Seria: MECHANIKA z. 22

Nr kol. 130

JAN ADAMCZYK Katedra Metaloznawstwa

ANALIZA TERMOMAGNETYCZNA ROZPADU FERRYTU Č W ZGNIECIONEJ STALI TYPU 18-8 ZAWIERAJĄCEJ MO 1 T1

Streszozenie. Przeprowadzono badania termomagnetycz ne rozpadu ferrytu Ó zgniecionej stali 18-8 zawięrającej 2,0% Mo i 0,79% Ti. Stal przesyconą z 1250°C w wodzie i walcowaną w temperaturze otoczenia starzono w termomagnetometrze Chevenarda w zakresie 500 do 870°C. Stwierdzono, że rozpad ferrytu Ó zaczyna się po długotrwałym wygrzaniu stali w temperaturze ok. 500°C, zaś w zakresie 700 do 870°C zachodzi całkowity zanik tej fazy.

1. Wstep

Stale wysokostopowe chromowo-niklowe zawierające od 0,06 do ok. 0,5% C, 16 do 25% Cr i 8 do 30% Ni posiadają strukturę austenityczną w zakresie od punktu topnienia do temperatury otoczenia, a niekiedy także i w temperaturach podzerowych.Jeduak wprowadzenie do stali pierwiastków ferrytotwórczych jak Mo Ti, Nb, W, V, Si i Al powoduje istotne przesunięcie granio fazowych i wystąpienie przy chłodzeniu izotermicznym struktury

wielofazowej, zawierającej oprócz austenitu również fazę δ Na przykład w stalach 18% Cr, 8% Ni, 2% Mo i 0,6% Ti, a także 16% Cr, 13% Ni, 2% Mo oraz 0,6% Ti lub 1% Nb wydzielanie fazy δ następuje po długotrwałym wygrzewaniu w określonym zakresie temperatur. Obecność tej fazy w strukturze powoduje niekorzyst ną zmianę własności antykorozyjnych i znaczne obniżenie plastyczności stali. Wydzielaniu fazy δ sprzyjają składniki ferry

totwórcze, stabilizujące w wysokich temperaturach strukturę ferrytu. Zagadnienie występowania fazy Ő stanowi treść licznych prac przeprowadzonych na czystych stopach Fe-Cr-Ni [1], jak również na stopach technicznych [2, 3]. Rodzaj faz oraz przebieg ich granic zależą także od szybkości chłodzenia. Metastabilny układ równowagi stopów Fe-Cr-Ni zawierających 0,1% C o-



Rys. 1. Metastabilny układ równowagi stopów żelazo--chrom-nikiel zawierających 0,1% C oziębionych do temperatury otoczenia (4). AM -- austenit metastabilny;As austenit metastabilny;F - fer ryt;K - węgliki;P - perlit;F₀ - ferryto;M - martenzyt. ziębianych z wysokiej temperatury przedstawia rys. 1. Jak widać z rysunku w interesującym zakresie koncentracji składników w stopach przesyconych faza \mathcal{O} nie występuje, natomiąst oprócz austenitu ujawnia się metastabilny ferryt δ , który w zakresie temperatur ok 500 do 970°C rozpada się na 1. zę \mathcal{O} i austenit niskostopowy |5-11].

Szczególnie podatnymi do wy stępowania ferrytu & są stale 18-8 o składzie 0,06 do 0,15%C, 18 do 20% Cr 1 8 do 10% Ni,leżące w pobliżu granicy γ-γ+ & . Jeśli w skład tych stali wchodzą dodatkowo składniki ferry-

totwóroze jak np. krzem, molibden, tytan i inne, to w temperaturze powyżej 1000°C stopy te przechodzą z obszaru γ do $\gamma + \delta$ i po oziębieniu wykazują strukturę dwufazową austenit + ferryt δ . Otrzymany w wyniku przesycenia stali austenit nie jest stabilny i przy stosunkowo małej zawartości węgla i azotu, może podczas oziębienia do temperatur podzerowych uleo przemianie w martenzyt zgodnie z reakcją $\gamma - \alpha_2$ lub przez występowanie pośredniej fazy heksagonalnej δ [12, 13]. Wystąpieniu prze miany martenzytycznej sprzyja zgniot przeprowadzony głównie w temperaturach obniżonych.

2. Badania własne

2.1. Materiał do badań, obróbka cieplna i przeróbka plastyczna

Badania przeprowadzono na wytopie przemysłowym stali o składzie: 0,12% C; 18,83% Cr; 9,96% Ni; 2,02% Mo; 0,79% Ti i 0,0088% N. Stal przesyconą z 1250°C w wodzie walcowano w tem peraturze otoczenia ze zgniotami 6,5; 13,5; 22 i 58%. Zarówno stal przesycona jak i walcowana posiada strukturę wielofazową zawierającą oprócz austenitu ok. 20% ferrytu & oraz nieznaczną ilość węglików głównie TiC. Przemiany martenzytycznej w cza sie przeróbki plastycznej nie stwierdzono. Natomiast stal walcowana ze zgniotem 58% posiada silną teksturę zgniotu w płaszczyźnie (111) austenitu i wyraźnie zaznaczoną teksturę w płaszczyźnie (110) ferrytu & [11].

2.2. Przebieg badań

Badania przeprowadzono za pomocą tormomagnetometru Chevenarda, przeznaczonego do wyznaczania punktu Curie oraz badań zmian



Rys. 2. Schemat budowy termo magnetometru (hevenarda: f cienkie druty wolframowe; T₁ i T₂ - dwusegmentowa rurka kwarcowa; P-wzorzec; E-próbka; A-magnes; M-lusterko; L, M-stałe punkty podparcia lusterka; C-punkt podparcia lu sterka przenoszący dylatację wzorca; S-promień własności magnetycznych przy na grzewaniu i chłodzeniu stopów uprzednio obrobionych cieplnie lub przerobionych plastycznie [14].

Budowę oraz zasadę działania tego urządzenia przedstawia rys. 2. Zasadniczą częścią termomagnetometru jest astatyczna dźwi gnia zawieszona **ha** cienkich dru cikach wolframowych "f",umożliwiających jej obrót wokół osi x - x. Jedno ramię dźwigni tworzy dwusegmentowa rurka kwarcowa, w której mieszczą się - wzo rzec paramagnetyczny "P" o znanej charakterystyce rozszerzalności cieplnej w badanym zakresie temperatur (segment T₁) oraz próbka "E" (segment T₂). Rurka z próbką zamknięta jest pręcikiem kwarcowym, zabezpieczającym przed nadmiernym utlenianiem.

Podstawę skali temperatur na wykresie termomagnetometry cznym stanowi wydłużenie cieplne wzorca, przenoszone przez popychacz kwarcowy i łącznik metalowy na trójkąt optyczny z zamocowanym lusterkiem "M". Promień świetlny padający na lusterko doznaje odbicia i na skutek obrotu trójkąta optycznego wokół osi Y - Y wywołanego wydłużeniem wzorca przemieszcza się po kliszy w kierunku poziomym, znacząc oś temperatur. Oś rzędnych wykresu przedstawia magnetyzację "I" próbki "E", wywołaną przyciągającym działaniem magnesu "A" o niejednorodnym natężeniu pola magnetycznego, wynoszącym w położeniu próbki ok.50 0e. Oddziaływanie magnesu umieszczonego poniżej piecyka, wewnątrz którego znajduje się dwusegmentowa rurka z wzorem i próbką.powoduje wychylenie dźwigni z pierwotnego położenia równowagi. Wypadkowy ruch punktu świetlnego w wyniku wydłużenia WZOTCA i wychylenia dźwigni przy nagrzewaniu znaczy na kliszy krzywą magnetyzacji w zależności od temperatury.

W badaniach zastosowano próbki walcowe o wymiarach Ø 0,9 x x 20,0 mm, zapewniające maksymalną czułość aparatu. Próbki obrobiono mechanicznie przez skrawanie i szlifowanie. W celu wyeliminowania wpływu zgniotu powierzchniowego wywołanego obróbką mechaniczną na wskazania przyrządu, warstwę zgniecioną próbek usunięto przez polerowanie elektrolityczne.

W polach magnetycznych silnych o natężeniu kilku tysięcy Oe magnetyzacja zależy wyłącznie od ilości fazy ferromagnetycznej. Natomiast w polach magnetycznych słabych własność ta zależy także od innych czynników jak np. stanu i struktury materiału, naprężeń wewnętrznych, dyspersji faz, tekstury itp. Stąd zastosowane w badaniach urządzenie o stosunkowo słabym natężeniu pola magnetycznego rejestruje na wykresie sumaryczne zmiany ilości fazy ferromagnetycznej, zniekształcenie sieci i nieprawidłowości budowy krystalicznej, zmiany naprężeń wywołane wydzielaniem faz i inne. Zjawiska te ułatwiają lub utrudniają

44

rozprzestrzenianie strumienia magnetycznego w badanej próbce wskutek powstawania lub zanikania wewnętrznych pół rozmagnesowujących.

3. Wyniki badań

Przeprowadzone badania ujawniły przebieg rozpadu ferrytu δ stali przesyconej i zgniecionej, wyrażający się zmianami magnetyzacji próbek nagrzewanych i studzonych.

Nagrzewanie stali przesyconej powoduje początkowo nieznaczny wzrost magnetyzacji, zaś w temperaturze ok. 500° C zachodzi gwałtowny jej spadek, wywołany przemianą magnetyczną ferrytu δ - punkt Curie (rys. 3]. Dalsze nagrzewanie do ok. 870° C i studzenie do temperatury Curie przebiega w zakresie ferrytu paramagnetycznego i wyraża się linią prostą, równoległą do osi temperatur. Natomiast ostudzenie stali poniżej temperatury przemiany magnetycznej powoduje jedynie niewielki wzrost magne tyzacji, wskazujący na istotne zmniejszenie ilości fazy ferromagnetycznej podczas przedstawionego cyklu cieplnego.



Rys. 3. Zmiany magnetyzacji stali przesyconej w czasie nagrzewania do 870°C i studzenia do ok. 190°C



Rys. 4. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w czasie nagrzewania do temperatury 870°C i studzenia do ok. 200°C

Na ogół podobny przebieg magnetyzacji wykazuje stal zgnieciona. Jednak przy zachowaniu jak poprzednio tych samych warunktów nagrzewania i chłodzenia (ok. 4⁰C/min), następuje podwyższenie temperatury Curie ferrytu & stali walcowanej ze zgniotem 13,5% do ok. 510[°]C, zaś walcowanej ze zgniotem 58% do ok. 520[°]C. Również podczas studzenia próbek stali walcowanej zaznacza się obniżenie temperatury Curie do ok. 500[°]C (histereza magnetyczna) oraz mniejszy wzrost magnetyzacji w stosunku do stali nieodkształconej (rys. 4).

Wygrzewanie stali walcowanej ze zgniotem 58% w zakresie 520 do 520°C przez 15 godzin sprzyja podwyższeniu punktu Curie do ok. 550°C oraz wyraźnemu wzrostowi magnetyzacji (rys. 5), Pod-. czas wygrzewania w 550°C zaznacza się podobnie jak poprzednio



Rys. 5. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w czasie nagrzewania i wygrzewania w zakresie 500 do 520°C przez 15 godzin, studzenia do 280°C, ponownego nagrze wania do 620°C i studzenia do ok. 240°C



Rys. 7. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w ozasie nagrzewania i wygrzania w temperaturze 620°C przez 5 godzin oraz studzenia do ok. 240°C



Rys. 6. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w czasie nagrzewania i wygrzewania w temperaturze 550°C przez 15 godzin,nagrze wania do ok. 610°C i studzenia do ok. 260°C



Rys. 8. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w czasie 5-krotnego nagrzewania do temperatury 720°C i studzenia od 130 de 230°C podwyższenie temperatury Curie ferrytu ö przy równoczesnym obniżeniu magnetyzacji stali (rys. 6). Natomiast wygrzewanie w zakresie powyżej 600°C powoduje tylko nieznaczny wzrost temperatury przemiany magnetycznej oraz istotne obniżenie magnetyzacji (rys. 7).



Rys. 9. Zmiany magnetyzacji stali walcowanej ze zgniotem 58% w czasie nagrzewania 1 wygrzewania w temperaturze 710°C przez 3 godziny oraz studzenia do ok. 240°C

Kilkakrotnie nagrzewanie stali walcowanej ze zgniotem 58% do temperatury ok. 700°C 1 studzenie powoduje stopniowe obniżanie magnetyzacji (rys.8) zaś wygrzewanie w tych warunkach przez ok. 3 godziny - zupełny jej zanik (rys. 9). Podobny wynik otrzymuje się podczas wygrzewania stali w temperaturach wyższych, przy czym czas do całkowitego zaniku fazy ferromagnetycznej maleje z wielkością zgniotu. Na przykład w temperaturze 825°C cał-

kowity zanik ferrytu ([°] w stali nieodkształconej zachodzi po ok. 2 godzinach, zaś w stali walcowanej ze zgniotem 58% po i godzinie wygrzewania.

4. Dyskusja wyników

Przeprowadzone badania termomagnetyczne umożliwiły dokonanie szczegółowej analizy procesu rozpadu ferrytu δ przy starzeniu stali przesyconej i zgniecionej.

Proces ten ujawnia się już w temperaturze ok. 500° C i zazna cza się w stali zgniecionej wyraźnym podwyższeniem temperatury Curie ferrytu d'oraz niewielkim wzrostem magnetyzacji. Podwyż szenie temperatury Curie (rys. 3, 4 i 5) jest związane ze wzro stem energii wewnętrznej stali walcowanej i starzonej. W stali walcowanej ten wzrost wynika ze zmagazynowania energii odkształcenia, co po dużych zgniotach ujawnia się występieniem w ferrycie δ wyraźnej tekstury zgniotu. Natomiast podwyższenie temperatury Curie ferrytu δ w stali starzonej jest spowodowane doprowadzeniem energii aktywacji zarodkowania koherentnej fazy przejściowej o sieci regularnej przestrzennie centrycznej, zbliżonej do struktury chromu [11]. Zarodkowanie fazy przejściowej jest także przyczyną wzrostu magnetyzacji stali starzonej w zakresie 500 do 520°C (rys. 5). Potwierdzeniem wpływu energii wewnętrznej na temperaturę Curie jest histereza magnetyczna, występująca przy studzeniu stali uprzednio nagrza nej do temperatury wywołującej częściowy rozpad oraz rekrystalizację ferrytu δ (rys. 4).

Podwyższenie temperatury Curie zaznacza się także po długotrwałym starzeniu w 550°C. Jednak łagodne nachylenie krzywej magnetyzacji w czasie studzenia stali wskazuje, że podwyższenie temperatury przemiany magnetycznej związane jest głównie z lokalnym zubożeniem ferrytu δ w składniki obniżające punkt Curie, tj. chrom i tytan. Zubożenie to spowodowane jest wydzie laniem w ferrycie δ paramagnetycznej fazy przejściowej bogatej w chrom oraz węglika TiC. Znaczna ilość wydziel.ń wydatnie zmniejsza ilość fazy ferromagnetycznej, co ujawnia się obniżeniem magnetyzacji stali (rys. 6).

Na ogół podobnie przebiega rozpad ferrytu δ w zakresie tem peratur 600 do 700°C. Zapoczątkowany jest on zarodkowaniem węglika TiC i fazy przejściowej, która pod wpływem wygrzewania ulega koalescencji. Ułatwienie dyfuzji atomów substytucyjnych w tych warunkach przyspiesza proces wydzielania oraz sprzyja wyrównaniu składu chemicznejo ferrytu δ w otoczeniu wydzieleń, co wyraża się istotnym obniżeniem magnetyzacji stali bez wyraźnego wpływu na temperaturę Curie (rys. 7). Wygrzewanie stali powoduje koalescencję wydzieleń i zarodkowanie fazy δ a także rekrystalizację ferrytu δ i po kolejnym nagrzewaniu sta li do temperatury ck. 700°C ujawnia się stopniowym obniżeniem magnetyzacji i temperatury przemiany magnetycznej (rys. 8).

Natomiast starzenie w zakresie 700 do 800° C wzmaga rozpad ferrytu δ na fazę 6 i austenit, co po wygrzaniu stali uwida cznia się całkowitym zanikiem fazy ferromagnetycznej (rys. 9).

Wnioski

W wyniku przeprowadzonych badań stwierdzono; Rozpad ferrytu d w badanej stali jest złożony i można w nim wyodrębnić dwa okresy;

- zarodkowanie fazy przejściowej i węglika TiC, charakteryzujące się podwyższeniem temperatury Curie ferrytu 0;
- koalescencję fazy przejściowej oraz zarodkowanie fazy σ , charakteryzujące się istotnym obniżeniem magnetyzacji stali, bez wyraźnej zmiany temperatury przemiany magnetycznej ferrytu δ . Starzenie stali w zakresie 700 do 900°C powoduje całkowity rozpad ferrytu δ na fazę σ i austenit.

LITERATURA

- [1] Pugh J.W., Nisbet J.D.: J.Metals, 2, 1950, s. 268.
- [2] Baerlecken E., Hirsch W.: Stahl u. Eisen, 75, 1955, s.570.
- [3] Houdremont E.: Lehrbuch der Sonderstahlkunde, Springer--Verlag, Berlin, 1956.
- [4] Bain E.C., R.H. Aborn: Metals Handbook, ASM, Cleveland, 1948.
- [5] Nicholson M.E., Samans C.H., Shortsleeve F.J.: TASM, 44, 1952, s. 601.
- [6] Laszko N.F., Eremin N.I.: Fazowyj analiz i struktura austenitnych stalej, Maszgiz, Moskwa, 1957.
- [7] Schmith, L. Bowen K.W.J.; J. Iron Steel Inst., 158, 1948, s. 295.
- [8] Bergman B.G., Schoemaker D.P.; Journ.Chem.Phys. 19, 1951, s. 515.
- [9] Buchholtz, H., Krächter K., Kraemer F.: Arch.Eisenhütenw., 24, 1953, s. 113.

- [10] Kirbky H.W., Morley J.I.: J. Iron Steel Inst., 158, 1948, s. 289.
- [11] Adamczyk J.: Rozprawa doktorska, Pol. Śląska, 1964.
- [12] Cina B.: J. Iron a. Steel Inst., 177, 1954, s. 406.
- [13] Angel T.: J. Jron Steel Inst.; 177, 1954, s. 165.
- [14] Olewicz E.: Bergakademie, 11, 1959, s. 656.

ТЕРМОМАГНИТНЫЙ АНАЛИЗ РАСПАДА б-ФЕРРИТА В ХОЛОДОКАТАНОЙ СТАЛИ 18-8 СОДЕРЖАЩЕЙ МО И ТІ.

Резрме

Проведено исследования распада б -феррита в стали 18-8, содержащей 2,03% Мо и 0,79% Т1. Сталь закалёную с 1250° и прокатаную при комнатной температуре с обжатием в 6,5; 13,5; 22 и 58% была остарена в термомагнитометре Шевенарда в пределах температур 500 до ок. 900°.

Констатировано, что распад б-феррита начинается при 500⁰ виделением переходной фазы обогащённой хромом. Это обнаруживается увеличением точки Кюри. Повышение температуры способствует коалесценцыя этой фазы, а также зарождению б-фазы. Выдержка стали в пределах 700 до ок. 900⁰ вызывает полный распад б --феррита на 5-фазу и аустенит.

THERMOMAGNETIC ANALYSIS OF DECOMPOSITION OF THE 0 -FERRITE IN COLD ROLLED 18% Cr - 8% N1 STEEL CONTAINING MO AND T1

Summary

Investigation upon decomposition of the 0° -ferrite in 18% Cr -8% Ni steel containing 2,03% Mo and 0,79% Ti had been carried out. Steel specimens after water quenching from 1250°C (solution heat treatment) and cold rolling to 6,5; 13,5; 22 and 58% reduction had been aged in thermomagnetometer, Chevenard type, in the range 500 to 900 C.

It has been established that decomposition of the δ -ferrite begins at 500 C by precipitation of the chromium enriched transitional phase and causes the rise of the Curie point. A rise in temperature aids coalescence of the transitional phase and nucleation of the δ - phase. Soaking of the steel in the range 700 to 900 C causes complete decomposion of the δ -ferrite to δ -phase and austenite.