

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠTITU



INDUSTRISKE SVOJINE

KLASA 1 (3)

IZDAN 1 MAJA 1939.

PATENTNI SPIS BR. 14871

Deutsche Gold- und Silber-Scheideanstalt vormals Roessler, Frankfurt a. M.,
Nemačka

Sredstvo za izdvajanje flotacijom.

Prijava od 2 marta 1938.

Važi od 1 decembra 1938.

Ovaj se pronašao odnosi na spravljanje sredstva za obrazovanje pene, kao što se ovo upotrebljuje za flotaciju n. pr. ruda, uglja i t. sl. Kao što je poznato kod flotacije se usitnjene sirove rude izlažu u tečnostima pomešanim sa penušajući dejstvujućim sredstvima uticaju kakve fino izdeljene gasne struje, tako, da se određeni sastojci sirovih produkata penom nose u visinu i odvajaju, dok ostali sastojci kao n. pr. bezvredni kamen i t. sl. padaju na dno. Uspeh jedne takve flotacije zavisi u prvom redu od dejstva dodatog sredstva za proizvođenje pene. Uopšte se za ovo upotrebljuje četinarsko ulje.

Sad je nadeno, da se dobija izvrsno podesno sredstvo za odabiranje flotacijom, ako se polazi od terpentinskog ulja i ako se ovo razloži fizičkim metodama ili ako se izloži hemijskom tretiraju. Kao početni produkati dolaze u obzir veoma različita terpentinska ulja, kao n. pr. balsam-terpentin, tako zvani sulfat-terpentin, terpentin iz drveta (borovo ulje). Sulfat-terpentin se dobija kod drvenog rastavljanja konifera (četinara) koji sadrže terpentina, ako se ovo rastavljanje vrši pomoću sulfata, kao n. pr. natrium sulfata, odnosno pomoću sumporaste kiselina.

Kao fizički metodi dolaze u obzir frakcionuće destilisanje, ekstrahovanje ili kristalizovanje. Kod flotacije se dobija veoma stabilna pena, ako se upotrebe takve destilacione frakcije koje se javljaju kod destilacije terpentinskog ulja, naročito sulfat-terpentinskog ulja ili borovog ulja, sa srednjim ili višim granicama ključanja. I produkti, koji se dobijaju razlaganjem u

struji vodene pare ili u vakuumu, veoma su poznati za flotaciju. Hemijsko tretiranje se proteže na hidratisanje, koje se na poznat način, dakle n. pr. tretiranjem pomoću kiselina, anhidridom kielina, mineralnim kiselinama (ugljovodonik, sumporna kiselina) i za ovim sledujućim hidrolisnjem. Na primer može se sirovo sulfat-terpentinsko ulje tretirati ugljovodonikom do zasićenja i produkati se može hidrolisati kuvanjem sa vodom ili alkalno dejstvujućim materijama. Destilisnjem sa vodenom parom dobija se u kondenzatu materijala, koja daje izvrsno sredstvo za obrazovanje pene kod flotacije.

Da po pronašau spravljene frakcije daleko nadmašuju dejstvo sirovog terpentinskog ulja, vidi se iz sledećeg primera:

Frakcionuće destilisanjem sirovog borovog ulja se izoliše frakcija od 200—220°. Ova se frakcija dodaje u kapljicama tečnosti, koja služi za flotaciju Mansfeldskog bakarnog škriljca, dakle relativno siromašne bakarne rude. Da bi se dobila stabilna pena, potrebne su četiri kapljice frakcije sirovog borovog ulja. Količina koncentrata iznosi pri tome 6%. Ako se pak flotacija izvodi pod istim prilikama sa nefrakcionisanim sirovim borovim uljem, to je potrebno 10 kapljica. Dobit koncentrata iznosi pri tome samo 3,8%. Osim toga je obrazovanje pene minimalno i stub iz pene nije stabilan. Hemijsko se tretiranje sirovog terpentina, koje vodi ka podesnim sredstvima za obrazovanje pene, može prvenstveno saštovati u tome, da se terpentin izloži tretiranju koje delimično dejstvuje ekstrahujući.

Sad je dalje nadeno, da se dolazi do naročito povoljnih sredstava za obrazovanje pene, ako se terpentin izloži tretiranju koje delimično dejstvuje oksidišući. Pene proizvedene takvim jednim produkтом su veoma stabilne. Količina sredstva za obrazovanje pene koja treba da se upotrebi je znatno manja no kod poznatih sredstava za obrazovanje pene. Oksidacija terpentina koja može poticati iz veoma različitih izvora, izvodi se prvenstveno sa molekularnim kiseoničkom ili vazduhom pri povećanoj temperaturi.

Naročito se korisno pokazuje oksidisanje pomoću gasovitog kiseonika, ako se stara o tome, da su prisutne male količine vode. Time se postiže izvesno dejstvo pene već pri oksidisanju, koje naravno potpomaže uticaj gasovitog oksidacionog sredstva usled fine raspodele.

U 1 kg finskog sirovog sulfat-terpentinskog ulja (gustina 0,865, alkoholna sadržina, računata kao terpineol 3,8% sadržine estera, računato kao terpineolformiat, 0,2%) bio je u kakvom podesnom sudu kroz kakav porozan filter uveden fino raspodeljeni kiseonik. Reakcioni sud se pri tome našao u kakvom grejnem kupatilu od 100° C. Vreme tretiranja je iznosilo 8 časova. Po završetku ogleda se dobilo ulje sledećih osobina: Gustina 0,9751; sadržina alkohola 24,5%; sadržina estera 7,7%. Ovo ulje i početni materijal su ispitani u pogledu njihovih osobina za obrazovanje sredstva za penu u pogledu flotacije. Početni je materijal imao karakteristični broj 19, a reakcioni produkat 4. Ovaj se poslednji tako pokazao kao mnogo povoljniji no početni materijal. U karakterističnom broju dolazi do izražaja broj kapljica potrebnih kao dodatak, tako, da se kiseonikom tretiranog ulja potrebuje znatno manje no netretiranog ulja. Osim toga treba primestiti, da kod netretiranog ulja obrazovanje pene nije bilo dovoljno ravnometerno, dok se kod oksidisanog produkta u flotacionom ogledu dobilo besprekorno obrazovanje pene. Umesto kiseonika mogu se naravno upotrebiti i takva sredstva, koja odaju kiseonik, dakle ozon, vodonični superoksid, persoli, i t. sl. Takođe je moguće, da se tako tretirani terpentin hidroliše ili da se tretira na koji gore pomenuti način.

Dalja jedna vrsta hemijskog tretiranja, koja vodi ka dobrim sredstvima za obrazovanje pene i ka izvesnom poboljšanju sirovog terpentinskog ulja, sastoji se u tome, da se za reakciju sposobne hemijske grupe koje sadrže kiseonika nanesu na terpentinska ulja, dakle n. pr. da se terpentinsko ulje dovede u reakciju sa aldehydima, naročito formaldehidom. Ovo se vr-

ši prvenstveno zajedničkim zagrevanjem komponenata pri običnom ili povećanom pritisku, u datom slučaju uz upotrebu katalizatora.

Na primer je 100 g sirovog sulfat-terpentinskog ulja bilo zagrevano sa 22 g paraformama, t. j. polimerizovanog formaldehida u 100 g ledene sirčetne kiseline, za vreme od 25 časova na uredaju sa hladnim sa povratnim tokom. Rastvor je eteirisani, eter sa vodom i natrium bikarbonatom ispran i po sušenju izdvojen destilisanjem. Dobilo se kao zaostatak 148 g ulja. Ovo je ulje bilo saponifikovano sa alkalnom lužinom, saponifikovano je ulje primljeno u eteru, destilisano i zaostatak je frakcionisan. Frakcija od 225° do 240° isto kao i frakcija od 240—270° je dala pri flotaciji naročito dobra iskorišćenja i obrazovanje pene.

Kod pretvaranja terpentinskog ulja sa formaldehidom pod pritiskom, dakle n. pr. višečasovnim zagrevanjem u cevi retorte u alkalnom rastvoru daje se organskim putem spravljati za flotaciju veoma podesno ulje koje ključa preko 200°.

Spravljanje produkata koji se mogu upotrebiti po pronalasku je radi primera pokazano na pojedinim vrstama terpentinskog ulja. Ovaj pronalazak nije ogrničen na ove pojedine vrste; on važi za terpentinska ulja svakog porekla, i za četinarsko ulje koje se isto tako, kao i ostale vrste terpentinskih ulja kao borovo ulje, sulfat-terpentin, kod dobijanja natrijeve celuloze dobijajući se terpentin, balsam-terpentinsko ulje, znatno poboljšava u flotacionom dejstvu.

Patentni zahtevi:

1.) Postupak za spravljanje sredstva za obrazovanje pene kod izdvajanja flotacijom naznačen time, što se upotrebljuje prvenstveno takvo terpentinsko ulje koje je dobiveno kod rastavljanja drveta pomoću sulfata, kao n. pr. natrium sulfata ili sumporaste kiseline, i koje je bilo izloženo kakvom fizičkom tretiranju, kao n. pr. frakcionisućem destilisanju, ekstrahovanju ili kristalizovanju odnosno kakvom hemijskom tretiranju.

2.) Postupak po zahtevu 1, naznačen time, što se kao sredstvo za obrazovanje pene kod flotacije upotrebljuje četinarsko ulje koje je prethodno tretirano i koje se dobija kod suve destilacije četinara.

3.) Postupak po zahtevu 1 i 2, naznačen time, što se hemijsko tretiranje sastoji u delimičnom oksidisanju.

4.) Postupak po zahtevu 1 do 3, nazačen time, što se hemijsko tretiranje sasioji u dodavanju za reakciju sposobnih

organских материала, как например альдегида, нередко формальдегида.

