

PROTOXIDU DE MANGANESU. MnO .

Protoxidul de manganesŭ este baza s'rbriilor prin-
cipale de manganesŭ. Kind este anhidru, este verzii;
acest oxidŭ este nedekompozabil prin k'ld'rb'rb'. Absorbe
lesne oxigenul Ńi devine vi'rb't. Afinitatea l'ri pentrb ox-
igenŭ varie kb koesi'rb'nea sa; kind s'a k'al'minat tare, a-
t'rb'ci poate s' se p'rb'treze la aer m'rb't timp f'rb' a se
oksida.

ink'lb'zit in oxigenŭ sa' in aer, se skimb' in oxidŭ
rosu de manganesŭ: se disolv' in acidul chlorhydricŭ
f'rb' a degra'a chlorŭ: $MnO + HCl = MnCl + HO$.

Se kb'noa'rb'e in stape de hidratŭ: este alb Ńi se
transform' repede la aer in sesqui-oxidŭ de manganesŭ,
k'iar la temperat'rb'a ordinarie; korpi oksidandi, prek'rb'm
chlorul, determi'nb' a ceast' oksidare, Ńi pot k'iar, prek'rb'm
s'a observat de D. Berthier, a'l face s' treak' in stape
de peroxidŭ.

Preparare. — Spre a prepara hidratul de
protoxidŭ de manganesŭ, se deskompoz'e o sare de man-
ganesŭ solubil printp'o disolv'ie de potass' sa' de sod';
 $MnO, SO_3 + KO, HO = MnO, HO + KO, SO_3$.

Protoxidul de manganesŭ anhidru se dob'nd'e:

1° Pedskind kb oxidŭ oare-kare de manganesŭ prin
hydrogenŭ. Desoksidare se opere'te tot-d'azna la proto-
xidŭ: $MnO_2 + H = HO + MnO$;

2° K'al'cinind carbonatŭ sa' oxalatŭ de manganesŭ
intp'o atmosfer' de hydrogenŭ;

3° Se dob'nd'e'te ink'b, d'rb't DD. Liebig Ńi Woebler,
ink'lb'zind o amestek'rb' de chlorurŭ de manganesŭ Ńi
de carbonatŭ de sod' kb p'rb'ntik'b sare ammoniak'b:
 $MnCl + NaO, CO_2 = CO_2 + NaCl + MnO$. Sarea ammoniak'b are
pentrb efekt de a ped'ue x'rb'ele de oxidŭ rosu de man-
ganesŭ ce ar p'rb'tea s' se forme: dob'ndit prin a ceast'
din x'rb't metoad'b, oxidul de manganesŭ este vi'rb't-verde;
poate s' se spele la aer f'rb' ka s' se okside.