

Se poate prepara înkz acidul permanganicū deskom-
pūnind permanganatū de baritz prin acidul phosphoricū.

PERMANGANATU DE POTASSZ. KO, Mn, O_7 .

Permanganatul de potassz poate fi desindit în krista-
le volzminoase de cea mai mare perlzplitate; este solz-
bil în 15 pntz la 16 p. de apz peche; disoluziea sa este
de zn rouz frzmos; se deskompūne în aceleauū impzei-
pzi ka acidul permanganicū, în sesqui-oxidū de manga-
nesū, în potassz mi în oxidenū. Prodūze kz phosphorul,
sulful, niže amestekz pzi qe detznz prin fozknet saz prin
kvlz pzi.

Saxarz deskompūne lz peche permanganatul de po-
tassz. Daka se introdūze o mikz kzantitate de saxar în-
tr'o disoluzie de permanganatū de potassz, aveastz sare
se skimz în manganatū, mi liksoare, din rouie km era
d'o-kam-datt, devine verde; printz în kontakt mai prelz-
nit al saxarz lz kz manganatul, disoluziea treche în brz-
gzbeniū, mi kmpinde atznci sesqui-oxidū de manganesū
kape, în stare nzskindz, este solzbil în potassz, dap kape
se prechintz daz kite-va klime în fzzi brzni.

Permanganatul de potassz poate veni fzzi lz stare
de manganatū verde, kind se niže în prezenzie de zn
prisbz mare de potassz. Se prechintz kz în aveastz pe-
akzie szstanzele streine kmpinse în potassz, absorz oxi-
genū mi skimz permanganatul în manganatū.
Disoluziea de permanganatū de potassz a devenit de
vr'o kit-va timp zn preaktiv prezios. Se slzjeie vin-va
de dinsa: 1° snpe a peknoazze xzme de acidū sulfosū în
acidul chlorhydricū de komerziū, saz snpe a konstata pre-
senziea kompozitor nitromi în acidul azoticū; 2° snpe a
dosa ferul, pekzm s'a pronz de D. Margueritte, mi snpe
a deosei szxpile de ferū în minimumū de szxpile de
ferū în maximumū, kape nz dekoloz permanganatul;
3° se întrezingeaz mi în dozaqiz lz prin kare zmedz al
azotatilor mi al phosphatilor.

Preparatie. — Permanganatul de potassz ia na-