

KRALJEVINA JUGOSLAVIJA

UPRAVA ZA ŽAŠTITU



INDUSTRISKE SVOJINE

Klasa 31 (2).

Izdan 1 novembra 1934.

PATENTNI SPIS BR. 11180

Oesterreichisch Amerikanische Magnesit Aktiengesellschaft, Radenthein
Austrija.

Postupak za topnu obradu, a naročito za topljenje i livenje magnezijuma, otpadaka magnezijumovih i magnezijumovih legura.

Prijava od 5 decembra 1933.

Važi od 1 aprila 1934.

Traženo pravo prevenstva od 7 januara 1933 (Austrija)

Pronalazak ima za svrhu izbegavanje promena i smetnji, koje nastupaju pri totoploj obradi metalnog magnezijuma ili otpadaka magnezijuma i magnezijevih legura, a naročito legura koje sadrže mnogo magnezijuma, usled afiniteta magnezijuma prema kiseoniku. Bitnost pronađenog postupka sastoji se u tome, što se materijal koji se pregradije pri sledećoj topnoj obradi (n. pr. pri topljenju) poškopljuje otpravajućim ugljenovodoničnim uljima.

Pokušaj da se vodonik upotrebi kao zaštitni gas, ne dovodi cilju, jer rastvorljivost vodonika u magnezijevom metalu raste sa rastućom temperaturom. Stoga se n. pr. pri topljenju magnezijuma i njegovih legura absorbuje veća količina vodonika, od one koja bi se rastvorila u ščvrsnutom metalu. Posledica je ta, da suvišak vodonika opet izlazi pri ščvršćavanju, tako da ščvrsnuti metalni regulus ili lvieni komad postaje šupljikav.

Ta neprijatna pojava ne može se docneće popraviti ni na kakav način. Naprotiv, pri topljenju magnezijuma pod zaštitnim o-motom para ugljenovodoničnih ulja izbegavaju se gubici u šljaki, a u ščvrsnutoj istopini ili u livenom komadu se ne stvaraju šupljike, pošto rastvorljivost tih para ili gasova, koja je i onako vrlo maša, pada pri rastućoj temperaturi.

Naročiti značaj ima postupak u vezi sa dobivanjem metalnog magnezijuma pomoću

redukcije magnezijevih jedinjenja sa ugljenom. Taj postupak je u poslednjim godinama razvijen kod prijavioca ovog patenta do industrijske primenljivosti na taj način, što stvorene metalne pare bivaju kondenzovane u prah i što se staloženi prah u drugom delu radnog toka u jednoj indiferentnoj ili reducirajućoj gasnoj atmosferi, destilacijom ili zagrevanjem na temperaturu blizu tačke ključanja, dovodi do sjedinjenja i na taj način se prevodi u kompaktan metal. Pošto ugljeni oksid stvoren redukcijom pri kondenzaciji para izaziva delimičnu ponovnu oksidaciju metalnog magnezijuma stvarajući pri tome ugljenik, praćen je kod ovog postupka primarno nastali magnezijev prah uvek od magnezijevog oksida i ugljenika. Takođe je i kompaktni metal, koji se dobiva iz tog praha na pomenuti način, zaprljan na površini tim pratiocima. Pri sledećem pretapanju, neizbežno je da nečistoće dodu u istopljeni metal, iz koga se mogu teško otstraniti usled male razlike u specifičnim težinama.

Sada se ispostavilo, da se metalni materijal, koji se dobiva prema ranijim postupcima od prvobitnog dobivenog magnezijevog praha destilacijom ili grejanjem do sjedinjanja, može pomoći pranja u ščvrsnutom stanju sa ugljenovodoničnim uljima lako osloboditi od tih dosadnih pratioca. Ako se n. pr. metalna zrna, koja su postala pri destilovanju kapljnjem tečnog taloga sa

