



# PATENTNI SPIS BR. 1844.

**Chemische Fabrik Griesheim-Elektron, Frankfurt na Majni.**

Postupak za dobijanje aco-boja.

Prijava od 20. marta 1922.

Važi od 1. juna 1923.

Pravo prvenstva od 24. marta 1921. (Nemačka).

Poznato je iz jugoslovenskog patentnog spisa br. 17 da se kombinacijom diaco-jedinjenja sa anilidima 2 3-oksi-naftoe kiseline dobijaju boje, čije su osobine dobre. Nadjeno je sad, da se dobijaju boje, čije su osobine neočekivano dobre a koja istovremeno imaju i druga velika preimucevstva, kad se proizvoljna diaco-jedinjenja kombinuju s orto-toluididima 2 3 oksi-naftoe kiseline; od ovih boja odlikuju se izvanrednom istrajnošću naročito one, koje sadrže halogene i to opet naročito one, čije obe komponente sadrže halogene.

Ove boje imaju na suprot kombinacijama sa anilidima i nitro anilidima 2 3-oksi-naftoe kiseline kao i velikog broja onih kombinacija, koje su navedene u patentnom spisu 17, preimucevstvo izvanredne postojanosti pri luženju i znatno lakše se mogu nagrasti, tako, da se može postići naročito izvanredno lepa bela boja; pored toga, imaju sve boje ove prijave još i veoma jasan ton boje. Na suprot kombinacijama sa drugim toluididima 2 3-oksi-naftoe kiseline povezuju one sa orto-toluididima u bezbrojnim slučajevima, bolju postojanost na svjetlosti, pored drugih bar isto tako dobrih osobina u istrajnosti. Od naročitog značaja je medjutim, da je ovde nadjena primena orto-toluidinu odn. orto-nitro-toluolu. Ovo se telo nagdadi — kao što je poznato — poglavito prilikom nitriranja toluola, dok se naprotiv para-nitro-toluol nagradi u znatno manjoj količini a meta-nitro-toluol gotovo uikako. A baš ove

homologe, koje se u manjoj količini stvaraju, specijalno para-nitro-toluol, imale su i do sada već znatnu primenu, dok to za glavni produkat, orto-nitro-toluol, nije bio slučaj, tako da je on u hemiskoj industriji bio nesnosan produkat otpadanja. Stoga je od veoma velikog značaja pronađak jedne grupe boja, koja pored tako izvrsnih osobina postojanosti, obuhvata primenu ovog proizvoda.

### Primeri:

1. Tkanina se u naročitim mašinama natopi, s lica i naličja podjednako, rastvorom od
  - 20 gr. orto-toluidida 2 3-oksi-naftoe kiseline.
  - 60 gr. natrijum-hidroksida 22° Bé
  - 20 gr. para-sapuna PN

dopunjeno do jednog litra.

- Zatim se suši i štampa sledećom bojom:
- 15,2 gr. 6-nitro-2 toluidina
  - 200 sm<sup>3</sup> vode
  - 24 sm<sup>3</sup> hlorovodonične kiseljne 22° Bé
  - dobro razmutiti, razludit sa
  - 150 gr. leda, zatim dodati
  - 8 gr. natrijumnitrita rastvorenih u
  - 50 gr. vode
  - 500 gr. traganta (60 : 100) i pre upotrebe dodati
  - 20 gr. natrijum-acetata, i dopuniti vodom do

1 Kgr.

Din. 4.—

2. Tkanina se u naročitim mašinama natopi, s lica i naličja podjednako, rastvorom od:

20 gr. orto-toluidida 2.3-oksi-naftoe kiseline

60 gr. natrijum-hidroksida 22° Bé

20 gr. para sapuna PN

dopunjeno do jednog litra.

Zatim se suši i štampa sledećom bojom:

12,7 gr. para-hlor-anilina

200 gr. vode

24 sm<sup>3</sup> hlorovodonične kiseline 22° Bé razmutiti dobro, razladiti sa

150 gr. leda, zatim dodati

8 gr. natrijum-nitrita rastvoren u

50 gr. vode

500 gr. traganta (60 : 100) i pre upotrebe dodati

20 gr. natrijum-acetata, i dopuniti vodom do

1 Kgr.

3. Tkanina se u naročitim mašinama natopi rastvorom od

20 gr. 5-hlor-orto-toluidida 2.3 oksi naftoe kiseline ( $\text{NH}:\text{CH}_2:\text{Cl} = 1:3:5$ )

65 gr. natrijum-hidroksida 22° Bé

20 gr. natrijumove soli ricinolne kiseline dopuni se do jednog litra.

Zatim se suši i štampa sledećom bojom:

16,8 gr. 4-nitro orto-anizidina rastvore se u

30 sm<sup>3</sup> hlorovodonične kiseline 22° Bé 200 sm<sup>3</sup> ključale vode, dobro se razladi pomoću

150 gr. leda. Zatim se doda mešajući dobro

7,2 gr. natrijum-nitrita rastvoren u 50 sm<sup>3</sup> vode i dopuni vodom do

500 gr.

Ovaj diaco-rastvor zgusne se pomoću 480 gr. traganta (60 : 1000) i pre upotrebe dodaju mu se

20 gr. krist. natrijum-acetata.

1 Kgr.

Na taj se način dobija na vlaknu jasno crvena boja sa vrlo dobrom postojanošću.

4. Tkanina se u naročitim mašinama natopi rastvorom od

27 gr. 4 biom-orto-toluidida 2.3-oksi-naftoe-kiseline

60 gr. natrijum-hidroksida 22° Bé

20 gr. para sapuna PN

dopuni se do jednog litra.

Zatim se suši i štampa sledećom bojom:

15,7 gr. para-hlor-anizidina

200 gr. vode

24 sm<sup>3</sup> hlorovodonične kiseline 22° Bé razmutiti dobro, razladiti sa

150 gr. leda, potom dodati:

8 gr. natrijum-nitrita rastvoren u

50 gr. vode

500 gr. traganta (60 : 1000) i pre upotrebe dodati

20 gr. natrijum-acetata, i dopuniti vodom do

1 Kgr.

#### 5. Rastvor za štampanje:

23 gr. 5-hior-orto-toluidida 2.3-oksi-naftoe kiseline

60 gr. natrijum-hidroksida 22° Bé, ključala voda

20 gr. para-sapuna PN

do 1 litra vode.

#### Boja za štampanje:

17,5 gr. hlorovodonične soli 4-hlor-3-toluidina

200 gr. vode

16 gr. hlorovodonične kiseline 22° Bé razladiti sa

150 gr. leda, zatim se doda rastvor od 7 gr. natrijum-nitrita u

50 gr. vode i tome primeša

500 gr. traganta 60 : 1000 a pre upotrebe dodju se

20 gr. natrijum-acetata, i dopuniti vodom do

1 Kgr.

Mesto 17,5 gr. 4-hlor-3-toluidina može se na primer upotrebiti ista količina 4-hlor-orto-toluidina.

6. Predja se impregniše sledećim osnovnim raslvorom:

12,7 gr. orto-toluidida-β-oksi-naftoe kiseline

20 sm<sup>3</sup> natrijum hidroksida 34 Bé

30 sm<sup>3</sup> natrijumovog turskog crvenog ulja 50%

500 sm<sup>3</sup> vrele vode ladnom vodom dopuniti do

1 litra.

Impregnisana predja osuši se i oboji sledećim diaco-rastvorom:

18,5 gr. hlorovodonične soli 4-hlor-orto-toluidina rastvore se u

16 sm<sup>3</sup> hlorovodonične kiseline 22 Bé i 200 sm<sup>3</sup> ključale vode, zatim se razladi dodajući

150 gr. leda, pa se tome doda mešajući neprestano rastvor od

7,2 gr. nitrita u

50 sm<sup>3</sup> vode.

Rastvor se dopuni do 4 litra i pre upotrebe dodaju mu se 20 gr. natrijum-acetata.

Posle bojenja osuši se dobro, ispira i sapuni.

Na taj se način dobija veoma postojana jasno crvena boja.

7. Diaco-jedinjenja, dobijena na uobičajeni način iz 14,1 gr. 5-hlor-orto-toluidina sipa se, mešajući neprestano u vodenu suspenziju od 29 gr. orto-toluidida 2-3-oksi-naftoe kiseline; ta se suspenzija dobija rastvaranjem gore navedenog jedinjenja u natrijum-hidroksidu i ponovnim taloženjem pomoću razblažene sirčetne kiseline. Boja

se izdvoji u crveno-plavim pahuljicima. Zatim se filtruje, ispira i suši.

#### Patentni zahtev:

Postupak za dobijanje aco-boja, naznačen time, što se proizvoljna diaco-jedinjenja kombinuju sa orto-toluididima 2-3-oksi-naftoe kiseline.

IZDAN 15. APRILA 1924

## PATENTNI SPIS BR. 1856.

Marcel Bader, profesor hemije, Mulhouse, Charles Sunder, inžinjer-hemičar, Mulhouse i Durand & Huguenin, Société Anonyme, Basel.  
Posamak za dobijanje proizvoda, koji se upotrebljavaju za bojenje i štampanje lek-silindričkih vreščaka, a koji mogu služiti uvašte za bojenje raznovranih materija i način njihove fabrikacije i primene.

Prijava od 13. septembra 1922.

Važi od 1. juna 1923.

Pravo prvenstva od 1. septembra 1921. (Francuska).

Boje, koje su poznate pod imenom kip-skih boja (indigo, bio-indigo, indantran i t. d.) upotrebljavaju se u bojerstvu nečajnici, što se u alkalinom rastvoru redukuju, te postaju rastvorljive, pa se zatim dobijeni rastvor ugotovi u kontaktu sa vlažnom solju, da se pri štampanju negradi rastvor, koji sadrži redukovani boji, iskupčivo na osnovu ne vlažno. U ova ova slučaju likira se boja na vlažnu oksidacijom, bilo na vrazbu, bilo pomoću drugih agensija.

Bojenje se pomoću ove metode može relativno lako izvršiti, ali kod štampanja to nije slučaj. Mohoci su našli, da štampanja kao i bojeće ide mnogo bolje, kad se miksira kipskih boja i njihovih reduktivnih preizvoda, upotrebljavajući derivati ovih poslednjih i to paročio smotri estri, nova teli, koja su postala potomcu grupa OH kiselina a koja dobijaju redukcijom boja.

Među ovim estrima ima i produkata rastvorljivih, bilo u organskim rastvornim sredstvima, bilo u vodi ili u vodenim rastvorenima. Za bojenje i štampanje vreščaka interesantni su narodni proizvodi, koji se rastvaraju u vodi i kroz takve mi preporučujemo upotrebu klasičnih estri sumporne kiseline, koji se lako dobijaju i obično su oni najrastvorljivi. Oni se dobiju u dobro pođeljenom pomoću opštih metoda, na primjer deaktivom hlorida kiseline na „derivači“ u prisustvu neke tercijerne baze.

#### Primer:

17,6 delova hloro-sulfonske kiseline dodaju se postepeno i hlađeni u 72 delo piridina, i toj se smeši u CO<sub>2</sub> atmosferi dodaju 12,5 delova suvođeg dihidro-indiga. Pivo se miješa u bladnici pa zatim 1/2-1 sat na 50-60° C. održavajući CO<sub>2</sub> atmosferu. Pošto je reakcija dovršena, razblaži se masu sa njenom polisstrukom zapreminom vode, zagreva se polako, filteri još dok je vrele i oslaviti se da novi proizvod je kristalisan. Pošto se ovaj dobitak u osmor ciridinske soli, to se on pretvara u alkalinu tlu koju drugu podesnu se.

Novi proizvodi upotrebljavaju se poglavito kao neutralna tla, na primjer u obliku one soli, koja je bez nepraktičnosti za svaki pojedini slučaj jer slike različitih tona nisu u glavnom tako stabilne, a da su soli.

Kod indiga dobiva se redi soli, estri sumpore kiselice koje odgovaraju formuli:



Str. 2.

