

Vprašanja za izpit iz Kristalografije

1. Kaj je kristal
2. Zakon o stalnosti kotov
3. Zakon o racionalnih indeksih
4. Kaj je osnovna celica
5. Tipi osnovnih celic
6. Simetrijski elementi (zunanji)
7. Točkovne grupe
8. Stereografska projekcija
9. Kristalografske osi
10. Oznake kristalografskih ploskev, smeri
11. Cone
12. Enantiomorfnost
13. Notranja simetrija - translacija
14. Tipi planarnih mrež
15. Prostorske grupe
16. Translacijski simetrijski elementi
17. Vezi v kristalih, jakost, prevodnost
18. Gosti zlog - tipi
19. Polimorfizem
20. Koordinacijsko število
21. Kovalentni strukturni tipi (primeri)
22. Ionski kristali
23. Kaj vpliva na koordinacijsko število v ionskih kristalih
24. 1. Paulingovo pravilo
25. Intersticije v gostem zlogu
26. Klasifikacija struktur
27. Struktura halita
28. 2. Paulingovo pravilo
29. Struktura nikelina
30. 3. Paulingovo pravilo
31. 4. Paulingovo pravilo
32. 5. Paulingovo pravilo
33. Struktura fluorita
34. Izostrukturnost; primeri
35. Antistrukturnost
36. Korundova struktura
37. Perovskitova struktura
38. Ilmenitova struktura
39. Spinelova struktura
40. Izpeljane strukture
41. Strukture silikatov
42. Antifazne meje
43. Napake v kristalih
44. Trdna raztopina
45. Stabilnost faz (definicija faze)
46. Fazno pravilo
47. Enokomponentni sistem
48. Stopnja prostosti

49. Dvokomponentni sistem
50. Evtetična kristalizacija
51. Inkongruentno taljenje
52. Inkompatibilnost
53. Kristalizacija trdne raztopine
54. Princip Le Chatelierja
55. Dvojčki
56. Dvojčki glede na prostorsko povezanost
57. Polisintetski dvojčki
58. Poltipizem
59. Vpliv na morfologijo kristalov
60. Habitus
61. Fizikalne lastnosti kristalov
62. Anizotropnost - izotropnost
63. Trdota
64. Polprevodniki
65. Paramagnetnost, Feromagnetnost
66. Magnetna simetrija
67. Piezoelektrični kristali
68. Difrakcija rtg žarkov