

KRALJEVINA SRBA, HRVATA I SLOVENACA

UPRAVA ZA ZAŠTITU  INDUSTRIJSKE SVOJINE

KLASA 12 (5)

IZDAN 25. novembra 1922

PATENTNI SPIS BR. 652.

Société Chimique des Usines du Rhône, Paris.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena na sirćetnu kiselinu.

Prijava od 29. marta 1921.

Važi od 1. aprila 1922.

Pravo prvenstva od 9. decembra 1916. (Francuska.)

Poznato je, prema nemačkom patentu br. 271.381, od 22. juna 1912, da se može spraviti diacetat etilidena akcijom acetilena na kristalastu sirćetnu kiselinu u prisustvu sulfata ili fosfata žive.

Osvedočeno je da se ta reakcija stvarno i dešava sa sulfatom žive, samo, da bi utvrdjivanje acetilena bilo povoljno, mora se raditi na temperaturi oko 90 stepeni. Na toj visokoj temperaturi dešava se dosta jako katranisanje i diacetat etilidena osim toga preprpljuje primetno razoravanje usled prisustva sumporne kiseline koja se dekompoziciom katalizatora oslobodjava.

Sve druge so'i žive sa mineralnim kiselinama dejstvuju nesavrnjivo manje nego sulfat. Naročito pak fosfat [koji je u patentu, pored sulfata, jedino n značen] nema apsolutno ikakvog dejstva Isto tako i hloridi žive.

U tekstu patenta rečeno je, istina, qa se reakcija može olakšati dodatkom mineralnih kiselina ili kiselih soli katalizatoru, međjutim opiti vrčeni u tom smislu navode na konstataciju da jedino sumporna kiselina proizvodi primetno dejstvo smanjujući temperaturu reakcije, a'i da njeno dodavanje ima tu ozbiljnu nezdodu da znatno umanjuje proizvodjenje.

Sve ovo dokazuje da je reakcija daleko od toga da ima opšti značaj koji joj nemački patent pridaje.

Međjutim potraživač je našao da se sve te nezgode mogu izbeći ako se sufat žive zameni su'fonskim kiselinama u prisustvu acetata žive.

Aromatične sulfonske kiseline (su'fonski benzol, sulfon ki naften, su'fonski kapifen) potpuno katalizuju reakciju. Ali naročito treba istaći upotrebu sulfonskih kiselina masne serije, kao sulfacetičnu kiselinu, disulfonski acetaldehid, metioničnu kiselinu i t. d.

Primer 1.

U 800 delova sirćete kiseline zagrejane na 70 stepeni C, rastvori se 40 delova živinog oksida zatim mešajući doda se tankim mlazem topao rastvor:

50 delova 3 naften sulfonske kiseline
u 200 delova sićetne kiseline.

Opaža se formiranje belog taloga živinog naften sulfonata. U tako dobivenu mešavinu sprovode se 200 delova acetilena, tako da ga mešavina absorbuje u roku od 2 časa i na temperaturi od 70 stepeni C.

Zatim se poznatim sredstvima izdvoji višak sirćetne kiseline od formiranog diacetata.

Primer II.

U 1000 delo. a kristalaste sirčetne kiseline zagrejane na 70 stepeni C rastvori se 40 delova živinog oksida. U taj se rastvor sipa sledeća mešavina:

- sulfacetične kiseline 26 delova;
- sirčetne kiseline 100 delova.

U toku od 5 časova i na 65 stepeni C fiksira se za sirčetnu kiselinu 230 delova acetilena.

Na kraju operacije mešavina diacetata i sirčetne kiseline vrlo je malo obojena i potpuno bistra.

Patentni zahtev.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena na sirčetnu kiselinu, naznačen time što se tretiranje vrši u prisustvu sulfonskih kiselina aromatične ili masne serije i živinog acetata.

PATENTNI SPIS BR. 652.

Société Chimique des Usines du Rhône, Paris.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena u prisustvu kiselina.

Ustav od 1. aprila 1922.

Priloga od 29. maja 1922.

Prava prevodna od 2. decembra 1918. (Francuska).

U ovom delu opisano je postupak za pripremu diacetata etilidena iz sirčetne kiseline i acetilena. U ovom postupku koristi se mešavina sirčetne kiseline i živinog oksida. U toku od 5 časova i na 65 stepeni C fiksira se za sirčetnu kiselinu 230 delova acetilena. Na kraju operacije mešavina diacetata i sirčetne kiseline vrlo je malo obojena i potpuno bistra.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena u prisustvu kiselina aromatične ili masne serije i živinog acetata.

U ovom delu opisano je postupak za pripremu diacetata etilidena iz sirčetne kiseline i acetilena. U ovom postupku koristi se mešavina sirčetne kiseline i živinog oksida. U toku od 5 časova i na 65 stepeni C fiksira se za sirčetnu kiselinu 230 delova acetilena. Na kraju operacije mešavina diacetata i sirčetne kiseline vrlo je malo obojena i potpuno bistra.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena u prisustvu kiselina aromatične ili masne serije i živinog acetata.

U ovom delu opisano je postupak za pripremu diacetata etilidena iz sirčetne kiseline i acetilena. U ovom postupku koristi se mešavina sirčetne kiseline i živinog oksida. U toku od 5 časova i na 65 stepeni C fiksira se za sirčetnu kiselinu 230 delova acetilena. Na kraju operacije mešavina diacetata i sirčetne kiseline vrlo je malo obojena i potpuno bistra.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena u prisustvu kiselina aromatične ili masne serije i živinog acetata.

U ovom delu opisano je postupak za pripremu diacetata etilidena iz sirčetne kiseline i acetilena. U ovom postupku koristi se mešavina sirčetne kiseline i živinog oksida. U toku od 5 časova i na 65 stepeni C fiksira se za sirčetnu kiselinu 230 delova acetilena. Na kraju operacije mešavina diacetata i sirčetne kiseline vrlo je malo obojena i potpuno bistra.

Način spravljanja diacetata etilidena dejstvom acetilena u prisustvu kiselina aromatične ili masne serije i živinog acetata.