

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ZAŠТИTU

Klasa 40 (3)



INDUSTRISKE SVOJINE

Izdan 1. oktobra 1933.

PATENTNI SPIS BR. 10384

American Smelting and Refining Company, New York, U. S. A.

Postupak za spravljanje legura upotrebljavajući karbide u veličini lešnika i snažno mešanje.

Dopunski patent uz osnovni patent broj 8690.

Prijava od 29 decembra 1932.

Važi od 1 maja 1933.

Traženo pravo prvenstva od 30 decembra 1931 (Nemačka).

Najduže vreme trajanja do 31 maja 1946.

Ovaj se pronalazak odnosi na spravljanje metalnih legura reakcijom karbida zemno-alkalnih metala sa istopljenim metalom u sleđućem se karbidi raspadaju u svoje elementarne sačinitelje, oslobođavajući zemno-alkalni metal, koji ulazi u rastopljeni metal i pravi željenu leguru.

Odredenje rečeno, ovaj se pronalazak odnosi na poboljšanje u postupku za izvođenje gore pomenute reakcije, kojom se metalne legure, na primer olovo i cink, ili samo cink, mogu načiniti sa sadržajem zemno-alkalnih metala do skoro 50% više nego što ih sadrže legure, proizvedene prema opšte priznatim normiranim postupcima za spravljanje sličnih legura, i to zahvaljujući upotrebi karbida kao izvora zemno-alkalnih metala. Pored toga, ovako poboljšani postupak daje uopšte mnogo veći prinos, vrlo često od 10 do 15% veći nego pri normalnom postupku.

Jedna od glavnih odlika ovog pronalaska jeste neprekidnost rada, koja se postiže ovim poboljšanim postupkom, jer je udešeno da karbidi zemno-alkalnih metala naizmenično i neprekidno reagiraju sa rastopljenim metalom, koji sačinjavaju osnovicu željene legure, i sa čistećom i rastvarajućom zgurom, koja postaje prilikom progresivnog zasićavanja osnovnog metala legure zemno-alkalnim metalima prilikom raspadanja karbida. Druga odlika ovog novog postupka leži u upotrebi karbidnih delića

jedne određene veličine, poznate u trgovini kao »zrno od graška ili lešnika«, a to će reći zrnevље, čiji prosečan prečnik iznosi od 6.4 do 19 mm. Ovaj pronalazak predviđa takođe i naročite odlike mešanja, koje doprinose da se osiguraju dobri rezultati dobiveni ovim postupkom.

Prema ovom postupku, istopljena masa željenog metala, na primer, olova ili cinka, može se načiniti u nekom loncu ili odgovarajućem sudu, i može se prekriti kakvom podesnom šljakom. Sloj šljake može sadržavati ma koje od viših halogenskih soli alkalnih ili zemno-alkalnih metala, ubrajujući tu i magnezijum ili neku podesnu mešavinu, ma da treba izbegavati soli ili mešavine sa relativno visokom tačkom topljenja. Pri izradi legure olova i kalcijuma, dobri se rezultati mogu postići upotrebljavajući šljaku, koja je sadržavala samo kalcijum hlorida, ili mešavinu kalcijum hlorida i natrijum hlorida, ili najzad mešavinu kalcijum hlorida i kalcijum fluorida.

U tako rastopljenu masu osnovnog metala mogu se ubaciti izvesne količine karbida željenog zemno-alkalnog metala, u veličini lešnika, posle čega se celokupan sadržaj lonca snažno meša na takav način da zrnevљe karbida neprekidno i naizmenično bude izlagano dejству šljake i rastopljenog metala.

Ova neprekidna reakcija i dodir karbidnih delića sa šljakom i rastopljenom ma-

som, može se vrlo zgodno izvoditi, ako se u rastopljenu masu postave mešalica, koja će masu mešati tako da se u njoj stvori vrtlog, kroz koji se karbidni delići uvlače iz šljake do u rastopljeni metal, gde predaju jedan deo svoga sadržaja zemno-alkalnih metala, posle čega bivaju oterani mešalicom napolje i nagore duž dna i bokova suđa, u kome je masa rastopljena. Nađeno je, da se teranjem mešalice brzinom od 100 do 300 obrta na minut za vreme od šest do deset časova, postiže vrlo poveljna cirkulacija za obrazovanje legura, čiji sadržaj zemno-alkalnih metala može biti od 3 do 3.5%.

Postupak se može vrlo zadovoljavajući izvoditi na temperaturi od 700—760° C, ali zbog opšteg radnog efekta, nadeno je da je bolje raditi na temperaturi nešto malo ispod 700° C. Da bi se osigurala postojana i ravnomerna temperatura a i da se izbegnu topotni gubitci, sud sa rastopljenom masom pokriva se za vreme rada.

Sledeći specifičan primer, koji prikazuje primenu ovog pronaleta na izradu legura olova i kalcijuma, daje se samo radi lakšeg prikaza i razumevanja načina za izvođenje ovog pronaleta.

Približno 450 kg mešavina kalcijumhlorida i natrijum hlorida stavi se u običan lički lonac za rafiniranje metala, i zagreje se do temperature od približno 700° C, radi potpunog stapanja i dehidratizacije sone mešavine. Tako rastopljenoj šljaci doda se osam tona olova, posle čega se u masu stavi jedna mešalica, koja se može podešavati po visini, tako da joj najniži položaj može biti oko 23 cm, od dna lonca, a najviši oko 54 cm, iznad dna lonca. Mešalica se stavlja u rastopljenu masu u cilju teranja karbidnih delića naizmenično između šljake i rastopljenog metala. Obrtanjem mešalice u masi se stvorio vrtlog, u koji se sada doda oko 540 kg, karbidnih delića u veličini lešnika.

Mešalica se ima obratiti brzinom od približno 125 obrta na minut za prva dva časa, posle čega se brzina obrtanja postepeno povećava za vreme perioda od četiri časa, dok ne dostigne brzinu obrtanja od 250 obrta na minut. Ova se brzina ima održavati za vreme drugih dva časa, posle čega se smatra da je radnja dovršena. Za sve vreme mešanja, lonac se mora držati zatvorenim, da bi se osigurala postojana temperatura od približno 700° C. Posle ovako izведенog postupka, iz lonca izvadena legura olova i kalcijuma sadržava je približno 3.5% kalcijuma.

Sledeće se objašnjenje daje, bar delimično, o uzrocima boljih rezultata dobijenih

ovim pronaletom, i o tehničkom napretku ostvarenom primenom ovog pronaleta.

Pored malih količina ostalih primesa, karbid koji se u trgovini može dobiti, narоčito kalcijum karbid, sadrži prilične količine oksida, na primer kalcijum oksida.

Opšte je verovanje da se ovaj oksid nalazi prisutan kao eutektična primesa uz karbid i da je rasturen i difuziran kroz celu karbidnu masu. Tako na primer, tipičan primerak trgovinskog kalcijum karbida sadrži CaC_2 protkan sa relativno velikom ko-
u mesto što sadrži čist CaC_2 , u stvari sadrži CaC protkan sa relativno velikom količinom CaO_2 — CaO eutektičnom primesom, koja verovatno opkoljava i drži delice CaC_2 kao u nekoj mreži. Kako je CaO neutralan prema olovu ili prema kome drugom metalu, koji se uzima za osnovu legure, to je izvršenje legurisanja, a to će reći, kada rastopljeni metal reagira sa karbidima, radi otpuštanja ugljena i stvaranja legure sa oslobođenim metalom, usporeno i ograničeno na onu količinu karbida, koja je u ne- posrednom dodiru sa rastopljenom metalnom masom.

Prema tome, naizmeničnim izlaganjem karbidnih delića prečišćavajućem i rastvaraјućem dejstvu šljake pa zatim dejstvu rastopljenog metala u loncu, oksidi, koji obično sprečavaju izlaganje karbida dejstvu rastopljenog metala, postepeno se uklanjuju, tako, da sve veće količine karbida ulaze u dodir sa rastopljenim metalom, te se i rastopljena masa postepeno zasićava sadržajem zemno-alkalnih metala. Drugim rečima, ovaj pronalet, predviđajući neprekidnu cirkulaciju karbidnih delića, za vreme koje su oni naizmenično i neprekidno izloženi dejstvu šljake i rastopljenog metala, sa kojima reagiraju, osigurava neprekidno i stalno izlaganje karbida, oslobođenog od oksida, koji reakciji smeta, rastopljenoj masi. Kao što je to napred bilo rečeno, ovaj se rezultat može lako ostvariti upotrebljavajući odgovarajuću mešalicu, koja će se terati pogodnom brzinom.

Pored toga, upotreba karbidnih delića naročite veličine od velike je važnosti pri osiguravanju dobrih rezultata napred posnutih. Veličina tih delića je približno ravnja veličini lešnika i delici ove veličine imaju naročitih odlika. Pre svega, smanjuju se gubitci usled oksidacije. Ako se upotrebe vrlo sitni karbidni delići, na primer, sitni kao brašno, oni se rasture kroz šljaku i teže da se popnu na njenu površinu. Na protiv, karbidi u veličini lešnika, po povratku na površinu rastopljenog metala, ne pokazuju tu težnju za izlaskom na površinu šljake već ostaju u njenim donjim slojevima. Prema tome, gubitci usled oksidiranja

i prema tome manji ukupan korisan efekat rada, kako se smanjuju upotrebo karbida u veličini lešnika, a uz to ne postoji potreba za neutralnom ili redukujućom atmosferom nad loncem za topljenje.

Pored toga, upotrebo karbida u veličini lešnika osigurava se pravilna cirkulacija karbida između šljake i rastopljenog metala, pošto je vrlo teško da se jako sitni delići karbida provlače kroz šljaku i uvlače u dodir sa rastopljenim metalom.

Iako se napred dato objašnjenje ne sme uzeti za ograničavajuće u mome bilo pogledu prema prijaviocu, smatra se, da daje jasno objašnjenje zašto se može dobiti legura kalcijum-olova sa sadržajem od 3 do 3.5% kalcijuma na suprot legurama kalcijuma i olova, dobijenim dosadanjim postupcima, koje sadrže samo 1.5% do 2.5% kalcijuma.

Mada je u opisu i zahtevima upotrebljen izraz zemno-alkalni metali, smatra se, da taj izraz obuhvata takođe i magnezijum. Pored toga, iako je naročito bilo navedeno da je postupak primenjen na izradivanje olovnih ili cinkanih legura, ima se razumeti da se i drugi metali, kao na primer, kadmijum, aluminijum, kalaj i tome slični metali mogu isto tako upotrebljavati.

Patentni zahtevi:

1. Postupak za spravljanje legura prema osnovnom patentu br. 8690, naznačen time, što se sastoji u dodavanju nekog zemnog alkalnog metala u obliku karbida nekom kupatilu rastopljenog metala, zatvorenog pogodnim slojem šljake i u mešanju tog kupatila na takav način, da se karbidni delići naizmenično i neprekidno izlažu čas prečišćavajućem i rastvornom dejstvu šljake, čas legurišućem dejstvu rastopljenog metala.

Količine dodatka kalaja kreću se između 0.5 i 5%, ali se u nekim slučajevima počesto upotrebljavaju dodatci veći ili manji od jedne količine kalaja. Tako je na primjer stavilo, da se dodatkom 0.7 delova kalaja jedno leguri srebra — paladijuma, koji sadrži 79.3 delova srebra i 20 delova paladijuma, dobija jedna legura, čija tučka lepljenja leži malo niže od iste kod legure srebra i paladijuma sopstvene, koja se da dobro može počitati znatno veću vrednost od osnovnih legura srebra — paladijuma. Dodatkom od 2 delova kalaja u jednu leguru od 78 delova srebra i 20 delova paladijuma počišćava se njena otpornost na kikomje i solfata se njena tanka topljenja. Istovremeno raste temognost dalje, što je od svih ovih zahteva za upotrebu te legure u zubarske svrhe.

Ako se dodatak kalaja iskoristi, kao što je gore navedeno, gde se tako prema pravilu postavi usmeravano srušenje tanka topljenja i povećanje tvrdine prema početnim srebro-paladijum legurama, ovi

no-alkalnog metala u obliku karbida nekom kupatilu rastopljenog metala, zatvorenog pogodnim slojem šljake i u mešanju tog kupatila na takav način, da se karbidni delići naizmenično i neprekidno izlažu čas prečišćavajućem i rastvornom dejstvu šljake, čas legurišućem dejstvu rastopljenog metala.

2. Postupak za pravljenje legura prema zahtevu 1, naznačen time, što se upotrebljavaju karbidni delići u veličini lešnika.

3. Postupak za pravljenje legura prema zahtevu 1—2, naznačen time, što se rastopljeni metal sastoje od olova ili cinka ili oba zajedno.

4. Postupak prema ma kojem od zahteva 1—3, naznačen time, što se upotrebljava kalcijum karbid.

5. Postupak prema ma kojem od zahteva 1—4, naznačen time, što se naizmenično i postojano izlaganje karbidnih delića dejstvu šljake i dejstvu rastopljenog metala postiže terajući, u masi rastopljenog metala, jednu mešašicu brzinom od 100 do 300 obrta na minut.

6. Postupak prema ma kojem od zahteva 1 do 5, naznačen time, što se masa rastopljenog metala meša srazmerno lagano za vreme prvih stupnjeva ovih radnji, dok se brzina mešanja povećava pri završnim stupnjevima ovih radnji.

7. Postupak prema ma kojem od zahteva 1 do 6, naznačen time, što se tamo naznačene radnje izvode u granicama temperature od 700 do 760° C.

Od već predloženih srebra — paladijum — hukov legura, koji u huku već posle kratkog vremena počinje i napušta počinje, odlikuju se nove legure naročito time, što ostaje u huku potpuno zvole i na lagod u promicanje. Osim toga su jeftinije od poznatih srebro — paladijum legura.

Patentni zahtevi:

1. Legure za zubarske svrhe, naznačene time, što se sastojat će srebra, preljušteno 60—80 delova srebra, paladijuma, preljušteno 40—10 delova paladijuma, i kalaja, preljušteno 0.5—5 delova kalaja.

2. Legure po zahtevu 1, naznačene time, što sadržači, preljušteno 3—5% delika spona ili zajedno sa kadmijumom i odnosno ili maganom.

