

Razogljičenje in rekristalizacija neorientirane elektro pločevine

Decarburization and Recrystallization of Non-oriented Electrical Steel Sheet

Steiner Petrovič D¹, M. Jenko, F. Vodopivec, IMT Ljubljana
F. Marinšek, ACRONI Jesenice

Opredelili smo kinetiko razogljičenja hladno valjane neorientirane elektro pločevine industrijske izdelave ter hkrati zasledovali proces tudi v hladno valjanih trakovi iz dveh vrst jekel za neorientirano elektro pločevino, ki sta bili izdelani v laboratoriju, s taljenjem v vakuumski indukcijski peči. Vzorce vseh treh neorientiranih elektro pločevin smo žarili v atmosferi vlažnega vodika pri različnih temperaturah, različnih vlažnostih vodika ter različnih časih in analizirali koncentracijo ogljika. Rast rekristaliziranih zrn smo določili v nerazogljičeni in razogljičenih neorientiranih elektro pločevinah glede na mikrostrukturo in merjenje poprečne velikosti rekristaliziranih zrn.

Ključne besede: razogljičenje, rekristalizacija

The kinetics of decarburization process of industrially and laboratorially manufactured cold rolled non-oriented silicon steel sheets was investigated. Samples of the different electrical steel sheets were decarburized by annealing in wet hydrogen with different dew points and at different times and the carbon content was measured. The recrystallization of decarburized and undecarburized samples of electrical steels, which were annealed in a lead bath, was investigated. The microstructure was examined and average grain size was determined.

Key words: decarburization, recrystallization

1. Uvod

Neorientirane elektro pločevine se izdelujejo iz jekla z dodatkom do 3 % silicija.

Proizvodni proces izdelave trakov elektro pločevin obsega vroče in hladno valjanje, žarjenje za razogljičenje, rekristalizacijo in rast zrn ter nanos izolacijske prevleke. Elektro pločevine dosežejo ustrezne lastnosti šele potem, ko jim z razogljičenjem zmanjšamo koncentracijo ogljika pod 0,003 %.

V idealnih razmerah je stopnja razogljičenja odvisna od difuzije ogljika na površino pločevine. Med razogljičevanjem pločevine je koncentracija ogljika na površini zmanjšana na zelo nizko vrednost in ogljik difundira iz jekla, tako, da je profil koncentracije ogljika podan z izrazom (1):

$$c = c_0 \cdot \operatorname{erf} (x/2\sqrt{Dt}) \quad (1)$$

$$\operatorname{erf} (x/2\sqrt{Dt}) = 2/\pi \cdot \exp (-y^2) dy$$

x ... globina razogljičene plasti

D ... difuzijski koeficient

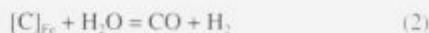
t ... čas razogljičevanja

y ... integracijska spremenljivka

V industrijskih razmerah se izvrši razogljičenje med žarjenjem pločevine v atmosferi vlažnega vodika ali pa v vlažni mešanici dušika in vodika pri temperaturah od 800 do 900 °C.

Proces je voden s kontrolo razmerja parcialnih tlakov vodne pare in vodika oz. razmerja parcialnih tlakov ogljikovega dioksida in monoksida.

Pri visoko legiranih jeklih lahko z ustreznim razmerjem parcialnih tlakov omenjenih plinov preprečimo tvorbo železovega oksida. Pri teh pogojih vseeno pride do oksidacije silicija z želozom, kar tvori kompleksni oksidni sloj na površini in ovira difuzijo ogljika na površino in s tem povezano razogljičenje, ki poteka po reakciji:



Silicij stabilizira in širi feritno območje železa, difuzija ogljika pa je v feritu hitrejša kot v austenitu^{1,2}.

V temperaturnem območju od 600 do 900 °C je difuzivnost ogljika podana z naslednjo enačbo^{3,4}:

$$D_c(\text{Fe}-\alpha) = \frac{x^2}{t} \cdot \exp\left(-\frac{Q}{RT}\right) \quad (3)$$

x ... difuzijska pot

t ... čas

Q ... aktivacijska energija za difuzijo ogljika

R ... splošna plinska konstanta

T ... temperatura

¹ Darja STEINER PETROVIČ, dipl. inž. met.
Inštitut za kovinske materiale in tehnologije
Lepi pot 11, 61000 Ljubljana

Optimalna temperatura razogljičenja se viša z naraščajočo koncentracijo silicija. Pri konstantni temperaturi je razogljičenje v silicijevih jeklih hitrejše kot v jeklih, ki niso legirana s silicijem².

2. Eksperimentalno delo

Analize in preiskave smo izvršili na trakovih neorientiranih silicijevih elektro pločevin, industrijske izdelave (N6) ter na neorientiranih elektro pločevinah laboratorijske izdelave z različnimi kemijskimi sestavami.

Tabela 1: Kemijska sestava

Oznaka jekla	C	Si	Mn	Al	P	S	Sb
	(mas. %)						
N1	0,0400	2,00	0,20	0,50	0,001	0,001	
N3	0,0420	2,00	0,20	0,50	0,001	0,001	0,052
N6	0,0210	2,02	0,25	1,00	0,014	0,003	
N4	0,0310	1,78	0,22	0,28	0,001	0,017	
D1	0,0035	2,12	0,22	0,28	0,001	0,001	
D2	0,0040	1,85	0,18	0,19	0,001	0,001	0,052

Iz trakov jekel vseh vrst smo izrezali vzorce dimenzij 30 × 20 mm, ki smo jih za razogljičenje žarili pri temperaturah 800, 820, 840 in 860 °C v atmosferi vlažnega vodika, ki smo ga navlažili pri temperaturah 40 in 55 °C z vodnim vlažilnikom.

Časi žarjenja so bili 1, 2, 5, 10, 20, 40, 60 minut.

Po žarjenju smo koncentracijo ogljika določili s sežigom dela vzorcev v toku kisika z IR absorbcijo z napravo LH tip CSA 2003.

Žarjenje za rekristalizacijo je potekalo v svinčevi kopeli pri temperaturah od 700 do 800 °C, ki smo ji za dezoksidacijo dodali indij ter zaščitili površino kopeli pred oksidacijo z grafitnim prahom.

Izbrani časi žarjenja so bili 1, 2, 5, 10, 20, 40 in 60 minut.

Iz vzorcev smo po končani topotni obdelavi izdelali metalografske obruse. Za preučevanje mikrostrukture smo uporabili optični mikroskop Leitz-Wetzlar. Vzorce smo fotografirali pri 100-kratni povečavi.

Velikost zrn smo statistično obdelali po metodi kroga³.

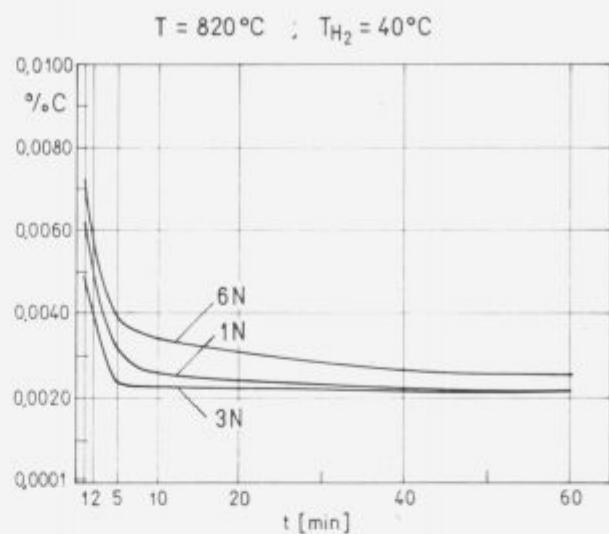
3. Rezultati in diskusija

Pri raziskavi smo spremenjali parametre procesa razogljičevanja; temperaturo, čas in vlažnost vodikove atmosfere ter ugovorili, da optimalni padec koncentracije ogljika v vzorcih dosežemo že po kratkih časih (1 minuta) razogljičevalnega žarjenja.

Slike 1 in 2 prikazujeta padec koncentracije ogljika v odvisnosti od časa razogljičevalnega žarjenja pri temperaturah 820 in 840 °C, v atmosferi vlažnega vodika, navlaženi pri temperaturi vode 40 in 55 °C, za tri vrste nerazogljičenih elektro pločevin.

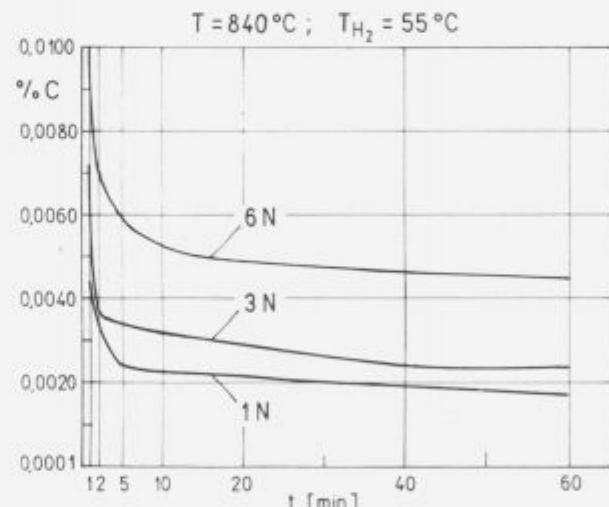
Dokler je prisotna porozna oksidna plast, poteka razogljičenje kot proces ovirane difuzije. Pri površini, deloma pokriti s plastjo oksida, nastopa tudi podaljšana difuzijska pot, ki prav tako zmanjša možnost prehajanja ogljika skozi površino.

Kot za vse difuzijske procese je tudi pri razogljičenju odvisnost difuzijske poti od časa podana z enačbo, iz katere lahko ob znanem difuzijskem koeficientu izračunamo potrebeni čas razogljičevanja.



Slika 1: Odvisnost med koncentracijo ogljika in časom razogljičevalnega žarjenja pri temperaturi 820 °C in točki rosišča vodika pri 40 °C

Figure 1: Relationship carbon content - time of decarbonization annealing at the temperature 820 °C and hydrogen dew point at 40 °C



Slika 2: Odvisnost med koncentracijo ogljika in časom razogljičevalnega žarjenja pri temperaturi 840 °C in točki rosišča vodika pri 55 °C

Figure 2: Relationship carbon content - time of decarbonization annealing at the temperature 840 °C and hydrogen dew point at 55 °C

$$x^2 = 2 \cdot D \cdot t \quad (4)$$

x ... difuzijska pot

D ... difuzijski koeficient

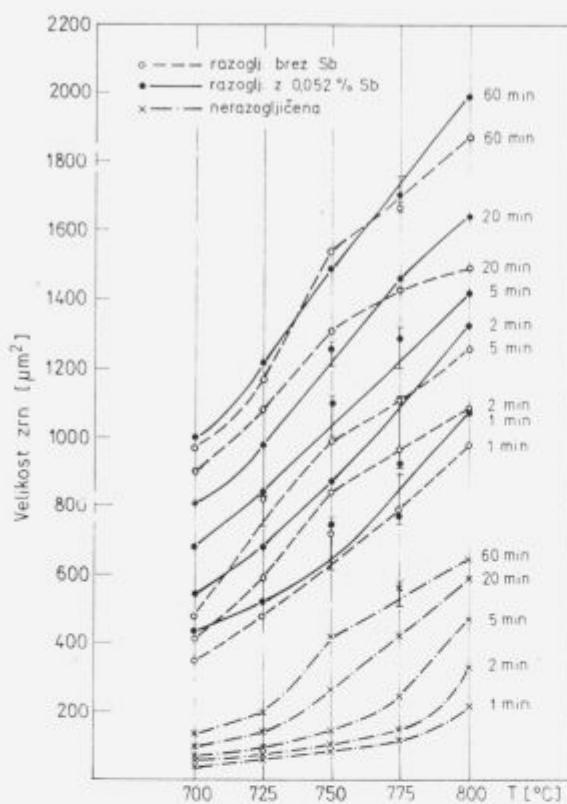
t ... čas

Za doseg optimalnih magnetnih lastnosti je za elektro pločevine pomembna tudi velikost zrn.

Slika 3 prikazuje velikost rekristaliziranih zrn v odvisnosti od temperature pri različnih časih žarjenja za nerazogljičeno ter dve vrsti razogljičene pločevine.

Pri nerazogljičenem jeklu opazimo parabolično naraščanje velikosti rekristaliziranih zrn. Pri temperaturah višjih od 750 °C postane ta rast hitrejša, kar je posledica anomalne rasti zrn.

V nerazogljičenem jeklu za neorientirano elektro pločevino je ogljik delno raztopljen v feritu, večina pa ga je vezana v cementitnih izločkih, ki v zadostnem številu ovirajo rast zrn.



Slika 3: Odvisnost med velikostjo zm in temperaturo žarjenja pri različnih časih žarjenja za razogljičeno, legirano in nelegrirano jeklo ter nerazogljičeno jeklo

Figure 3: Relationship average grain size - temperature by different annealing times for decarburized and non-decarburized steels

Ogljik v obliki cementitnih precipitatov ugodno vpliva na nastanek rekristalizacijskih kali, v fazi rasti pa ta proces zavira.

Pri nerazogljičeni elektro pločevini opazimo popolnoma rekristalizirano mikrostrukturo že pri najnižjih temperaturah in najkrajših časih žarjenja, medtem ko so se pri obeh razogljičenih elektro pločevinah nerekristalizirana področja ohranila dalj časa.

4. Zaključki

Optimalni padec koncentracije ogljika v vzorcih nerazogljičenih elektro pločevin dosežemo že po kratkem času (1 minuta) razogljičevalnega žarjenja pri vseh preiskovanih temperaturah in vlažnostih delovne atmosfere.

V temperaturnem intervalu sprememba vlažnosti ni bistveno vplivala na razogljičenje preiskovanih jekel.

Primerjava rezultatov kaže, da se kljub nižji začetni koncentraciji ogljika industrijsko izdelano jeklo (N6) razogljičuje slabše. To je lahko posledica različne oksidne plasti, ki se tvori na površini. Kinetika razogljičenja je odvisna od strukture nastalega kompleksnega oksida, katerega tvorba je linearno odvisna od časa žarjenja⁶.

V smislu velikosti rekristaliziranih zrn je pomembna razlika med razogljičenim in nerazogljičenim jekлом v tem, da sta začetna in končna velikost zrn v nerazogljičenem jeklu veliko manjši. Veliko manjša velikost rekristaliziranih zrn je posledica koncentracije ogljika, saj znatno zmanjšanje koncentracije ogljika (razogljičenje) povzroči v razogljičenih elektro pločevinah očitno splošno in zelo hitro rast zrn.

5. Literatura

- ¹ D. A. Porter, K. E. Easterling, Phase Transformations in Metals and Alloys, Second Edition, Chapman and Hall, 1992, 75
- ² G. Lyudkovsky, P. K. Rastogi, M. Bala, *Journal of Metals*, January, 1986, 23
- ³ R. P. Smith, *Trans. TMS - AIME*, 224, 1962, 105
- ⁴ J. H. Swisher, *Trans. TMS - AIME*, 242, 1968, 746
- ⁵ H. Schumann, Metallographie, VEB - Leipzig, 1975, 53
- ⁶ U. Wiesner, J. Kuntze, Diss. A, AdW der DDR, Dresden, 1988