

HYPOCHLORITŪ.

Aceste s̄r̄x̄r̄i aș m̄p̄os̄xl m̄i sav̄oarea acidul̄i hy-
pochloros̄i. Албеск колориле веџетале.

Hypochloriti se sokotesk ka nișse oksidant̄i foarte
enerșici. P̄șm̄i în kontakt k̄s sulfurul de plumb̄i, il fak
de trece repede în stare de sulfat̄i. Reakșile lor oxidante
saș chlorurante se fak maș k̄s seam̄k kind s'aș deskompxs
p̄rint̄r'zn acid.

Hypochloriti aș p̄șdin̄k stabilitate.

Ferberea în ap̄, koncentrașia disolșșiei lor, es-
posișia la lșmin̄k, trar a'ï transform̄a în chlorur̄i m̄i
în chlorat̄i.

Sinșri hypochlorit̄i ce s'aș st̄diat s̄int çei de potass̄k,
de sod̄k m̄i de calșe. (Bez̄i chlorur̄i de calcium̄i).

Disolșșiea lor form̄k în s̄r̄x̄r̄ile de manganes̄i m̄i
de plumb̄i p̄reșinitași de bi-oxid̄i de manganes̄i m̄i de
acid̄i plumbic̄i.

SULFATŪ.

Sulfati s̄int solșbil̄i în ap̄, afar̄k de sulfati de ba-
rit̄k m̄i de plumb̄i: sulfati de strontian̄k m̄i de calșe s̄int
prea p̄șdin̄i solșbil̄i.

Toși sulfati, afar̄k de sulfati alkalini, sulfatul de
magnesie, m̄i sulfatul de plumb̄i, se deskompxn prin k̄l-
d̄șr̄k, las̄k de se derașe acid̄i sulfos̄i m̄i oxigen̄i; k̄ite
o dat̄k se form̄k în așeast̄k deskomposișie oare-kare k̄zan-
titate de acid̄i sulfic̄i anhidru: baza sulfatilor, p̄șmiind
liber̄k, ep̄rob̄k așeleam̄i modifikat̄i ka đaka s'ar ink̄lzi
k̄s oxigen̄i: ași st̄k f̄șr̄k a se altera, ași se s̄lpraoksid̄k
Sulfati de mercur̄i, de argint̄i, de palladium̄i, las̄k zn-
pesid̄k metalik, kind se ink̄lzesk.

Toși sulfati se deskompxn prin k̄r̄eb̄șni: sulfati celor
doș sekșii dint̄iș, afar̄k de sulfati de magnesie m̄i de a-
lumin̄k, đaș monosulfur̄i kind se ink̄lzesk la o tempera-