

Nitru	25
Azotatŭ de calce	33
Azotatŭ de magnesie	5
Sape ordinarie	5
Алге сѣрсі	32

100

D. Kulmann a mai aflat asemenea în materialele salnetrate o cantitate însemnată de azotatŭ de amoniacŭ.

Operația ce are drept scop a transforma azotati de calce și de magnesie în azotatŭ de potass are nume de с а т ъ р а ц и е а л и к ъ р и л о р .

Acele de spălare ale materialelor salnetrate, căprinzînd azotati de calce și de magnesie, sînt amestecate că carbonatŭ de potass, ce formă carbonatŭ de calce și de magnesie nesolubil și de azotatŭ de potass solubil. În această reacție, azotatul de amoniacŭ este asemenea descompus în azotatŭ de potass și în carbonatŭ de amoniacŭ ce se degaje în timpul concentrației lixivorilor.

Este adesea mai economic a întreprinde sulfatul de potass spre a descompune azotati de calce și de magnesie; dar fiind-că sulfatul de potass n'are lăcră asupra azotatului de magnesie, din pricina solubilității sulfatului de magnesie, mai întiș trebuie a transforma azotatul de magnesie în azotatŭ de calce, adăorînd în lixivore unele de calce ce precipită magnezia. Calcele lăcrează iarși asemenea asupra azotatului de amoniacŭ, degaje amoniacul dintr'însă și formă azotatŭ de calce.

Se întreprindează asemenea pentru același scop amestecătura de părți egale de sulfatŭ de sod și de chlorurŭ de potassium. Sulfatul de sod formă mai întiș sulfatŭ de calce nesolubil și azotatŭ de sod; atunci săpea această din urmă este descompusă prin chlorurul de potassium, de chlorurŭ de sodium ce se precipită mai întiș, și azotatŭ de potass ce rămîne în acele-măme și care se petrece prin cristalizare.

Spălarea materialelor salnetrate. — Spre a spăla lesne materialele salnetrate, trebuie mai întiș a le sdopi și a le trece prin grătie: după aceea se amestecă că cenză săă că opă ce substanță ce căprinde