

Det glödgade mineralet behandlades med saltsyra, som lemnade olöste några gröfre smulor, hvilka för blåsröret förhöllo sig dels såsom serpentin, dels såsom kiselsyra, och ansågos vara mekaniskt blandade med det öfriga.

Lösningen, intorkad, lemnade en liten del kiselsyra. Utur vätskan, der kalkjord söktes men icke fanns, utfälldes med kolsyrad ammoniak en ringa quantitet jernoxid. Det öfriga var talkjord.

Analysen gaf:

<i>Talkjord</i>	42,41
<i>Kolsyra</i>	36,82
<i>Vatten</i>	18,53
<i>Kiselsyra</i>	0,57
<i>Jernoxid</i>	0,27
Främmande inblandning		<u>1,39</u>
		99,99

Om vi betrakte sammansättningen af magnesia alba ($= \text{Mg Aq}^8 + 3\text{Mg C}^2$, hvars atom är tagen $= 4618,68$) så finne vi beståndsdelarnes atom-vigter gifva följande:

$$\text{Mg: } 516,72 \times 4 = 2066,86 = 44,75 \text{ p. c.}$$

$$\text{C: } 275,33 \times 6 = 1651,98 = 35,77$$

$$\text{Aq: } 112,48 \times 8 = \frac{899,84}{4618,68} = \frac{19,48}{100,00}$$

Vid jemförelse häraf med det uti analysen erhållna resultat, finne vi procent-förhållandet på begge ställen så nära öfverensstämmande, att derigenom mineralets sammansättning visar