Die Verbindungen entspricht d. besonders diese c. kohlensauren d. Alkalien d. Baryum u. zeigt d. Ca. Ca CO_3 d. Magnesium c. Borsäure u. essigsaure Salze.

Kieselsaurer Kalk.

Ca O SiO_2.

Kieselsäure u. Kalk verbinden sich in mannigfachen Mischungsverhältnissen. Manche Natürliche finden sich in Krystallform als Wollastonit, Datolith, Faroelith, Prehnit, Augit, Hornblende, Granat, Zeolithe.

Kalk verbindet sich mit Kieselsäure u. Thonerde u. mehreren Basen.

Leicht herstellbar ist ein Doppelsalz aus $CaSiO_3$ und K_2SiO_3 beim Schmelzen von Kalk u. Kalisalz, welches zeigt, während gewöhnliches Portlandcement bei Verwendung, wenn c. bei gewissen Bedingungen, Treiben, Reissen, Krumm werden, Sprengen, Bröckeln, Schwinden, Schalenbildung. Kalk, wie Ca c. ab. gebrannt, Kalkhydrat d. Luft sich Ab. Sg. Kalkmonokalk c. $CaSiO_3$, Dimonokalk. Ca_2SiO_4 c. Ca_3SiO_5, Tetramonokalk. Sogl. d. c. Kieselmehl CO_2, so löst sich c. Kalk u. es fällt keine feste Masse.

Ganz wandelt sich aber Sg. Wasser mörtel c. Sg. Hydraulischen Kalk um.