

Die grüßte Quantität 16 Metallide:
Sauerstoff, Wasserstoff, Stickstoff,
Schwefel, Selen, Tellur, Chlor,
Brom, Jod, Fluor, Phosphor, Arsen,
Bor, Kieselsäure, Kohlenstoff.

Sauerstoff ist die häufigste Quantität.
Wasserstoff die zweyte.
Stickstoff die dreyte.
Schwefel die vierthe.
Selen die fünfte.
Tellur die sechste.
Chlor die siebente.
Brom die achte.
Jod die neunte.
Fluor die zehnte.
Phosphor die elfte.
Arsen die zwölfte.
Bor die dreizehnte.
Kieselsäure die vierzehnte.
Kohlenstoff die fünfzehnte.

In der Natur findet man Sauerstoff
mit, oder ohne Wasserstoff, Stickstoff,
Schwefel, Selen, Tellur, Chlor,
Brom, Jod, Fluor, Phosphor, Arsen,
Bor, Kieselsäure, Kohlenstoff.

In der Natur findet man Sauerstoff
mit, oder ohne Wasserstoff, Stickstoff,
Schwefel, Selen, Tellur, Chlor,
Brom, Jod, Fluor, Phosphor, Arsen,
Bor, Kieselsäure, Kohlenstoff.

A. Anorganische Chemie.

I. Metallide.

1. Sauerstoff.

Sauerstoff ist ein gasförmiges Element, welches
aus 100 Theilen Wasserstoff besteht.
Er verbindet sich mit allen Metallen.
Er verbindet sich mit allen Nichtmetallen.
Er verbindet sich mit allen Säuren.
Er verbindet sich mit allen Basen.

Sauerstoff = O.
Wasserstoff = H.
Stickstoff = N.
Schwefel = S.
Selen = Se.
Tellur = Te.
Chlor = Cl.
Brom = Br.
Jod = I.
Fluor = F.
Phosphor = P.
Arsen = As.
Bor = B.
Kieselsäure = SiO₂.
Kohlenstoff = C.