

	Nr. 1. Proc.	$3,33 \times$ Nr. 1. Proc.	Nr. 2. Proc.	Differenz
Wasser, bei 125 ° C.	0,285	0,949	0,673	= - 0,276
Glühverlust	0,128	0,426	0,673	= + 0,247
Kohlensaurer Kalk	77,907	259,430	47,752	= - 211,678
Kohlensaure Magnesia	16,593	55,255	34,949	= - 20,306
Kalkerde	0,0213	0,071	0,0500	= - 0,021
Magnesia	0,0493	0,164	0,1800	= + 0,016
Kali	0,2737	0,911	1,1196	= + 0,209
Natron	0,0265	0,088	0,0542	= - 0,034
Phosphorsäure	0,0771	0,257	0,1624	= - 0,095
Schwefelsäure	0,0320	0,107	0,0128	= - 0,094
Eisenoxyd	0,6477	2,157	1,6863	= - 0,471
Thonerde	0,7647	2,547	2,5611	= + 0,014
Kieselsäure	3,0714	10,228	9,8487	= - 0,379
	99,8767	332,690	99,7021	= - 233,354
Kohlensaure Kalkerde und Magnesia				= - 231,984
				1,370
Eisenoxyd und Kieselsäure				= - 0,850
				0,520
				Wasser = - 0,029
				0,491

Die Veränderungen ferner, welche Nr. 2 bei seiner Umwandlung in Nr. 3 erlitten hat, werden deutlich sichtbar, wenn man die Bestandtheile von Nr. 2 einzeln mit 2,97 multiplicirt und die gefundenen Zahlen mit der procentischen Zusammensetzung von Nr. 3 vergleicht.

	Nr. 2. Proc.	$2,97 \times$ Nr. 2. Proc.	Nr. 3. Proc.	Differenz
Wasser, bei 125 ° C.	0,673	1,999	1,248	= - 0,751
Glühverlust	0,673	1,999	1,414	= - 0,585
Kohlensaurer Kalk	47,752	141,813	35,200	= - 106,613
Kohlensaure Magnesia	34,949	103,799	22,767	= - 81,032
Kalkerde	0,0500	0,149	0,1587	= + 0,010
Magnesia	0,1800	0,535	0,3587	= - 0,186
Kali	1,1196	3,325	2,8204	= - 0,505
Natron	0,0542	0,161	0,1241	= - 0,037
Phosphorsäure	0,1624	0,482	0,4188	= - 0,063
Schwefelsäure	0,0128	0,038	0,0330	= - 0,005
Latus	85,6260	254,300	64,5047	= - 189,767