



PATENTNI SPIS BR. 4441

Dr. Max Buchner, Hannover—Kleefeld, Nemačka.

Postupak za izradu hidroksida i karbonata.

Prijava od 13. juna 1925.

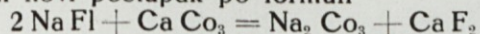
Važi od 1. marta 1926.

Traženo pravo prvenstva od 14. juna 1924. (Nemačka).

Predmet ovog pronalaska jeste izrada hidroksida i karbonata iz fluorida, i to rastvorljivih karbonata i hidroksida, pri čemu za pretvaranje sa fluoridom služe takvi karbonati ili hidroksidi, čija baza daje nerastvorno jedinjenje fluora. Pretvaranje se vrši u smislu pronalaska pri višoj temperaturi i pod pritiskom, i to sa malo vode, po pravilu u prisustvu količine vode nedovoljne za rastvaranje, u krajnjem slučaju tolike količine vode, koja upravo vodi do zasićenog rastvora.

Uzmimo da se n. pr. tretira natriumfluorid sa silicijumovim alkalnim hidroksidom ili silicijumovim alkalnim karbonatom u prisustvu malo vode na 80° C, zgodno u autoklavama (kollovi za kuvanje parom). S pogledom na to, uzimaju se i više temperature, da bi se zgodno mogao postići pritisak od više atmosfera.

Za natrium-fluorid i ugljikiseli kreč prelazi novi postupak po formuli



kvantitativno u sodu. Na neočekivan način vrše naročiti radni uslovi potpuno pretvaranja. Pri radu sa malo vode izdvaja se odmah jedan deo sode. Odvajanje dobivene sode od kalcium-fluorida uspeva sa malo vode.

Novi postupak važi uopšte za sve hidrokside i karbonate i odgovarajuće proizvoljne izlazne materije.

Za izradu karbonata, naročito za dobija-

nje sode postoji jedan naročiti način u tome, da se pretvaranje izvodi u prisustvu ugljene kiseline. Time se još ubrzava razlučivanje. Dalje je time data naročita mogućnost za dobijanje nadpritiska.

Umesto slobodne ugljene kiseline mogu se uzeti i supstance, koje odvajaju ugljenu kiselinu, kao bikarbonat.

Može se i tako raditi, da je dovoljna količina ugljene kiseline za obrazovanje karbonata, na pr. natrium-bikarbonat. Na taj način su moguća još veća koncentrisanja. Pri smanjivanju pritiska izduva se ugljena kiselina i postaje soda. U takvom slučaju radi se u dvema fazama, na primer obrazovanje bikarbonata na nižoj i rastavljanje u sodu na višoj temperaturi.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za izradu hidroksida i karbonata, naznačen time, što se fluoridi sa takvim karbonatima i hidroksidima pretvaraju na višoj temperaturi i pod pritiskom, koji mogu dati nerastvorljiv fluorid.

2. Oblik izvođenja postupka po zahtevu 1, naznačen time, što se tretira sa količinom tečnosti nedovoljnom za rastvaranje ili najviše sa zasićenim rastvorom.

3. Oblik izvođenja postupka po zahtevu 1 i 2, za izradu karbonata, naznačen time, što se reakcija vrši u prisustvu ugljene kiseline ili jedinjenja, koja odvajaju ugljenu kiselinu.



INDUSTRIJSKE SVOJINE
Izdana 1. Septembra 1927.

UPRAVA ZA ZAŠTITU
Klasa 12 (3)

PATENTNI SPIS BR. 4441

Dr. Max Buchner, Hannover-Kleefeld, Nemačka.

Postupak za izradu hidroksida i karbonata.

Važi od 1. marta 1926.

Prijava od 12. juna 1925.

Traženo pravo prvinstva od 14. juna 1924. (Nemačka).

Ujane sode postoji jedan naročiti način u to-
me, da se pretvaranje izvodi u prisustvu
ujane kiseline. Time se još ubrzava raz-
lučivanje. Dalje je time data naročita mo-
gućnost za dobijanje natrijske.

Umesto slobodne ujane kiseline mogu
se uzeti i supstance, koje odvajaju ujane
kiselinu kao bikarbonat.

Može se i tako raditi, da je dovoljna
količina ujane kiseline za otpazovanje
karbonata, na pr. natrijum-bikarbonat. Na
taj način su moguća još veća koncentra-
cija. Pri smanjivanju pritiska izdava se u-
jane kiselina i postaje soda. U takvom
slučaju radi se u dvama fazama, na pr.
met otpazovanje bikarbonata na nižoj i
rastavljanje u sodu na višoj temperaturi.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za izradu hidroksida i kar-
bonata, naznačen time, što se fluorida sa tak-
vim karbonatima i hidroksidima pretvaraju
na višoj temperaturi i pod pritiskom, koji
mogu dati nerastvorljiv fluorid.
2. Oblik izvođenja postupka po zahtevu
1, naznačen time, što se tretira sa koloid-
nom tečnošću nedovoljnom za rastvaranje
ili najviše sa zasićenim rastvorom.
3. Oblik izvođenja postupka po zahtevu
1 i 2, za izradu karbonata, naznačen time,
što se reakcija vrši u prisustvu ujane ki-
seline ili jedinjenja, koja odvajaju ujane
kiselinu.

Predmet ovog pronalaska jeste izrada
hidroksida i karbonata iz fluorida i to raz-
lučivih karbonata i hidroksida, pri čemu
za pretvaranje sa fluoridom služe takvi kar-
bonati ili hidroksidi, čija baza daje neras-
tvornu jedinjenje fluora. Pretvaranje se vr-
ši u smislu pronalaska pri višoj tempera-
turi i pod pritiskom i to sa malo vode,
po pravilu u prisustvu količine vode nedo-
voljne za rastvaranje, u krajnjem slučaju
loške količine vode, koja upravo vodi do
zasićenog rastvora.

Umimo da se n. pr. tretira natrijumfluorid
sa silicijumovim alkalnim hidroksidom ili
silicijumovim alkalnim karbonatom u prisus-
tvu malo vode na 80° C, xgdo se u auto-
klavama (kolovi za kuvanje parom), 2 po-
gledom na to, uzimaju se i više tempera-
ture, da bi se xgdo mogao postići pri-
tlak od više atmosfera.

Za natrijumfluorid i ugljikiseli kreč pre-
tavi novi postupak po formuli
 $2NaF + CaCO_3 = Na_2CO_3 + CaF_2$
kvantitativno u sodu. Na neočekivan način
vrše naročiti radni uslovi potpuno pretva-
ranja. Pri radu sa malo vode izdva se
odmah jedan deo sode. Otvorjenje dobive-
ne sode od kalcijumfluorida uspeva sa
malo vode.

Novi postupak važi upšte za sve hidrok-
sida i karbonata i odgovarajuće protivjoli-
ne izlaxne materije.
Za izradu karbonata, naročito za dobija-