

Mašinski materijali 1 - Ispitna pitanja

1. Definicija i osnovne vrste inženjerskih materijala
2. Trendovi u korišćenju materijala
3. Strukturalna građa atoma i modeli
4. Elektronska konfiguracija atoma – kvantni brojevi
5. Opšta pravila uspostavljanja elektronske konfiguracije – primjeri
6. Elektronska struktura i hemijska aktivnost
7. Jonska veza - primjeri
8. Kovalenta veza - primjeri
9. Metalna veza – primjeri
10. Van der Valsova veza – primjer
11. Uticaj energije veze na temperaturu topljenja materijala, modul elastičnosti i koeficijent termičkog širenja
12. Kristalna i amorfna struktura
13. Idealni kristal, jedinična čelija i kristalna rešetka
14. Kristalografski sistemi i Braveove rešetke
15. Osnovne karakteristike kristalnih rešetki. Primjeri: prosta, bazično, zapreminska i površinska centrirana kubna i gusto složena heksagonalna rešetka
16. Označavanje kristalografskih pravaca i ravnih.
17. Načini pakovanja za površinsku centriranu kubnu i gusto složenu heksagonalnu rešetku
18. Polimorfija, anizotropija i teorijaska gustina materijala
19. Kristalizacija i uticajni faktori na kristalizaciju
20. Mehanizmi stvaranja klica pri kristalizaciju
21. Strukturalna građa legura – čvrsti rastvori
22. Strukturalna građa legura – mehaničke mješavine i hemijska jedinjenja
23. Pojam i značaj difuzije u čvrstima materijalima
24. Mehanizmi difuzije
25. Samodifuzija, inverzna difuzija i brzina difuzije
26. Fikovi zakoni
27. Uticaj temperature na difuziju
28. Struktura metala – monokristali i polikristali
29. Greške u kristalnoj strukturi
30. Tačkaste greške
31. Linijske greške
32. Gustina i podjela dislokacija prema Burgersovom vektoru
33. Ravanske greške
34. Ponašanje materijala pod djelovanjem spolašnjeg opterećenja – elastična i plastična deformacija
35. Hukov zakon, modul elastičnosti, modul klizanja i Poasonov koeficijent
36. Mehanizmi plastičnog deformisanja polikristalnih metala
37. Deformaciono ojačavanje
38. Oporavljanje i rekristalizacija hladno deformisanog metala

39. Ravnotežni dijagrami stanja – osnovni pojmovi i konstrukcija, krive hlađenja i zagrijavanja, pravilo poluge
40. Ravnotežni dijagrami stanja sa potpunom rastvorljivošću komponennata u čvrstom stanju
41. Ravnotežni dijagrami stanja sa potpunom nerastvorljivošću komponennata u čvrstom stanju
42. Ravnotežni dijagrami stanja sa ograničenom i promjenljivom rastvorljivošću komponennata u čvrstom stanju
43. Invariante reakcije
44. Dijagram stanja Fe-Fe₃C – osnovne karakteristike
45. Čvrste faze u dijagramu stanja Fe-Fe₃C
46. Invariante reakcije i krive hlađenja u dijagramu stanja Fe-Fe₃C
47. Mikrostrukture dvojne legure Fe-C sa sadržajem do 2,11% C
48. Fazne transformacije pri zagrijavanju u sistemu željezo-ugljenik
49. Izothermalna transformacija austenita
50. Perlitna transformacija
51. Martenzitna transformacija
52. Međufazna (beinitna) transformacija
53. Transformacija austenita pri kontinuiranom hlađenju
54. Osnovne karakteristike termičke obrade
55. Difuziono žarenje i normalizacija
56. Meko, potpuno i izothermalno žarenje
57. Rekristalizaciono žarenje
58. Kontinuirano i stepenasto kaljenje
59. Izothermalno i kontinuirano beinitno kaljenje
60. Kaljenje u dvije sredine i kaljenje sa dubokim hlađenjem

61. Otpuštanje i poboljšanje
62. Površinsko kaljenje
63. Termohemija obrada - cementacija
64. Termička obrada poslije cementacije
65. Karbonitriranje i nitriranje
66. Postupci difizione metalizacije
67. Umireni, poluumireni i neumireni čelici
68. Uticaj pratećih i legirajućih elemenata na osobine čelika
69. Raspoljiva legirajuća elemenata u čeliku i njihov uticaj na α i γ područje.
70. Podjela i karakteristike legiranih čelika prema mikrostrukturi u ravnotežnom stanju
71. Konstrukcioni i nerđajući čelici
72. Alatni čelici i brzorezni čelici
73. Sivi liv i nodularni liv
74. Temper liv i bijelo liveno gvožđe
75. Aluminijum i Al-legure
76. Titan i Ti-legure
77. Nikl i Ni-legure
78. Bakar i Cu-legure

Predmetni nastavnik
Doc. dr Milija Krašnik

Istočno Sarajevo, januar 2016.