

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU



INDUSTRIJSKE SVOJINE

KLASA 22 (2)

IZDAN 1 FEBRUARA 1939.

PATENTNI SPIS BR. 14662

The Synthetic of Luxembourg, Luxembourg.

Postupak za izradu boje.

Prijava od 5 augusta 1937.

Važi od 1 augusta 1938.

Ovaj se pronalazak odnosi na postupak za izradu boje koja je potpuno nesagorljiva i sa veoma niskom cenom ne sadržavajući ulja u svome sastavu.

Boja po ovom pronalasku je obrazovana iz dva elementa:

1.) iz tečnog elementa obrazovanog vodenim rastvorom magnezijevog hlorida. Titriranje ovog rastvora može se menjati u dosta širokim granicama, ali je utvrđeno, da gustine, koje su obuhvaćene između 1,180 i 1,290 odgovaraju najpovoljnijim koncentrisanostima;

2.) iz čvrstog elementa, koji je obrazovan mešavinom u prahu magnezije, titanovog oksida i sulfata barita, sa prvenstveno približnim proporcijama: 80% magnezije, 10% titanovog oksida, 10% sulfata barita.

Ipak u pogledu sulfata barita, ovaj može biti unosen ne u prahu već u vidu koloidalnog sulfata barita u suspenziji, u rastvor magnezijevog hlorida, t. j. u tečan elemenat.

Unošenjem u ovaj prah izvesne male količine sulfata ili oksida kakvog metala koji pripada četvrtoj grupi po Mendeleevu a naročito sulfata ili oksida torijuma (na primer 1 do 2% po težini praha) može se uvećati čvrstina i otpornost boje prema vodi. Može se čak zameniti sav ili samo deo sulfata barita sulfatom torijuma.

Tako se ima bela boja. Da bi se imala boja u različitim bojama dodaju se prahu pigmenti, koji su sačinjeni iz metalnih oksida, kao što su oksidi gvožđa za crvene boje, žute boje, crne ili oksid hroma za zelene boje.

Praktično se spravljanje boje izvodi

na sledeći način. Produkti koji su namenjeni za obrazovanje praha se usitnjuju, propuštaju kroz sito br. 250 do 300 i mešaju. Tečni se elemenat spravlja rastvaranjem magnezijevog hlorida u vodi, prah se sipa u tečni elemenat, pri čemu su najpovoljnije proporcije od 780 do 980 po težini tečnosti za 1000 delova praha i sve se tretira na mešalici drobilici, koja daje mnogo bolje rezultate no prosta mešalica i zatim se vrši propuštanje kroz sito. Boja tada spremna za upotrebu.

Da bi se izbegla nezgoda da se boja spravlja u trenutku uporebe pomoću kakve drobilice, moguće je da se umesto praha upotrebi kakva stabilna pasta (testo) koja se treba da razblaži u vreme upotrebe pomoću kakvog tečnog elementa t. j. pomoću rastvora magnezijevog hlorida. U tom se cilju sastojci praha, kao što su gore definisani, usitnjavaju sa kakvom isparljivom organskom tečnošću koja je prvenstveno sposobna za obrazovanje testa sa prahom; na primer upotrebiće se masni sulfonisani alkoholi, monoalkoholi ili polialkohol i njihovi derivati, ili kakva vodena suspenzija koja sadrži zaštitne koloidne kao lizalbinske ili protalbinske kiseline ili njihove soli, ili ova različita tela u mešavini.

U trenutku upotrebe testo se meša sa tečnim elementom t. j. sa rastvorom magnezijevog hlorida i propušta se kroz sito.

Korisno je da se boji po ovom pronalasku dodaju tela za vlaženje koja mogu da umanje površinski napon boje, kao što su galne kiseline kao taurokolična kiselina ili njene soli; tako će se olakšati primena boje na glatke površine.

Za primenu na metalne površine se prvenstveno upotrebljuje najpre prethodno tretiranje na bazi miniuma iz olova, gvožđa ili titana ili drugih „ispunjivača” i sintetičnih smola.

Patentni zahtevi:

1.) Postupak za izradu boje naznačen time, što se boja spravlja iz tečnog elementa koji se sastoji iz rastvora magnezijevog hlorida u vodi, i čvrstog elementa koji se sastoji iz magnezije, oksida titana i sulfata barita.

2.) Postupak za izradu boje po zahtevu 1, naznačen time, što je sulfat barita umesto da se sadrži u prahu, stavljen u koloidalnoj suspenziji u kakav tečan element.

3.) Postupak po zahtevu 1 i 2, naznačen time, što se dodaje izvesna mala količina sulfata kakvog metala, koji pripada četvrtoj grupi po Menedelejevu i naročito sulfata toriuma.

4.) Postupak po zahtevu 1 naznačen time, što se bar delimično sulfat barita za-

menjuje sulfatom toriuma.

5.) Postupak po zahtevu 1 ili 2, naznačen time, što se vrši dodavanje izvesne male količine kakvog metalnog oksida koji pripada čvrstoj grupi po Menedelejevu i naročito oksida toriuma.

6.) Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što čvrsti elemenat sadrži približno 80% po težini magnezije, 10% po težini oksida titana i 10% po težini sulfata barita i što tečni elemenat ima gustinu od 1,180 do 1.290, pri čemu su proporcije čvrstog elementa prema tečnom elementu od 1000 do približno 780-980 po težini.

7.) Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se sastojci čvrstog elementa unose u organsku tečnost, koja je u stanju da sa ovima obrazuje testo (pastu).

8.) Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se vrši dodavanje tela za vlaženje koja su u stanju da smanje površinski napon na primer galne kiseline.

9.) Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se za primenu boje na metalne površine ove oblažu pripremnim slojem iz sintetičnih smola i miniuma.