

# KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

KLASA 12 (5)



INDUSTRIJSKE SVOJINE

IZDAN 1. DECEMBRA 1925.

PATENTNI ZAHTEVI

## PATENTNI SPIS BROJ 3342.

G. H. Orglmeister & Co. Beč.

Postupak za dobivanje tečnosti, koje su sposobne za utjecanje na živuće tkanine ili slično.  
Postopek za napravljanje hydrogena

Prijava od 19. marta 1924.

Važi od 1. novembra 1924.

Traženo pravo prvenstva od 20. marta 1923. (Nemačka).

Predstojeći izum odnosi se na postupak za proizvodnju tečnosti, koje su sposobne za utjecanje odn. medicinsko postupanje na živućoj tkanini ili sličnom. Pokazalo se da se takove tečnosti mogu dobiti izluženjem oksidacionih rastvorbenih produkata, kao pepela organskih tvari, na pr. u prirodi nalazećeg se ugljena i sl. Kod ovih tvari radi se kako je poznato o bilinskim stanicama, koje su procesom ostarjelosti kod tvorenja treseta ili tresetišta ili pretvorenja u ugljen tako primjenjene, da bivaju izlužene i stoga siromašne na rastopljivim alkalijskim solima, koji zadnji proces može biti izveden takodje vještački, ako se analizom po kaže potreba. Rastvorba ovih polaznih materijalija oksidovanjem može osim pretvorenjem u pepelo uslijediti na različite načine, već prema tome, da li se produkt, koji se ima rastvoriti, doveđe u neprestani uski dodir sa velikim množinama kiseonika pomoću brzo gibanje vazdušne struje, ili polagano dozirani kiseonik poluči rastvorbeni proces. Od oba rastvorbena produkta mogu se dobiti rastopine, koje su upotrebljive za svrhe, dolazeće u obzir za predstojeći slučaj i u tu svrhu obrađuju se ostaci rastvorbenog procesa ili samo vodom ili slaboalkaličkom ili lako nakiseljenoj vodom. Ovako dobivena rastopina može se upotrebiti kakova jeste, ili po prethodnoj koncentraciji ili frakcioniranju.

Tako postignuti produkti sadrže, kako se je iskazalo, jako djelatne kemičke tvari. Oni sadrže prema okolnostima sumpornokisele alkalijske i — kako je ranije spomenuto — utječe

na razvoj živućeg tkiva. Takodje djeluju usporujući na razvitak nekojih vrsta bakterija i uništju njihov otrov. Kod ovog postupka izabere se dakle sirovina, koja se je tisuće godina trajajućim procesom starenja promjenila tako, da ona lako odaje sve rastopljive soli. Oistranjenjem istih spreći se, da se one kod pretvorbe u pepeo ili oksidacije izmjenično rastave sa čvrstim mineralijama, vezanim na organskoj supstanci i stog razloga je moguće da se rastopljivi dio ovih za život važnih tvari održe u jednom obliku, koji stoji bliže biološkom pravobliku nego li ekstrakt običnih bilinskih vrsta.

### Primjer 1.

100 kilograma jednog smedjeg ugljena, koji se iskažu analizom kao skoro slobodni od hlorova i siromašni na kalijum, smelju se i pretvore u krupni prah, pošto su izrešetane eventualne još drvene primjese. Na to se više puta izmješa s vodom najbolje u toplini i opet istisne i ugljeni prah osuši. Sada se odredi sadržina na stalnim alkalijsama, na to upepeli i pepelo s vodom potpuno ekstrahiru kod obične temperature. Oprezna koncentrirana rastopina, odn. suha supstanca upotrebljuje se izvana kao takodje iznutra u svrhu djelovanja na stanice i promjenu staničevine.

### Primjer 2.

Prema primjeru 1 dobiveni izluženi prah ugljena pomješa sa jednakim djelovima neizluženog uglenog praha, čija analiza po ka-

zuje malu sadržinu kalija natrona, tako, da ova sadržina ne prekoračuje preko dvostrukog puta od ekstrahiranog praha.

*Primer 3.*

Prema primjeru 1 dobiveni pepeo pomješa se prije ekstrakcije sa analitičkim — osobito na alkaliju siromašnim — pepelom prema brojčanom razmjeru kao u primjeru 2.

**PATENTNI ZAHTEVI:**

Postupak za dobivanje tečnosti, koje su spo-

sobne za utjecanje na živuće tkanine ili slično, naznačen time, da se izvjesne prema sastavini tačno odredjene, starijim procesima, kao pretvorenjem u tresetište, treset, ugljen i sličnim procesima promjenjene i vodom što moguće potpuno islužene bilinske stanice pretvore u pepeo i ekstrakcijom izluže s vodom, koja u datom slučaju sadrži male množine soli, koje su disociirane odnosno puštaju se disociirati.

**PATENTNI ZAHTEVI**

**G. H. Oltauerleiter & Co. GeG.**

Postupak za dobivanje tečnosti, koje su adaptivne za živuće tkanine, koje su adaptivne za živuće tkanine

Ustroj I. novembar 1924.

Prijava 13. travnja 1924.

Tekstove pisanje blagova načinu po članku 50. marta 1923. (Nemacka).

Analogično iako se u posljednjem primjeru ne razlikuju drugi i treći postupci, takođe je isto u ovom slučaju. Osim toga, u posljednjem primjeru dolazi do rješavanja da se slična tečnost dobiva i u drugom postupku. U tom slučaju se u drugom postupku upotrebljava voda za raztopinjanje, a u trećem postupku se upotrebljava voda za raztopinjanje i za diluiranje, te tako postupak se razlikuje.

*A. Primjer 1.*

U ovom primjeru je jedan sljedeći postupak. 100 g kloritske željezne željezne sulfatne soli se razlaže u vodi u 200 ml vode, a zatim se u vodu u 100 ml vodne vodne željezne željezne sulfatne soli se uključi 20 g željezne željezne sulfatne soli. Kao rezultat toga se dobiva 20% raztopina željezne željezne sulfatne soli. To je rješavanje, ne može biti uključeno u vodu, a za razne namjene se određuje rješavanje, a to je uključeno u vodu. Naime, u 100 g vode se dodaje 20 g željezne željezne sulfatne soli, a tada se dobiva 20% rješavanje željezne željezne sulfatne soli.

*B. Primjer 2.*

U ovom primjeru je u vodi u 100 ml vode uključeno 20 g željezne željezne sulfatne soli, a tada se dobiva 20% rješavanje željezne željezne sulfatne soli.

Iako je u prvom primjeru rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi, u drugom primjeru rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno je u vodi, a u trećem primjeru rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno je u vodi. Tako je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi u drugom primjeru, a u trećem primjeru je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi. Ako je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi u drugom primjeru, a u trećem primjeru je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi. Ako je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi u drugom primjeru, a u trećem primjeru je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi.

Tako je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi u drugom primjeru, a u trećem primjeru je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi. Tako je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi u drugom primjeru, a u trećem primjeru je rješavanje željezne željezne sulfatne soli dobiveno u vodi.