

## POLITECHNIKA LUBELSKA WYDZIAŁ MECHANICZNY KATEDRA INŻYNIERII MATERIAŁOWEJ

## Laboratorium Inżynierii Materiałowej ĆWICZENIE Nr 9

Akceptował: Kierownik Katedry prof. dr hab. B. Surowska

Opracował: dr inż. Sławomir Szewczyk

## I. Temat ćwiczenia: Struktury i właściwości stopów metali nieżelaznych.

- II. Cel ćwiczenia: Przeprowadzenie identyfikacji struktury stopów metali nieżelaznych na podstawie obserwacji mikroskopowych, poszukiwanie zależności między budową strukturalną a właściwościami stopów.
- III. Ważniejsze pytania kontrolne:
  - 1. Klasyfikacja i sposób oznaczania stopów metali nieżelaznych
  - 2. Stopy aluminium: główne składniki stopowe, struktura, właściwości, zastosowania
  - 3. Stopy magnezu: główne składniki stopowe, struktura, właściwości, zastosowania
  - 4. Mosiądze: skład, budowa strukturalna, właściwości, zastosowania
  - 5. Brązy: skład, budowa strukturalna, właściwości, zastosowania
  - 6. Miedzionikle: skład, budowa strukturalna, właściwości, zastosowania
  - 7. Stopy łożyskowe: główne składniki stopowe, struktura, właściwości, zastosowania
  - 8. Stopy tytanu: główne składniki stopowe, struktura, właściwości, zastosowania
  - 9. Stopy kobaltu: główne składniki stopowe, struktura, właściwości, zastosowania
  - 10. Stopy z pamięcią kształtu.

IV. Literatura:

- 1. Przybyłowicz K.: Metaloznawstwo. WNT, Warszawa 2007.
- 2. Blicharski M.: Wstęp do inżynierii materiałowej. WNT, Warszawa 2003.
- 3. Praca zbior. pod red. A. Werońskiego: Ćwiczenia laboratoryjne z inżynierii materiałowej. Wyd. Politechniki Lubelskiej, Lublin 2002.
- 4. Dobrzański L. A.: Podstawy nauki o materiałach i metaloznawstwo, materiały inżynierskie z podstawami projektowania materiałowego. WNT, Warszawa 2002.
- 5. Surowska B., Weroński A.: Struktura i właściwości biomateriałów. Wyd. Politechniki Lubelskiej, Lublin 1990.
- 6. Surowska B.: Kształtowanie składu chemicznego i struktury stopów Co-Cr-Ni-Mo jako biomateriałów. Wyd. Politechniki Lubelskiej, Lublin 1997.

- V. Przebieg ćwiczenia:
  - 1. Materiały i urządzenia do badań
    - 1.1. Komplet zgładów metalograficznych stopów metali nieżelaznych
    - 1.2. Mikroskop metalograficzny
    - 1.3. Atlas struktur
    - 1.4. Instrukcja obsługi mikroskopu.
  - 2. Przebieg badań

Przed rozpoczęciem ćwiczenia student obowiązkowo **zapoznaje się z zaleceniami instrukcji BHP.** Prowadzący zajęcia sprawdza opanowanie wiadomości podanych w instrukcji BHP i znajomość problematyki badawczej. Po dopuszczeniu do wykonania ćwiczenia należy wykonać następujące czynności:

- 2.1. Włączyć oświetlenie mikroskopu i sprawdzić jego działanie. Dobrać odpowiednie powiększenia
- 2.2. Dokonać przeglądu struktur wszystkich zgładów metalograficznych znajdujących się w komplecie i przeprowadzić ich identyfikację na podstawie atlasu struktur
- 2.3. Scharakteryzować budowę strukturalną i właściwości stopów stosowanych na implanty chirurgiczne
- 2.4. Zamieścić w sprawozdaniu mikrostruktury stopów metali nieżelaznych wskazane przez prowadzącego zajęcia.
- 3. Opracowanie sprawozdania

Sprawozdanie z przeprowadzonych badań powinno zawierać:

- 3.1. Cel badań, przedmiot badań, spis literatury
- 3.2. Sposób przygotowania próbek
- 3.3. Odczynniki do trawienia
- 3.4. Typ mikroskopu metalograficznego, rodzaj oświetlenia
- 3.5. Dobór powiększeń, powiększenie użyteczne
- 3.6. Rysunki obserwowanych mikrostruktur i ich opis
- 3.7. Wnioski dotyczące związków między budową strukturalną a właściwościami stopów metali nieżelaznych.
- 4. Materiały uzupełniające
  - 4.1. Atlas mikrostruktur stopów metali nieżelaznych (rys. 9.1 $\div$  9.27)
  - 4.2. Wzór protokółu badań mikroskopowych.



Rys. 9.1. Struktura miedzi elektrotechnicznej M1E, znak Cu 99,9 E, po obróbce plastycznej i wyżarzaniu. Widoczne bliźniaki wyżarzania. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x



Rys. 9.2. Struktura mosiądzu ołowiowego MO58, znak CuZn40Pb2, przesycanego z temperatury  $860^{\circ}$ C. Widoczne ziarna fazy  $\beta$ z drobnymi wydzieleniami fazy  $\alpha$ . Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x



Rys. 9.3. Struktura mosiądzu ołowiowego MO59, znak CuZn39Pb2. Dwufazowa budowa stopu ( $\alpha$ + $\beta$ ) i drobne wydzielenia ołowiu. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 300x



Rys. 9.4. Struktura mosiądzu M63, znak CuZn37. Widoczna dwufazowa struktura stopu. Ciemne wydzielenia fazy  $\beta$ , jasne  $\alpha$ . Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x

Rys. 9.5. Brąz cynowo-cynkowy B43, znak CuSn4Zn3, po obróbce plastycznej. Widoczne kryształy fazy α z bliźniakami. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x



Rys. 9.6. Struktura brązu B 101, znak CuSn10P. Jasne obszary fazy  $\alpha$  na tle eutektoidu ( $\alpha$ + $\delta$ ) z wydzieleniami fazy Cu<sub>3</sub>P. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 300x





Rys. 9.7. Brąz aluminiowoźelazowy BA 93, znak CuAl19Fe3. Jasne kryształy roztworu stałego  $\alpha$ , ciemne pola eutektoidu ( $\alpha$ + $\gamma_2$ ) oraz drobne wydzielenia fazy żelazowej. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x

Rys. 9.8. Brąz aluminiowożelazowo-manganowy BA1032, znak CuAl10Fe3Mn2. Jasne kryształy roztworu stałego  $\alpha$ , ciemne pola eutektoidu ( $\alpha$ + $\gamma_2$ ) oraz drobne wydzielenia fazy żelazowej. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 150x

Rys. 9.9. Brąz krzemowy BK31, znak CuSi3Mn1. Jasne pola roztworu stałego α i ciemne wydzielenia fazy χ. Trawiono roztworem FeCl<sub>3</sub>. Pow. 300x





Rys. 9.10. Struktura siluminu AK11, znak AlSi11, bez modyfikacji. Jasne obszary fazy α i eutektyka (α+Si). Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 150x



Rys. 9.11. Struktura stopu aluminium PA1, znak AlMn1 w stanie wyżarzonym. Wydzielenia fazy międzymetalicznej Al<sub>6</sub>Mn w roztworze stałym α. Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x



Rys. 9.12. Struktura stopu PA4, znak AlMg1Si1Mn w stanie wyżarzonym. Wydzielenia faz międzymetalicznych Mg<sub>2</sub>Si oraz Al<sub>6</sub>Mn w roztworze stałym  $\alpha$ . Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x



Rys. 9.13. Struktura stopu aluminium PA6, znak AlCu4MgMn. Wydzielenia faz międzymetalicznych CuAl<sub>2</sub>, Al<sub>6</sub>Mn oraz Al<sub>3</sub>Mg<sub>2</sub>. Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x

Rys. 9.14. Struktura stopu aluminium PA7, znak AlCu4Mg2Mn, po utwardzaniu wydzieleniowym. Wydzielenia fazy CuAl<sub>2</sub> i drobne wydzielenia Al<sub>6</sub>Mn oraz Al<sub>3</sub>Mg<sub>2</sub> w roztworze stałym  $\alpha$ . Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x

Rys. 9.15. Struktura stopu aluminium PA10, znak AlSi1MgCu, po utwardzaniu wydzieleniowym. Wydzielenia fazy CuAl<sub>2</sub> i Mg<sub>2</sub>Si w roztworze stałym  $\alpha$ . Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x





Rys. 9.16. Struktura stopu aluminium PA20, znak AlMg5Mn, umocnionego przez obróbkę plastyczną na zimno. Wydzielenia fazy Al<sub>3</sub>Mg<sub>2</sub> na tle drobnych wydzieleń Al<sub>6</sub>Mn w roztworze stałym  $\alpha$ . Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x

Rys. 9.17. Struktura stopu aluminium PA29, znak AlCu2Mg1Ni1Fe1Si. Wydzielenia związków Al<sub>2</sub>Cu, Al<sub>3</sub>Mg<sub>2</sub>, Mg<sub>2</sub>Si, Al<sub>5</sub>Cu<sub>2</sub>Mg<sub>2</sub> na jasnym tle roztworu stałego bogatego w aluminium. Trawiono 1% roztworem HF. Pow.300x

Rys. 9.18. Struktura stopu aluminium PA31, znak AlCu2SiMgMn. Wydzielenia faz Al<sub>2</sub>Cu, Mg<sub>2</sub>Si, Al<sub>6</sub>Mn w roztworze stałym  $\alpha$ . Trawiono 1% roztworem HF. Pow. 300x









Rys. 9.19. Babbit cynowy Ł83, znak SnSb11Cu6 wolno chłodzony. Jasne, twarde kryształy  $Sn_3Sb_2$ w postaci sześcianów oraz kryształy  $Cu_6Sn_5$ w postaci gałązek i igieł na tle roztworu stałego antymonu i miedzi w cynie. Trawino 3% nitalem. Pow. 150x

Rys. 9.20. Struktura babbitu cynowego Ł83, znak SnSb11Cu6. Jasne, twarde kryształy  $Sn_3Sb_2$ w postaci sześcianów oraz kryształy  $Cu_6Sn_5$ w postaci igieł i drobnych wydzieleń na tle roztworu stałego antymonu i miedzi w cynie. Trawiono 3% nitalem. Pow. 150x

Rys. 9.21. Struktura babbitu ołowiowego Ł16, znak PbSn16Sb16Cu2, szybko studzonego. Jasne, twarde kryształy Sn<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub> w postaci sześcianów oraz kryształy Cu<sub>2</sub>Sb w postaci igieł na tle roztworu stałego antymonu i cyny w ołowiu. Trawiono 3% nitalem. Pow.150x



Rys. 9.22. Struktura stopu tytanu WT 2-2 (o zawartości Al=5%, Sn=2,5%) po przesycaniu i starzeniu. Iglasta budowa fazy  $\alpha'$ wewnątrz kryształów pierwotnej fazy  $\beta$ . Trawiono HF+HNO<sub>3</sub>. Pow. 300x



Rys. 9.23. Struktura stopu tytanu WT 3-3 (Al=5%, Mo=3%, Cr=2% Si=0,2%). Płytkowa struktura stopu dwufazowego ( $\alpha$ + $\beta$ ) złożona z mieszaniny roztworu stałego  $\alpha$  i roztworu stałego  $\beta$ . Trawiono HF+HNO<sub>3</sub>. Pow. 300x

Rys. 9.24. Struktura stopu tytanu WT3-1 (Al=6% Mo=2,5%, Cr=2,5%). Iglasta struktura stopu dwufazowego ( $\alpha$ + $\beta$ ) po homogenizacji. Trawiono HF+HNO<sub>3</sub>. Pow. 300x





## Rys. 9.25. Struktura odlewniczego stopu tytanu OT4 o zawartości 4,5% Al. Iglasta struktura stopu dwufazowego ( $\alpha$ + $\beta$ ) po homogenizacji. Trawiono HF+HNO<sub>3</sub>. Pow. 300x





Rys. 9.26. Stop kobaltu Co-19Ni-20Cr-Nb (patent 150 030, Politechnika Lubelska) na implanty chirurgiczne. Stan po kuciu na gorąco. Osnowa stopu jednofazowa, roztwór β-Co. Ziarna osnowy z bliźniakami. Traw. wodą królewską (3 cz. HCl+1cz. HNO<sub>3</sub>). Pow. 375x

Rys. 9.27. Stop kobaltu Co-10Ni-20Cr-Ti (patent 150 027, Politechnika Lubelska) na implanty chirurgiczne. Stan po przesycaniu 1373K/2h/ woda. Osnowa stopu dwufazowa, roztwór  $\beta$ -Co +  $\alpha$ -Co. Ziarna osnowy z bliźniakami. Traw. wodą królewską (3 cz. HCl+1cz. HNO<sub>3</sub>). Pow. 375x