Im 2ten Fall nimmt V. 15 Thl. Quarz, $7\frac{3}{4}$ Soda u. 1 Thl. Kohle.

Jetzt stellt V. es gewöhnl. der Schmelz v. $NaSO_4$ d. Quarz, leichter d. bei Zusatz v. Kohle.

$NaO\ SO_3$
$SiO_2\ C$
$= NaSiO_3 + SO_2 + CO$.

Man nimmt hiezu 15 Thl. Quarz, 9 Th. $NaSO_4$, u. 2–3 Thl. Kohle, u. erhält farblose eßsichtige Masse.

Bei d. Darstellg. d. nass. Wege läßt d. V. Infusorienerde anwenden.

Ist im reinen Zustand fast farblos, ölartig; u. d. d. Hitze:

$MO.3\ SiO_2$ od.
$MO\ 4\ SiO_2$.

d. Auflösg. d. Wasserglases u. Holz od. Papier 1 Strichen gibt einen farblosen glasartigen Zug, wobei d. Gegenstände weniger leicht Feuerfgn., u. nur verkohlen, wenn nicht e. d. Hitze leicht d. Glasur absprünge. Anwendg. für Schfaterdecorationen p. dgl.

Auch um Mauern, poröse Steine u. s. w. OS dicht zu machen.

d. SiO_2 wird allmählig abgeschd. e) d. CO_2 d. Luft, u. wird dann z. einer festen Masse, ch e) Ca Cl wird e. Wasserglas

$NaO\ SiO_2$ gesetzt.
$CaCl$

ebenso bildet d. SiO_2 mit $ZnO\ Fe_2O_3$, Kreide, an OS unlösl. Verbdgn.