnstoff resorbiert wurde, ergibt sich aus der iedesmaligen Steigerung des Baryumsulfats aus Gesamtschwefel an den entsprechenden Tagen, die Form des Schwefels soll an der Hand der folgenden Tabellen besprochen werden.

Tabelle II.

	S	0_{s}	Vanhelinia		
Datum 1909	a als Sulfat- schwefel- säure g	b als Äther- schwefel- säure g	Verhältnis von b:a = 1:	Bemerkungen	
19.—21. XI.	1,344	0,0470	28		
21.—23./4.	1,281	0,0534	24		
23. —25.	1,349	0,0442	30		
25. —27.	1,055	0,0504	21		
27. —29.	1,420	0,0470	29		
29. —1. XII.	1,058	0,0659	16	Sulfoharnstoff	
i.—3.	1,181	0,0529	22		
3. -5.	1,289	0,0292	44		
5. —7.	1,099	0,0286	39		
7.—9.	1,272	0,0290	44		
9.—11.	1,231	0,0659	19	Sulfoharnstoff	
11.—13.	1,021	0,0357	28		
13. —15 .	1,192	0,0322	37		
15. —17.	1,322	0,0359	37		
17.—19.	0,507	0,0182	28	Rübenfütterung	
19. —21.	0,323	0,0127	25		
21. —23.	0,203	0,0137	15	Sulfoharnstoff	

Durch die mitgeteilte Versuchsreihe ist zweifellos erwiesen, daß ein Teil des Schwesels des zugeführten Schweselharnstoffs die Form von Ätherschwefelsäure annimmt, denn es zeigt sich jedesmal nicht nur ein Absinken des Quotienten a/b, sondern auch eine absolute Zunahme der Zahl für SO3 aus Ätherschwefelsäure, welche auch noch auf die folgende Periode einwirkt. Im Mittel ist das Verhältnis von b: a an den schwefelharnstofffreien Tagen 1:30,4, dagegen an den Schwefelharnstofftagen 1:16,7. Dabei ist zuungunsten der Rechnung auf den Umstand, daß die Wirkung des Schwefelharnstoffs sich auch noch auf die folgende Periode erstreckte, nicht Rücksicht genommen. In Wirklichkeit wird man sagen können, daß die Quantität der Ätherschwefelsäure unter dem Einfluß des Schwefelharnstoffs auf das Doppelte gestiegen ist.

Was die Frage betrifft, ob ein Teil des Schwefels des Sulfoharnstoffs als Sulfatschwefelsäure ausgeschieden ist, so müssen wir hier die Tage der Fütterung mit Kohl von denen der Fütterung mit Rüben unterscheiden. In der ersten Reihe betrug die Quantität der Sulfatschwefelsäure im Mittel an 24 schwefelharnstofffreien Tagen 0,6175 SO₃, an den 4 Schwefelharnstofftagen 0,5725 SO₃, es liegt also kein Grund vor, eine Vermehrung der Sulfatschwefelsäure anzunehmen.

Tabelle III.

	So				
Datum 1909	im ganzen g	als Sulfat- schwefel- säure g	als Äther- schwefel- säure g	als neu- traler Schwefel g	Bemerkung-n
19.—21. XI.	0,693	0,5382	0,0188	0,136	
21.—23.	0,674	0,5128	0,0214	0,139	
23.—25.	0,703	0,5403	0,0177	0,143	
25.—27.	0,608	0,4226	0,0202	0,165	
27,—29.	0,698	0,5684	0,0192	0,109	
29.—1. XII.	0,828	0,4234	0,0264	0,378	Sulfoharnstoff
1.—3.	0,727	0,4730	0,0212	0,234	
3.—5.	0,712	0,5164	0,0117	0,183	
5.—7.	0,591	0,4401	0,0115	0,139	
79.	0,704	0,5093	0,0116	0,183	
9.—11.	0,958	0,4929	0,0264	0,439	Sulfoharnstoff
11.—13.	0,645	0,4088	0,0143	0,221	
13.—15.	0,668	0,4774	0,0129	0,177	
15.—17.	0,740	0,5293	0,0144	0,195	
17.—19.	0,254	0,2028	0,0073	0,0434	Rübenfütterung
19.—21.	0,195	0,1295	0,0051	0,0602	
21.—23.	0,381	0,0815	0,0055	0,294	Sulfoharnstoff

An den 6 Tagen der schwefelarmen Fütterung zeigt sich ein fortdauerndes Sinken der Sulfatschwefelsäure, das auch am letzten Tage vielleicht noch nicht einmal sein Ende erreicht hat, augenscheinlich klingt der Einfluß der früheren Ernährung sehr langsam ab. Für die Frage einer etwaigen Zunahme der Sulfatschwefelsäure ist dieser Teil der Versuchsreihe nicht zu verwerten.

Das jedesmalige Ansteigen des neutralen Schwefels nach der Zuführung von Sulfoharnstoff zeigt, daß dieselbe zum größten Teil als solche ausgeschieden wird, wie schon Sato¹) durch Reaktionen gezeigt hat.

Zur Bestätigung der erhaltenen Resultate wurde nun noch eine — kürzere — Versuchsreihe an einem anderen Kaninchen angestellt.

		Ein-		N-Aus-	Erhaltenes BaSO ₄			
Datum Jan. 1910	Fütterung pro Tag	gespritzt pro Tag	Harn- menge in ccm	schei- dung	aus Gesamt- schwefel in g	aus Gesamt- schwefel- säure in g	aus Äther- schwefel- säure in g	
6.—8.		0	798	0,589	2,320	1,643	0,0545	
8.—10.	300 g	0	740	0,701	1,624	1,125	0,0532	
10.—12.	Rüben	0	600	0,617	1,940	0,96	0,0336	
12.—14.	und	0,5 g Sulfo- harnstoff	614	1,312	4,848	1,291	0,0694	
14.—16.	20 g	0	576	0,704	2,396	1,716	0,0490	
16.—18.	Dextrin	0	847	0,765	2,496	1,957	0,0423	
18.—20.	Doxum	0	890	0,829	2,2280	1,139	0,0205	

Tabelle IV.

Die Ergebnisse der zweiten Versuchsreihe stehen mit denen der ersten in Einklang, auf die Einzelheiten braucht deshalb nicht eingegangen zu werden.

¹⁾ l. c. und Biochem. Zeitschrift, Bd. XXIII, S. 45 (1910).

Tabelle V.

	S	03	Verhältnis		
Datum Jan. 1910	a als Sulfat- schwefelsäure g	b als Äther- schwefelsäure g	von b:a = 1:	Bemerkungen	
6.—8.	0,5441	0,0189	28,7		
8.—10.	0,3697	0,0182	20,3		
10.—12.	0,3179	0,0117	27,1		
12.—14.	0,4192	0,0237	17,6	Sulfoharnstoff	
14.—16.	0,5737	0,0168	34,1		
16.—1 8.	0,6585	0,0144	45,7		
18.—20.	0,3842	0,0072	53,3		

Tabelle VI.

	So	chwefelau			
Datum Jan. 1910	im ganzen g	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	als Äther- schwefel- säure g	als neu- traler Schwefel g	Bemerkungen
6.—8.	0,3188	0,2184	0,0075	0,0929	
8.—10.	0,2232	0,1475	0,0073	0,0684	
10.—12.	0,2668	0,1272	0,0046	0,1350	
12.—14.	0,6654	0,1678	0,0095	0,4881	Sulfoharnstoff
14.—16.	0,3296	0,2292	0,0067	0,0937	
16.—18.	0,3432	0,2641	0,0058	0,0733	
1820.	0,3136	0,1540	0,0028	0,1568	

Zusammenfassung.

Subcutan eingeführter Schwefelharnstoff vermehrt den neutralen Schwefel des Harns erheblich und ist als solcher im Harn nachweisbar, ein Teil erscheint als Ätherschwefelsäure im Harn; ob außerdem auch Vermehrung der Sulfatschwefelsäure eintritt, läßt sich nach den vorliegenden Versuchen nicht entscheiden. Die im Eingang der Arbeit aufgeworfene Frage ist also dahin beantwortet, daß die Entstehung der Ätherschwefelsäure aus den eingeführten schwefelhaltigen Verbindungen nicht erst durch die Zufuhr von Phenol von außen angeregt ist.