

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 16



INDUSTRIJSKE SVOJINE

Izdan 1 Maja 1932.

PATENTNI SPIS BR. 8864

**Kunstdünger-Patent-Verwertungs-Aktiengesellschaft, Glarus,
Švajcarska.**

Postupak za luženje sirovog fosfata.

Dopunski patent uz osnovni patent broj 8862.

Prijava od 2 maja 1931.

Važi od 1 augusta 1931.

Najduže vreme trajanja do 30 juna 1946.

U osnovnom je patentu opisan postupak za luženje sirovog fosfata, prema kojemu se sirovi fosfat luži sa sumpornom kiselinom uz sudelovanje alkalijskog sulfata ili bez takovoga ili sa kojom drugom mineralnom kiselinom uz sudjelovanje alkaliskog sulfata za obaranje vapna, pri čem se jedan dio proizvađanih nesepariranih reakcionih proizvoda dovodi natrag u proces luženja i čini djelovali na sirovi fosfat, iza čega se dodaje lužna kiselina i eventualno upotrebljavani alkalijski sulfat. Kroz rečene, u cirkulacionom optoku vođene reakcione produkte, koji sadrže velike količine slobodne fosforne kiseline, rastopi se sirovi fosfat u bitnosti prije, nego što se dodaje lužna kiselina odn. sredstvo za obaranje, čime se olakšava izdvojenje vapna kao kalcijski sulfat u zrnatom, stoga lahko izdvojitom obliku.

Sada se je pronašlo, da se u cirkulacionom optoku vođeni reakcioni produkti dadu probitačno i drugim načinom dovesti natrag u proces, a da time odvajanje kalcijskog sulfata u lahko izdvojitom obliku ne šteti, i to tako, da se uzimlju za razrjeđivanje lužne kiseline ili za razrjeđivanje sredstva za obaranje vapna ili za te obje svrhe. Time je omogućeno dobivanje za izvedenje reakcije prikladnu jakost lužne kiseline odn. rastopine sredstva za obaranje, a da nije potrebno razrjeđivanje s vodom. Shodno se vodi u cirkulacionom optoku tolika količina nesepariranih reakcionih pro-

izvoda, da dostaje za rastapanje sirovoga fosfata i za miješanje sa lužnom kiselinom odn. sredstvom za obaranje. U osnovnom je patentu navedena kao prikladna količina 5 do 10 cm³ nesepariranih reakcionih produkata na tonu sirovog fosfata. Provedenje se postupka još olakšava, kada se količina u cirkulacionom optoku vođenih reakcionih produkata povisi do na 20 cm³ po toni sirovoga fosfata, osobito, ako trebaju biti pomiješani sa sirovim fosfatom i sa lužnom kiselinom odn. sa sredstvom za obaranje.

Ako se upotrebljuje kalijski sulfat ili drugo sredstvo za obaranje vapna u krutoj formi, onda se sa sredstvom za obaranje pomiješa tolika količina u cirkulacionom optoku vođenih nesepariranih reakcionih produkata, da se ovo u njima sasvim rastopi prije, nego što se privodi reakciji. Ovaj je postupak naročito vrijedan, ako se kao sredstvo za obaranje vapna uzimlje kalijski sulfat i kao lužna kiselina dušična kiselina.

Patentni zahtjevi:

1. Postupak za luženje sirovog fosfata prema patentu br. 8862, naznačen time, što se lužna kiselina ili sredstvo za obaranje ili oboje privodi reakciji pomiješano sa u cirkulacionom optoku vođenim nesepariranim reakcionim produktima.
2. Postupak prema zahtjevu 1, kod koje-

ga se upotrebljuje kalijski sulfat kao sredstvo za obaranje vapna, naznačen tim, što se kalijski sulfat najprije pomiješa sa u cirkulacionom optoku vođenim neseperiranim

reakcionim produktima i u njima savim rastopi, iza čega se rastopina privodi reakciji.

INDUSTRIJSKE SVOJINE

Kladan 1. Maja 1932.

UPRAVA ZA ZAŠTITU

Klasa 10

PATENTNI SPIS BR. 8864

Kunstböcker-Patent-Verwertungs-Aktiengesellschaft, Glarus, Švajcarska.

Postupak za izučavanje sirovog fosfata.

Dopunski patent uz glavni patent broj 8862.

Važi od 1. avgusta 1931.

Prijava od 2. maja 1931.

Neizdaše vreme trajanja do 30. juna 1946.

Izveštač da dostaje za razbijanje sirovog fosfata i za miješanje sa tučnom kiselinom, koja sredstvom za obaranje. U osnovnom patentu navedeno kao prikladna količina je 10 cm³ neseperiranih reakcionih proizvoda iz tučnog sirovog fosfata. Provedenje se postupa još olakšava, kada se količina u cirkulacionom optoku vođenih reakcionih proizvoda poveća do na 20 cm³ po tonu sirovog fosfata, osim ako treba biti pomiješan sa sirovinom fosfatom i sa tučnom kiselinom odn. sa sredstvom za obaranje.

Ako se upotrebljuje kalijski sulfat ili drugo sredstvo za obaranje vapna u krutoj formi, onda se sa sredstvom za obaranje pomiješa tolika količina u cirkulacionom optoku vođenih neseperiranih reakcionih proizvoda, da se ovo u njima savim rastopi, nego što se privodi reakciji. Ovaj je postupak naročito vrijedan, ako se kao sredstvo za obaranje vapna uzimlje kalijski sulfat i kao tučna kiselina dušična kiselina.

Palealni zahtjevi:

1. Postupak za razbijanje sirovog fosfata pri glavnom patentu br. 8862, naznačen time, što se tučna kiselina ili sredstvo za obaranje ili oba privodi reakciji pomiješano sa u cirkulacionom optoku vođenim neseperiranim reakcionim produktima.
2. Postupak prema zahtjevu 1, kod kojeg-

U osnovnom je patentu opisan postupak za razbijanje sirovog fosfata, prema kojemu se sirovi fosfat tuči sa sirovinom kiselinom ili sa sirovinom alkalijom ili sa sirovinom drugim mineralnim kiselom uz sudjelovanje alkaliskog sredstva za obaranje vapna, pri čem se izveštač da dostaje za razbijanje sirovog fosfata i za miješanje sa tučnom kiselinom, koja sredstvom za obaranje. U osnovnom patentu navedeno kao prikladna količina je 10 cm³ neseperiranih reakcionih proizvoda iz tučnog sirovog fosfata. Provedenje se postupa još olakšava, kada se količina u cirkulacionom optoku vođenih reakcionih proizvoda poveća do na 20 cm³ po tonu sirovog fosfata, osim ako treba biti pomiješan sa sirovinom fosfatom i sa tučnom kiselinom odn. sa sredstvom za obaranje.

Štada se je pronašlo, da se u cirkulacionom optoku vođenih reakcionih proizvoda, da prethodno i drugim načinom dovede u proces, a da time odvoje fosforne soli i to tako, da se u njima razvije reakcija između fosforne i alkalne kiseline ili sa razmjerno sredstvom za obaranje vapna ili sa le optičkim. Time je omogućeno dobivanje različitih reakcionih produkata iz fosforne kiseline, koja se razvija sa obaranjem, a da nije potrebno razdvajanje u vodu. Shodno se vodi u cirkulacionom optoku tolika količina neseperiranih reakcionih proizvoda, da se ovo u njima savim rastopi, nego što se privodi reakciji. Ovaj je postupak naročito vrijedan, ako se kao sredstvo za obaranje vapna uzimlje kalijski sulfat i kao tučna kiselina dušična kiselina.