

Se prepară potassa cărată evaporind potassă și să calce pînă să se îngroașă ca miepea; se toarnează în lăcoareă această o cantitate de alcool de 33°, ce reprezintă mai  $\frac{1}{3}$  din greutatea primăriei a potassei: se mestecă lăcoareă, se pună de sepe cîteva minute și se împinge într-o flaconă don că smepigliș.

Lăcoareă, în linieșe, se împarte în trei straturi: stratul inferior este sopiat de sulfatul de potassă și de calce anhidri; suspră se află o soluție de sulfat, de carbonat și de chlorură potasică; stratul superior este o soluție alcoolică de potassă. Se străcoară această din ștrămă soluție, se distilă doar pîrîdă din trei spre a trage dintr-o insă o parte din alcoolul ce conține, și se evaporează dăună aceea rănește într-o cană de arță.

Potassa preparată astfel se căiază potassă și alcool; această potassă este aproape de cărată și conține adesea-o pîmă ștrămă de chlorură.

**În trebucătărie potassei.** — Potassa hydratată este un reacțiv prețios; slăjesc sprijină preparația știință mare pîmă de oxid. Se întrebuințează sprijină atâtă pînă căle căciată silicată și aici face solvabilă în acid. Slăjesc sprijină în medicină drept neartă causterie. Se întrebucătărie fabrikașie săpunărilor, etc.

**Starea naturală a potassei.** — Potassa este prea puțină în natură; este tot-dăuna combinată cu acid; se găsește mai în toate rocile, în feldspat. Se află cîte odată cum destul de multă în pîmîntul de ștrămă, în arță; potassa săracă o parte din acidă vețelăilor și formă sărurile organice care, prin calcificare, produsă carbonatul de potassă ce se găsește iarăș în cenușa vețelăilor.

#### КАРАКТЕРІ DISTINKTIVI AI SЪRPRILOR DE POTASSЬ.

Пречиștagă că formă sărurile de potassă că dispără pe reacții sint toți solvabili într-o cantitate mare de apă: de aceea trebuie tot-dăuna și se cerca acțiea reacțivilor.