

mit 2 einflussigen Lösung basen
 Chlorammonium mit 2 Äquivalenten
 Königswasser

Ba II + 2aq.

Es unlöslich in Salzsäure,
 giftig. Es 2 waserigkeits weig,
 monitum Barytflz.

Kieselfluorbarium.

Ba F Sil₂.

Es unlöslich in CS 2 verdünnter
 Säuren, wird durch mit Ba,
 oxydation 2 fischig von
 Kieselwasserstoffsäure gelöst.
 durch Reagenz mit Ba,
 sehr schwer. Wird von Strontian.

in Barytflz. fischig + schwer
 flüchtig, färbt gelb.

Strontium.

e 26 Metall für grüner.

Si = 44.

Strontium wird es nicht frei 2
 Kohlen mit, das liegt in
 Strontian wird giftig
 im Barit aufgelöst. Es
 schwer löslich in CS.

Man den Salzen färbt 2
 2 färbung Strontian als
 löst sich in färbung 2
 Kohlen, in Wasser nicht
 ganz so unlöslich von Ba II,
 wird durch 2 Säuren 2
 löslichen Strontiansalzen
 2 H₂SO₄ oder mit H₂SO₄
 aufgelöst.