

Silicium wasserstoffgas.

Nur in wenigen Substanzen. Nicht
ausdrückl. für sich zu setzen.
Substanz.

Sulfid & Sulfidly. nicht
Siliciumverbindungen

Hg + Si

H + Cl

analoge abgesehen von H.
ausbleibt, auch für sich in OH_3
in H_2 & gasen Lösung,
unter selbständiger Bildung
von SiO_2 & SiO .

Deutlich + OH_2 &
gasförmig.

Bestandtheil von Chlorgas.

Bor.

B = 11.

als Bor gibt es keine Verbindungen mit
Si.

für sich ist es in
Kohlen, in Borax,
den Salzen, & in
Borsäure.

in Wasser, für sich
unlöslich.

in der Luft verbrennt
zu Boroxid & Bor
säure. Bor ist ein
sehr hartes Pulver.

als Bor löst sich

in Wasser, in
Alkohol, in H_2O , in Na .

Bor in der Luft verbrennt
zu Boroxid & Bor
säure in H_2O , in
Alkohol, in H_2O .