

# KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠТИTU

KLASA 28 (2)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

IZDAN 25. maja 1923.

## PATENTNI SPIS BR. 871.

Wilhelm Rautenstrauch, trgovac. Trier, Nemačka.

Postupak za olešivanje koža pomoću baritnih rastvora i njihovo spremanje za proces štavljenja.

Prijava od 30. marta 1921.

Važi od 1. augusta 1922.

Pravo prvenstva od 7. aprila 1917. (Nemačka).

Prijava od 30. marta 1921. Važi od 1. avgusta 1922.

Pravo prvenstva od 3. avgusta 1918. (Nemačka).

Najobičnije sredstvo za takozvano luženje koža sviju vrsta odn. za njihovo pripremanje za proces štavljenja jeste krečna voda; kreč koji je prodro u kožu može se najvećim delom udaljiti ispiranjem sa vodom ili sa razblaženim kiselinama.

Stiasni sveska („Der Gerber“ 32 (1906) str. 200) ispitivao je teorijski, da li razblaženi rastvori drugih zemnoalkalija ili alkalija dejstvuju slično kreču. Ovo ispitivanje nije dalo takve rezultate da bi se upotrebi kreča mogla pred postaviti druga tēla.

Sad je nađeno da luženje sa vrlo jakim baritnim rastvorima donosi neočekivane koristi: bez obzira na veliko i skraćivanje postupka, postiže se ovog puta mnogo veći randman po težini u štavljenoj koži, no pri luženju sa krečom.

Uzrok je sledeći:

Kreč se usled njegove slabe rastvorljivosti u vodi može upotrebiti samo u vrlo slabom rastvoru. Krečna voda rastvara postepeno znatne količine kožne supstance koja sadrži azot, ali baktericidna moć krečnog rastvora i suviše je mala da bi ta tela sačuvala od truljenja.

Ceđ počinje dakle brzo da truli ili kako stručnjaci kažu „prevrne se“, naročito u

tcplom godišnjem dobu, tada se on mora prosuti i napraviti nov ceđ.

Svež ceđ rastvara ponovo znatne količine kožne supstance i t. d.

Dok je kalcium-hidroksidu potrebno za rastvaranje 760 delova hladne a još više tople vode, dotele se barium-hidroksid rastvara u 20 delova hladne i 3 dela ključane vode. Pokazalo se da se baritni rastvori koji su jači no deseto-normalni (8, 6 gr. u litru) mogu stalno upotrebiti kao ceđ, a da se nikad „ne prevrnu“. Oni dakle ne samo da se mogu upotrebiti dok se potpuno ne zasite belančevinama iz kože, već još i mnogo duže, nadoknadivši naravno barit koji je ušao u kože. Ali u koliko se ceđ zasiti belančevinama, prima on uvek manje količine istih i najzad nikakve više.

Kao što je utvrđeno dovoljno dugim opažanjima, jaki baritni rastvori ne škode kožama ni u koliko, što je slučaj kod rastvora alkalnih hidroksida iste jačine.

Barit se iz koža sviju vrsta izvlači na sličan način kao i kreč, a to je ispiranjem sa vodom. Ovaj se postupak može ubrzati pred kraj time, što se vodi za ispiranje dodaje mala količina kiseline. Zato se može upotrebiti sumporna kiselina, hlorovodonična

kiselina i organske kiseline kao mlečna ili buterna kiselina ili kisele soli. Značajno je da, pri upotrebi sumporne kiseline, kože — kako izgleda — ne zadržavaju ni malo barijum sulfata.

Postupak za olišavanje i pripremanje koža sviju vrsta za proces štavljenja pomoću baričnog rastvora, naznačen time, što se ovaj poslednji upotrebi u jačini koja je veća od 1/10 normalne.

PATENT SPONSOR