l kennt s. Doppelsalze v. BO_3 sr.
d. Borate sind weg. ihr großen
Schmelzbkt. u. d. Eigenschaft d. Schmelz
al. Krpr. z. befördern große An-
wendg. in d. Technik. (Glasiren).
1 Doppelsalz ist z. B. d. Boro-
natroncalcit aus Peru, der
wavellitartige Krystalle bildet.
l stellt d. BO_3 sr. fabrik-
mäßig dar aus d. Lagunen
Toscana's. d. Krystl. BO_3 hat hier
d. Namen Sassolin.
l bringt d. d. Erde entwichende
hßen Gase, die aus CO_2, N, HS,
HO dampf u. wg. BO_3 bestehen
u. 1 Temp. v. 100 mitunter – 175°
besitzen in d. Lagunen möglichst
lge in HO zusammen, l leitet s.
Wasser d. 1 Rhe v. Reservoirs
wo es V. d. hßen Dampfe ± con-
centrirt wird. L. Abkühl. schdt
+ d. BO_3 in Krystalle aus, die
80 % Krystl. BO_3 neb. 20 % Ver-
ryktn enthält. s. Krystalle werden
dann noch in besondern Kurven
ebenfalls d. d. hßen Dampfe getrocknet.
l stellt jetzt in Toscana
jährlich ab 1 Million Kilo BO_3
dar.

Chlorbor BCl_3

ist eine flüchtige Flüssigkt., die b. niedrigen
Temperatur lebhaft vergast.
Darstellg. ähnl. der d. Chlorsilicium

Fluorbor BF_3

sehr flüchtig,
zerlegt sich m. Wasser zu
HF BF_3
Borfluorwasserstoffsäure, die
alsdann r. d. Blut leicht zerlegt
wird.

Borstickstoff NB_3

entsteht d. Glühen an d. Luft wob.
+ d. B. z. Thl. m. O, z. Thl. m. N verbd.
u. Erbestdg. zersetzt + m. HO

B_3 N
H_3 O_3