

Silicium wasserstoffgas.

Nur wenig von Lavoisier u. Berthollet
ausged. für sein versatz
in Wasser.

Luftstoff & Sauerstoff, um sich
Silicium zu stellen zu

H_2 u. Si
 H u. Cl

in der Luft zu gewinnen. H_2
in der Luft zu gewinnen. H_2
in der Luft zu gewinnen. H_2
in der Luft zu gewinnen. H_2
in der Luft zu gewinnen. H_2

Luftstoff + H_2 u. Cl
für sich selbst.

Austritt von Chlorgas.

Bor.

$B = 11.$

in Bor gibt man Kupferoxyd zu. Si
u. C .

Es findet sich in der Erde
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.

in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.

in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.

in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.

in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.

in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde,
in der Erde, in der Erde, in der Erde.