

Es findet sich fast alle
zusammenhaltend in der Natur



Ausfall H_2O & H_2O (siehe 1)
Ausscheidung nicht.

Zugriff & Oxidation der
Oxide SO_2 , NO_2 , CO_2
so gewöhnlich in der CO_2 & H_2O
sind gefasst mit SO_2 , NO_2 , CO_2 ,
 SO_2 & NO_2 & CO_2 Oxidation
zu Kohlensäure.

Es findet sich in der
Luft gefasst ungesättigt zu SO_2 ,
Kohlensäure & NO_2 .
Sauer.

Die Oxidation der ungesättigten
Oxide & SO_2 & NO_2 & CO_2
Die Bildung neutraler & saurer
Oxide.



Die neutrale Oxide Kali
besteht in wässriger Lösung, CO_2 & NO_2 + $2H_2O$
in der & NO_2 & CO_2 .

Es ist durch giftig, NO_2 &
& CO_2 & NO_2 .

Saure Oxide Kali & NO_2 & CO_2
Sg. NO_2 & CO_2 (Oxidation).
Säuren & NO_2 & CO_2 nicht &