Kocht v. Weinstein d. OS. u. SbO_3 so krystallisirt beim Abdampfen der Brechweinstein.
Löslich in 14 Theilen kalt. u. 1–2 Th. heißem OS. Das SbO_3 d. OS. 1 u. abgeschieden.
d. NO_5 e. SbO_3 abgeschieden, ~~ab~~ daneben Weinstein.
d. Kochen SbO_3 abgeschieden.
In Lösung d. Brechweinstein gibt $AgO\,NO_5$ ein weißen Niederschlag d.
$(SbO_3 . AgO)\,C_8H_4O_{10}$ Silberbrechweinstein
Beim Glühen des Brechweinsteins bleibt SbO_3 d. Kali ~~...~~, bei stärkerem Kalium haltiges Antimonmetall.
d. ~~...~~ Kochen d. Weinstein d. AsO_3 ~~...~~ isomorphes Salz
$KO . AsO_3 . C_8H_4O_{10}$.
Eigenthümlich sind ferner d. Doppelverbindungen d. Borsäure d. $C_8H_4O_{10}$.
Der Borsäure-Weinstein
$KO . BO_3\,C_8H_4O_{10}$ (Tartarus boraxatus)
erhalten d. Auflösen d. 1 Aequivalent BO_3 in 1 Aequ. Weinstein als eine amorph. gummiartige OS.
Ein anderes Salz den Borax-weinstein
$(NaO . 3KO . 2BO_3) . 3\,C_8H_4O_{10}$
~~...~~ u. 1 Theilen Borax u. 3 Theilen Weinstein.
Es ist leicht löslich, zerfließlich, amorph. pulverig.
Leicht löslich ist ferner e