

a und *b* von I sind von derselben gleichförmig gemengten Substanz genommen, II von einer anderen Stelle des umgewandelten Krystalles.

I.

Direct bestimmter Sauerstoff = 16·60, Schwefel = 0·39

	<i>a</i>	<i>b</i>	Mittel
Kalk	13·27	13·05	13·16
Magnesia	0·21	0·19	0·20
Nickeloxydul	3·45	3·36	3·40
Eisenoxydul	1·89	1·81	1·85
Antimon	49·55	49·30	49·42
An Ant. gebr. Sauerstoff	—	15·47	15·47
Wasser	—	10·98	10·98
Blei	—	1·43	1·43
Schwefel	—	0·39	0·39
Gangart	3·31	3·60	3·45
			<hr/> 99·75

Blei, Schwefel und Gangart als unwesentlich abgezogen und dann auf 100 berechnet, ergibt sich, nebst den Sauerstoffgehalten der Basen, Säure, und des Wassers, und deren Verhältniß:

	Sauerstoffgehalt	Verhältniß d. Sauerst.
Kalk	13·93	5·26
Magnesia	0·21	
Nickeloxydul	3·60	
Eisenoxydul	1·95	
Antimon	52·31	
An Ant. geb. Sauerstoff	16·37	3·11
Wasser	11·62	1·96
		9·33
		5·88