Seria: MECHANIKA z. 70

Nr kol. 673

Jerzy SZOTA Łucja CIEŚLAK

WPŁYW WARUNKÓW CYNKOWANIA OGNIOWEGO NA STRUKTURĘ POWŁOK CYNKOWYCH NA DRUTACH STALOWYCH

<u>Streszczenie</u>. W badaniach określono wpływ parametrów cynkowania ognlowego przy zastosowaniu wysokich temperatur wejściowych drutu do kąpieli cynkowych na strukturę powłok cynkowych na drutach ze sta li niskowęglowej. Stwierdzono, że podwyższona temperatura drutu przy wejściu do kąpieli cynkowej zmienia kinetykę dyfuzji reaktywnej Fe Zn i umożliwia uzyskanie powłok pozbawionych kruchej fazy 5-FeZn₁₃. Wraz ze wzrostem temperatury wejściowej zmniejsza się hamujące oddziaływanie dodatku glinu na rozrost faz Fe-Zn.

1. Wprowadzenie

Odporność cynku i jego stopów na korozyjne działanie powietrza atmosfe rycznego, wód naturalnych i niektórych środowisk chemicznych jest kilkakrotnie wyższa od odporności stali weglowych 1, 2 . Stosowanie zatem wyrobów stalowych ocynkowanych zwiększa ich czas użytkowania i pozwala na znaczne zaoszczędzenie stali. Drut stalowy ocynkowany stosowany jest najczęściej na siatki ogrodzeniowe, przewody telekomunikacyjne, liny, sprężyny, przewody uziemiające itp. Ze względu na to, że w procesie technologicznym wytwarzania tych wyrobów oraz podczas ich użytkowania występuje odkształcenie plastyczne (gięcie, skręcanie, przeginanie itp.) powłoki cyn kowe na drutach stalowych oprócz wysokiej odporności korozyjnej powinny się cechować dobrą przyczepnością do podłoża stalowego i dobrą plastycznością. Wymienione własności zależą w dużej mierze od struktury powłok.Wy bór właściwych parametrów ogniowego ocynkowania pozwala na uzyskanie powłok posiadających strukturę złożoną z cienkiej warstwy faz miedzymetalicznych Fe-Zn i znacznie grubszej warstwy czystego cynku Zn7. Powłoki o takiej strukturze cechuje wysoka odporność na pękanie i łuszczenie sie [3:6]. Stąd zmniejszeniem grubości warstwy dyfuzyjnej złożonej z faz międzymetalicznych [-Fe32n10, [1-Fe52n21, S1-Fe2n7 i 5-Fe2n13 zajmowano się w licznych badaniach dotyczących głównie następujących kierunków: - właściwego przygotowania powierzchni przed cynkowaniem,

- wyboru optymalnej temperatury kapieli cynkowej,

- określenia właściwego składu kąpieli cynkowej,

- skrócenia czasu cynkowania.

W nowych technologiach cynkowania ogniowego coraz częściej stosuje się wyżarzanie w atmosferach redukcyjnych jako zabieg umożliwiający uzyskanie czystej nieutlenionej powierzchni drutu przed cynkowaniem. Stosowanie atmosfery azotowo-wodorowej, np. w metodzie Sędzimira sprzyja ponadto niewielkiemu naazotowaniu powierzchni, w następstwie czego ograniczony zostaje wzrost strefy dyfuzyjnej Fe-Zn [7].

Zmniejszenie grubości warstwy faz międzymetalicznych Γ , Γ_1 , δ_1 i Š można osiągnąć przez obniżenie temperatury cynkowania. Stosowanie niskich temperatur kąpieli cynkowej ogranicza jednak niepożądany spadek jej lepkości i wywołane tym pogorszenie gładkości i równomierności powłoki [8]. Korzystne struktury powłok można także uzyskać przez podwyższenie temperatur cynkowania powyżej 500°C, co umożliwia wyeliminowanie niektórych kruchych faz z warstwy dyfuzyjnej [9]. Postulat ten nie doczekał się do chwili obecnej realizacji ze względu na nadmierną korozję wanien cynkowniczych oraz duże straty cynku spowodowane utlenianiem [8].

Wprowadzenie niektórych dodatków stopowych - głównie glinu - do kąpieli cynkowej ogranicza rozrost warstwy dyfuzyjnej Pe-Zn przez wytworzenie cienkiej strefy zaporowej Fe-Zn-Al [10÷13]. Nadmierna zawartość tych dodatków (Al>0,3%) obniża jednak zwilżalność stali przez ciekły cynk pogarszając warunki cynkowania [14]. Czas cynkowania jest sumą czasu koniecznego do podgrzania drutu do temperatury cynkowania oraz czasu niezbędnego dla dyfuzji Fe Zn, w wyniku którego powstaje trwałe wiązanie pomiędzy podłożem a powłoką. Wprowadzenie podgrzanego drutu do kąpieli cynkowej skraca czas cynkowania oraz zmienia warunki dyfuzji reaktywnej Fe Zn [15].

Celem przeprowadzonych ładań było ckreślenie wpływu parametrów cynkowania ogniowego, przy zastosowaniu wysokich temperatur wejściowych do kąpieli cynkowej, na strukturę powłok cynkowych na drutach ze stali niskowęglowej. W założeniach badań przyjęto stosowanie nagrzewania indukcyjnego udarowego w atmosferze redukującej jako zabiegu poprzedzającego cynkowanie. Procesy wyżarzania udarowego zbadane wcześniej [16, 17] umożliwiają uzyskanie bardzo korzystnych własności mechanicznych i technologicznych drutów przy jednoczesnym skróceniu czasu zabiegu oraz zmniejszeniu gabarytów urządzeń grzewczych.

2. Badania własne

2.1. Materiały do badań

Badania wykonano na drutach o średnicy $\phi = 2,7$ mm ze stali Stl (0,11%C, 0,43% Mm, < 0,01% Si, 0,010% P, 0,03% S, 0,006% Al) dostarczonych w sta-

nie zgniecionym z sumarycznym stopniem gniotu ≈ 90%. Zastosowano drut nietrawiony uzyskany bezpośrednio po ciągnieniu.

Kąpiele cynkowe wykonano z cynku gatunku EO (PN-73/H-82200). W trakcie cynkowania wprowadzano do kąpieli dodatek glinu A1 (Pn-64/H-82160).

2.2. Parametry cynkowania drutów

Druty poddano wyżarzaniu i cynkowaniu w prototypowym urządzeniu cynkowniczym (rys. 1) [6, 15].



Rys. 1. Schemat stanowiska do prób cynkowania metodą UWC (udarowe wyżarzanie-cynkowanie)

1 - odwijak, 2 - rolki prostujące, 3 - dopływ atmosfery redukującej, 4 mufla, 5 - wzbudnik, 6 - odprowadzenie zużytej atmosfery, 7 - wanna cynkownicza, 8 - rolki prowadzące, 9 - natrysk wodny, 10 - nawijarka, 11- kolumna katalizatora, 12 - kolumna osuszacza

Wyżarzanie prowadzono w mufli wypełnionej atmosferą ochronną o składzie 97% N₂ + 3% H₂ oczyszczoną z zanieczyszczeń O₂ i H₂O. W mufli drut nagrzewano bezpośrednio indukcyjnie przez wzbudnik generatora indukcyjnego GIS-10 o mocy wyjściowej 10 kW i częstotliwości 408,6 kHz. W próbach stosowano wyżarzanie w zakresie temperatur $T_w = 700 \div 800^{\circ}C$. Temperaturę drutu mierzono pirometrem firmy Lend z dokładnością ± 10°C. Bezpośrednio po wyżarzaniu rekrystalizującym nagrzany drut wprowadzano do wanny cynkowniczej zawierającej 40 kg ciekłego cynku. Stosowano wannę ogrzewaną elektrycznie oporowymi elementami grzewczymi o mocy 3,4 kW. Nagrzewanie wanny prowadzono tylko podczas roztapiania cynku oraz nagrzewania kąpieli do temperatury cynkowania. Temperaturę kąpieli T_k dobrano w zakresie 430 * 470°C, tj. w zakresie optymalnym dla cynkowania, biorąc pod uwagę lepkość ciekłego cynku oraz umiarkowane oddziaływanie korozyjne na stalową wannę cynkowniczą. Temperaturę kąpieli mierzono przy użyciu termoelementu żelazo-konstantan. Czas cynkowania w poszczególnych próbach uwarunkowany był prędkością przesuwu drutu (0,1 ÷ 0,3 m/s) i długości wanny (0,7 m) i wahał się w granicach 2,3 ÷ 7 sekund.

Po wyprowadzeniu drutu z kąpieli cynkowej stosowano zgarnianie nadmiaru cynku a następnie chłodzono ocynkowany drut natryskiem wodnym. Opracowaną metodę cynkowania nazwano Udarowe Wyżarzanie - Cynkowanie (UWC). Badania porównawcze wykonano na drutach ocynkowanych konwencjonalnie z topnikowaniem metodą suchą w układzie poziomym, przy czym temperatura kąpieli wynosiła T_k 440 ÷ 460°C czas cynkowania 5,9 s a prędkość przesuwu drutu 0,6 m/s.

2.3. Metodyka badań struktury powłok cynkowych

Dla określenia struktury powłok cynkowych posłużono się następującymi metodami badawczymi:

- obserwacjami struktur na mikroskopie świetlnym i elektronowym,
- mikroanalizą rentgenowską,
- rentgenowską analizą fazową.

Badania metalograficzne mikroskopowe przeprowadzono na mikroskopach świetlnych Neophot-2 firmy Carl Zeiss Jena oraz MeF firmy Reichert. Próbki inkludowano w żywicy epoksydowej Epidian - 5. Zgłady wykonano przez polerowanie przy użyciu past diamentowych oraz trawienie w 0,5%-owym HNO₃ w alkoholu etylowym lub amylowym. Obserwacje prowadzono na zgładach wzdłużnych i poprzecznych w zakresie powiększeń 120 ÷ 1300x. Na zgładach poprzecznych dokonano pomiarów grubości warstwy faz międzymetalicznych x_p. Wykonano 3 próbki z każdej partii drutu i po 3 pomiary na każdej z próbek. Z uzyskanych 9 wyników obliczono średnie x_p i odchylenia standardowe ^Gx_p. Zależności określające kinetykę wzrostu warstwy faz międzymetalicznych wyznaczono metodą regresji ważonej [18].

Badania w mikroskopie elektronowym JEM-6A firmy JEOL prowadzono przy wykorzystaniu techniki replik węglowych ekstrakcyjnych. Powłokę cynkową poddawano stopniowemu rozpuszczaniu w stężonym HNO₃, a następnie płukano w wodzie destylowanej i suszono. Wybrane, po obserwacjach na mikroskopie świetlnym, miejsca napylano węglem. Repliki zdejmowano elektrolitycznie w 10% roztworze kwasu nadchlorowego w acetonie, a następnie płukano w acetonie i w wodzie destylowanej. Dokonano obserwacji replik w zakresie powiększeń 10000+40000x oraz wykonano dyfrakcję wyekstrahowanych cząstek faz międzymetalicznych.

Do wykonania badań mikroanalizy rentgenowskiej próbki drutu inkludowano w stopie Wooda i polerowano na pastach diamentowych i trawiono w 0,5% roztworze HNO₃ w alkoholu etylowym. Badania przeprowadzono w mikroanalizatorze JXA-50A firmy JEOL. Obejmowały one analizę rozkładu liniowego i powierzchniowego Fe, Zn i Al. Analizę wykonano przy napięciu przyspieszającym 25 kV i prądzie 1+2.10⁻⁸ A. Uzyskane wyniki przyjęto za jakościowe ze względu na to, że średnica mikrowiązki elektronowej $\Phi \simeq 3 \mu m$ była większa od grubości analizowanych faz.

Rentgenowską analizę fazową przeprowadzono na preparatach pobranych mechanicznie z powłok cynkowych. Badania wykonano na dyfraktometrze DRON-2,0 produkcji ZSRR, stosując filtrowane promieniowanie anody żelaznej przy napięciu 30 kV i naprężeniu 10 mA. Szybkość przesuwu goniometru wynosiła 29 . 10⁻⁵ rad/s. Uzyskane dyfraktogramy wywskaźnikowano na podstawie tablic [19:22].

3. Wyniki badań i ich dyskusia

Powłoki cynkowe uzyskane metodą UWC [6, 15] cechowała cienka równomierna warstwa dyfuzyjna o strukturze zależnej przede wszystkim od zawartości Al w kapieli, czasu cynkowania oraz od temperatury kapieli i temperatury wejściowej drutu. Zewnętrzną warstwę powłok stanowił roztwór żelaza w cynku Zn 7 z drobnymi wydzieleniami faz międzymetalicznych - rys. 2.



Rys. 2. Struktura powłoki uzyskanej metodą UWC, (Tw = 800° C, T_k = 450° C, T_c = 3,5 s, 0% Al). Warstwa dyfuzyjna złożona z faz Γ_1 , δ_1 i miejscami drchnych kryształów Š. W zewnętrznej warstwie roztworu η drobne wydzielenia faz międzymetalicznych. Pow. 320x. Trawienie 0,5% Nital



Rys. 3. Struktura warstwy przypowierzchniowej stali z powłoki uzyskanej metodą UWC, ($T_w = 750^{\circ}$ C, $T_k = 450^{\circ}$ C, $\tau_c = 3,5 \text{ s}$, 0% Al). Replika węglowa ekstrakcyjna, pow. 15000x, a) drobne wydzielenia fazy Γ_1 , b) dyfrakcja wyckstrahowanych wydzieleń

Warstwę dyfuzyjną powłok uzyskanych w kąpielach nie zawierających dodatku Al tworzyła cienka drobnoziarnista strefa fazy Γ_1 - rys. 3 oraz znacznie grubsza strefa fazy δ_1 - rys. 4. Przy krótkich czasach cynkowania $T_c \leq 3,5$ s w powłoce nie występowała wyraźna strefa ζ , natomiast przy dłuższych czasach $T_c = 7$ s faza ζ w postaci strefy kryształów słupkowych powstawała jedynie przy niskiej temperaturze kąpieli cynkowej - rys. 5.



Rys. 4. Struktura warstwy dyfuzyjnej powłoki uzyskanej metodą UWC ($T_w = 750^{\circ}$ C, $T_k = 450^{\circ}$ C, $t_c = 3,5$ s, 0% Al). Replika węglowa ekstrakcyjna, pow. 12500x

 a) regularne kształty fazy di tworzące zewnętrzną strefe warstwy dyfuzyjnej, b) dyfrakcja wyekstrahowanych fragmentów ziarn



Rys. 5. Struktura powłoki uzyskanej metodą UWC - $(T_w = 750^{\circ}C, T_k = 430^{\circ}C, \tau_c = 7s, 0\%$ Al). Warstwa dyfuzyjna ułożona z cienkiej ciemnej strefy fazy Γ_1 , jasnej zwartej strefy δ_1 oraz słupkowych kryształków ζ . W warstwie roztworu η liczne wydzielenia faz międzymetalicznych. Pow. 320x. Traw. 0,5% Nital

Zwiększony udział fazy 5 w powłoce przy niskich temperaturach kąpieli wykazała także rentgenowska analiza fazowa - rys. 6.

Struktura warstw dyfuzyjnych oraz kinetyka ich wzrostu zależna była od warunków termodynamicznych. W metodzie UWC były one zasadniczo różne od warunków cynkowania konwencjonalnego. Temperatura drutu i warstwy przyściennej ciekłego cynku w pierwszym okresie cynkowania (tzn. w czasie wyrównywania temperatury drutu i kąpieli) jest wyższa od temperatury krystalizacji fazy ζ - rys. 7 (495°C), [23]. Przy krótkich czasach cynkowania zbliżonych do czasów chłodzenia drutu tworzenie się fazy ζ w powłoce jest wiec niemożliwe.



Rys. 6. Dyfraktogramy preparatów pobranych z powłok cynkowych uzyskanych metodą UWC $a - T_w = 750^{\circ}C$, $T_k = 430^{\circ}C$, $T_c = 7s$, 0% Al, $b - T_w = 750^{\circ}C$, $T_k = 470^{\circ}C$, $T_c = 7s$, 0% Al

Wzrost warstwy faz międzymetalicznych podczas cynkowania z wysokiej temperatury wejściowej w kąpieli bez dodatku Al przebiegał z malejącą prędkością zgodnie z zależnością empiryczną (1) - rys. 8:

$$x_p = 3,47 \cdot \tau_c^{0,35}$$
 (1)

gdzie:

x_F - grubość warstwy dyfuzyjnej w μm, T_c - czas cynkowania w sekundach.

Wartość wykładnika 0,35 we wzorze (1) jest niższa od 0,5, co świadczy o bardziej intensywnym hamowaniu prędkości narastania warstwy faz międzymetalicznych w czasie cynkowania metodą UWC niż przy cynkowaniu konwencjonelnym [24]. Wynika to prawdopodobnie z występowania podczas cynkowania metodą UWC ujemnego gradientu temperatury w warstwie dyfuzyjnej (stygnięcie drutu i warstwy przyściennej) w odróżnieniu od cynkowania konwencjonalnego (rys. 7), [25].



Rys. 7. Schemat zmian temperatury drutu w kąpieli cynkowej podczas cynkowania różnymi metodami:

1 - konwencjonalnie - z topnikowaniem metodą mokrą, 2 - konwencjonalnie z topnikowaniem metodą suchą, 3 - metodą udarową wyżarzanie-cynkowanie



Rys. 8; Wpływ czesu cynkowania \mathbb{Z}_{C} na grubość warstwy faz międzymetalicznych $\overline{\mathbf{x}}_{F}$ przy różnych zewartościach Al w kąpielach cynkowych. Cynkowanie metodą UWC ($\mathbf{T}_{W} = 750^{\circ}$ C, $\mathbf{T}_{k} = 450^{\circ}$ C)

66



Rys. 9. Liniowy rozkłed Fe i Al w powłoce uzyskanej metodą UWC ($T_w = 750^{\circ}C$, $T_k = 450^{\circ}C$, $T_c = 3,5s$, 0,28% Al). W strukturze powłoki widoczne bardzo cienka strefa dyfuzyjna. Wyraźny znaczny wzrost koncentracji Al przy powierzchni rozdziału Fe-Zn. Pow. 3000x. Traw. 0,5% HNO₃ w alkoholu emylo-

wym .



Rys. 10a



Rys. 10b



Rys. 10a. Topograficzny obraz powierzchni drutu po usunięciu zewnętrznej warstwy Zn 7. Pow. 1000x.cynkowanie metodą UWC ($T_w = 750^{\circ}C$, $T_k =$ $= 450^{\circ}$, $T_c = 3.5$ s, 0.28% Al).Drobne wydzielenia fazy bogatej w Al

b - rozkład powierzchniowy Al, c rozkład powierzchniowy Zn

67

Rys. 10c

Zmiana kinetyki dyfuzji i struktury warstwy dyfuzyjnej następowała przy wprowadzeniu do kąpieli cynkowej dodatku Al - rys. 8. Wzrost warstwy faz przebiegał wtedy zgodnie ze wzoremi (2) i (3).

$$x_p = 1,71 \cdot \tau_0^{0,67}$$
 (2)

przy dodatku 0,12% Al oraz

$$x_p = 1, 1 \cdot \tau_n - 2,56$$
 (3)

przy dodatku 0,28% Al.

Porównanie zależności (1), (2) i (3) wskazuje na to, że dodatek Al oddziałuje w kierunku zwiększenia wykładnika limitującego szybkość wzrostu warstwy dyfuzyjnej orez zmniejszenia stałej przedwykładniczej, która określa współczynnik dyfuzji. Ponedto, przy zawartości 0,28% Al w kąpieli cynkowej, występował okres hamowanie dyfuzji Fe Zn przez cienką warstwę bogatą w glin - rys. 9, 10, utworzoną przez fazy Fe₃Al i Fe₂Al₅ - rys.11,





Rys. 11. Struktura warstwy przypowierzchniowej z powłoki uzyskanej metodą UWC (T_w = 750°C, T_k = 450°C, τ_c = 3,5 s, 0,28% Al). Replika ekstrakcyjna węglowa pow. 11000x

a - wydzielenia faz Fe₃Al, Fe₂Al₅ i ^b₂, b - dyfrakcja wyekstrahowanych wydzieleń

powstające w pierwszym etepie dyfuzji reaktywnej. Czas hamowania wynosił $\mathcal{T}_{\rm H} = 2,3$ s i był krótszy niż przy cynkowaniu konwencjonalnym ($\mathcal{T}_{\rm H} = 3\pm300$ s). Przy dłuższych czasach $\mathcal{T}_{\rm C} > \mathcal{T}_{\rm H}$ wzrost faz międzymetalicznych przebiegał ze stałą prędkością, wzór (3) wykładnik wynosił 1, a warstwa dyfuzyjna miała mało zwartą budowę - rys. 12. Potwierdza to przypuszczenie, że dyfuzja reaktywna Fe Zn przy udziałe glinu przebiega w warunkach małej szybkości reakcji powierzchniowych [26].



Rys. 12. Struktura powłoki uzyskanej metodą UWC ($T_w = 750^{\circ}$ C, $T_k = 450^{\circ}$ C, $T_c = 7s$, 0,28% Al. Warstwa faz międzymetalicznych o mało zwartej budowie. W zewnętrznej warstwie Zn η widoczne drobne wydzielenia faz międzymetalicznych oraz duże iglaste kryształy fazy \S . Pow. 520x. Traw. 0,5% Nital

Przeprowadzone badania potwierdziły znaczny wpływ temperatury kąpieli na grubość warstwy faz międzymetalicznych - rys. 13. Intensywny wzrost warstwy faz występował przy podwyższeniu temperatury kąpieli do 470°C, to jest nieznacznie niższej niż przy cynkowaniu konwencjonelnym (490°C), [24].

Wpływ temperatury wyjściowej na grubość warstwy dyfuzyjnej x_p był mało widoczny przy zmianie T_w w zakresie 700 \pm 750°C - rys. 14. Dalszy wzrost T_w do 800°C sprzyjał rozrostowi warstwy dyfuzyjnej. Oddziaływanie temperatury wejściowej ne grubość warstwy faz było jednak mniejsze niż wpływ temperatury kąpieli. Stwierdzono ponadto, że w zakresie wysokich temperatur wyjścioowych $T_w > 750°C$ oddziaływanie dodatku Al ne ograniczenie grubości warstwy dyfuzyjnej ulegało zmniejszeniu.

W odróżnieniu od powłok uzyskanych metodą UWC w powłokach konwencjonalnych zasadniczą część stanowiła gruba warstwa faz międzymetalicznych o szczególnie silnie rozbudowanej strefie kryształów słupkowych faz 5, zaś w zewnętrznej warstwie powłoki występowała mieszanina eutektyczna 5+2n7rys. 15.

4. Wnioski

- Podwyższona temperatura drutu przy wejściu do kąpieli cynkowej zmienia kinetykę dyfuzji reaktywnej Fe Zn podczas cynkowania i umożliwia uzyskanie powłok pozbawionych krushej fazy ⁶/₂.
- Przy stosowaniu metody UWC (udarowe wyżerzenie cynkowanie) możliwe jest otrzymanie powłok o korzystnych strukturach charakteryzujących się cienką równomierną warstwą dyfuzyjną i znacznie szerszą warstwą roztworu stełego Zn?.



Rys. 13. Wpływ temperatury cynkowania T_k na grubość warstwy faz międzymetalicznych \overline{x}_p przy różnych zawartościach Al w kąpielach cynkowych



Rys. 14. Wpływ temperatury wyjściowej drutu T_{w} na grubość warstwy faz międzymetalicznych \overline{x}_{p} przy różnych zawartościach Al w kąpieli cynkowej



Rys. 15. Liniowy rozkład Fe i Al w powłoce uzyskanej metodą konwencjonalną. Szeroka warstwa dyfuzyjne zło żona z faz Γ , δ_1 i S. Zewnętrzną warstwę powłoki stanowi mieszanine eutektyczna η + S. Brak Al w kąpieli cynkowej. Pow. 3000x. Traw.0,5% HN0₃

w alkoholu amylowym

3. Dodatek Al do kapieli cynkowej hamuje przebieg dyfuzji reaktywnej Fe – Zn poprzez wytworzenie cienkiej strefy faz Fe₃Al i Fe₂Al₅. Wraz ze wzrostem temperatury wejściowej oddziaływanie glinu na wzrost faz Fe-Zn zmniejsza się.

LITERATURA

[1]	Mohler J.B.: Metal Finish. 71, 1973, 8, s. 37.
[2]	Slunder C.J., Boyd W.K.: Korozionnaja stojkost cinka - Moskwa Mie- tałłurg. 1976.
[3]	Sokołow W.N. i inni: Stal, 1962, 4, s. 368.
[4]	Funke P., Pavlidis Ch.: Stahl u Eisen 92, 1972, 18, s. 867.
[5]	Horstmann D.: Stahl u Eisen 87, 1967, 6, s. 331.
[6]	Szota J.: Praca doktorska - nie publikowana Bibl. Pol.ŚlGliwice.
[7]	Kurski K.: Wied. Hutnicze, 1965, 5, s. 145.
[8]	Handbuch Feuervezinken - Lipzig 1970,
[9]	Bugakow W.Z.: Diffuzja w mietałkach i spławach, Moskwa 1949.
[10]	Harvey G.J., Mercer P.D.: Metall. Trans. 4, 1973, s. 619.
[11]	Yamaguchi H., Hisamatsu Y.: J. Iron Steel Inst. Jap. 59. 1973. 14, s. 118.
[12]	Szymańska H. i inni: Arch. Hutn. PAN 22. 1977, 4, s. 651.
[13]	Szymańska H. i inni: Arch Hutn. PAN. 23. 1978, 1, s. 83.
[14]	Niżenko W.I. i inni: Dokłady AN SSSR tom 205, 1972 No4 s. 919.
[15]	Cieślak Ł., Szota J.: Materiały Międzynarodowego Sympozjum Ciągar- skiego, Ciechocinek 1978.
[16]	Staub F. i inni: Zeszyty Naukowe Pol.51 Mechanika z. 29 1967.s.27.
[17]	Cieślak Ł. i inni: Zeszyty Naukowe Pol.Śl Mechanika z. 29 1967 s. 37.
[18]	Czermiński i inni: Metody statystyczne w doświadczalnictwie chemicz- nym. PWN, Warszewa 1974.
[19]	Bastin G.F. i inni: Z. Metallkunde, 67, 1976, 10, s. 694.
[20]	Bastin G.F. i inni: Z. Metallkunde, 65, 1974, 10, s. 656.
[21]	Bastin G.F. i inni: Z. Metallkunde 69, 1978. 10, s. 540.
[22]	Gorelik S.S. i inni: Rentgenowskij i elektronograficzeskij Analiz, Priłożenija. Moskwa 1970.
[23]	Ghoniem M.A., Löhberg: Metall, 26. 1972, s. 1026.
[24]	Horstmann D., Peters F.K.: Z. Metallkunde 90, 1970, 20, s. 1106.
[25]	Audyszyn A.P. i inni: Izw. AN. SSSR - Mietałły, 1977, 2, s. 121.
[26]	Seith W., Heumann T.: Diffusion in Mettallen, Berlin 1955.

72

Wpływ warunków cynkowania ogniowego ...

ВЛИЯНИЕ УСЛОВИЙ ГОРЯЧЕГО ЦИНКОВАНИЯ НА СТРУКТУРУ ПОКРЫТИЙ НА СТАЛЬНЫХ ПРОВОЛОКАХ

Резюме

В исследованнях определено влияние нараметров горячего цинкования при применении высоких входных температур проволоки в цинковые ванны на структуру покрытий на проволоках из инэкоуглеродистой стали. Установлено, что повышенная температура проволоки при входе в цинковую ванну изменяет книстику реактивной диффузик Fe — Zn и делает возможным получить покрытия ливенные домкой фазы 5 FeZn₁₃. Вмеоте с увеличением входной температуры уменьшается тормозящее воздействие присадки алюмным на рост фаз Fe-Zn

THE INFLUENCE OF HOT GALVANIZING ON THE STRUCTURE OF ZINC COATS ON STEEL WIRES

Summery

The paper defines the influence of hot galvanizing parameters, employing high entry temperatures of wire in zinc baths on the structure of zinc coats on low-carbon steel wires. It has been stated that the heightened wire temperature at the zinc bath imput changes the kinetics of reactive diffusion of Fe=Zn, and enables to obtain the coats without the brittle phase of FeZn₁₃. Along with the entry temperature growth, the retarding influence of aluminium addition on the Fe - Zn phases growth diminishes.