Berichtigung

zu der im Bd. 202, Heft 5/6 veröffentlichten Arbeit: Beiträge zur
Physiologie der Verdauung von Prof. Dr. Carl Schwarz.

V. Mitteilung.

„Die H-Ionenkonzentration im Panseninhalt des Rindes“.

Von

Tierarzt Dr. Franz Gabriel.

(Eingegangen am 20. März 1926.)

Die neuerliche Durchsicht der publizierten Messungen hat ergeben, daß in irrtümlicher Anwendung der Tabellen von Matula von den gemessenen Werten der elektromotorischen Kraft der Gaskette 0,2835 (d. i. die elektromotorische Kraft der Normal-Kalomel-Elektrode) abgezogen wurde, so daß alle in der 3. Spalte der Tabelle angegebenen Werte um 0,2835 zu niedrig verzeichnet sind.

Die sich daraus ergebenden richtigen Werte für C_{OH} und p_H sind in der folgenden Tabelle richtig gestellt.

Versuch Nr.	Elektromotorische Kraft des Akkumu- lators in Volt	der Gaskette in Volt	p_H	C_{OH}
1	1,9115	0,7934	8,77	$5,14 \times 10^{-6}$
2	1,9067	0,8532	9,80	$5,50 \times 10^{-5}$
3	1,8971	0,7926	8,76	$5,00 \times 10^{-6}$
4	1,8936	0,8019	8,92	$7,20 \times 10^{-6}$
5	1,8933	0,8349	9,49	$2,66 \times 10^{-5}$
6	1,8919	0,7983	8,86	$6,25 \times 10^{-6}$
7	1,8926	0,7929	8,76	$5,04 \times 10^{-6}$
8	1,8883	0,8053	8,98	$8,24 \times 10^{-6}$
9	1,8911	0,7970	8,83	$5,93 \times 10^{-6}$
10	1,8894	0,8029	8,93	$7,50 \times 10^{-6}$
11	1,8883	0,8072	9,01	$8,89 \times 10^{-6}$
12	1,8915	0,8460	9,68	$4,14 \times 10^{-5}$
13	1,8908	0,7843	8,61	$3,59 \times 10^{-6}$
14	1,8897	0,7898	8,71	$4,46 \times 10^{-6}$
15	1,8894	0,7944	8,79	$5,35 \times 10^{-6}$
16	1,8904	0,7877	8,67	$4,10 \times 10^{-6}$
17	1,8897	0,7985	8,86	$6,30 \times 10^{-6}$
18	1,8883	0,7987	8,86	$6,35 \times 10^{-6}$
19	1,8880	0,7967	8,83	$5,86 \times 10^{-6}$
20	1,8880	0,8033	8,94	$7,62 \times 10^{-6}$

Versuch Nr.	Elektromotorische Kraft des Akkumu- lators in Volt	Kraft der Gaskette in Volt	p_{H}	C_{OH}
21	1,8890	0,7939	8,78	$5,25 \times 10^{-6}$
22	1,8876	0,8035	8,95	$7,68 \times 10^{-6}$
23	1,8873	0,7954	8,81	$5,57 \times 10^{-6}$
24	1,8883	0,8028	8,93	$7,47 \times 10^{-6}$
25	1,8876	0,8022	8,92	$7,29 \times 10^{-6}$
26	1,8880	0,7844	8,62	$3,60 \times 10^{-6}$
27	1,8869	0,7840	8,61	$3,54 \times 10^{-6}$
28	1,8859	0,7939	8,78	$5,25 \times 10^{-6}$
29	0,8852	0,7932	8,77	$5,10 \times 10^{-6}$
30	1,8842	0,7879	8,68	$4,14 \times 10^{-6}$
31	1,8845	0,7984	8,86	$6,27 \times 10^{-6}$
32	1,8838	0,8002	8,89	$6,74 \times 10^{-6}$

Aus diesen richtiggestellten Werten ergibt sich nun die Schlußfolgerung, daß für den Panseninhalt die Wasserstoffzahl im Durchschnitt 8,89 beträgt und somit der Panseninhalt *immer eine alkalische Reaktion* zeigt.