

Pitanja iz Neorganske hemije

1. Materija i energija
2. Oblici i svojstva materije
3. Hemijski simboli, formule i jednačine
4. Osnovni hemijski zakoni o masi
5. Osnovni hemijski zakoni o zapremini
6. Ar, Mr, n, M
7. Periodni sistem elemenata
8. Struktura i osobine gasoviti, tečnih i čvrstih supstanci
9. Struktura atoma i njegove osnovne čestice
10. Modeli atoma
11. Kvantni brojevi i popunjavanje elektronske strukture atoma
12. Struktura molekule i jonska veza
13. Kovalentna veza, valencija i oksidacioni broj
14. Metalna i vodonična veza
15. Disperzni sistemi i koncentracije rastvora
16. Rastvaranje gasovitih, tečnih i čvrstih supstanci u tečnostima
17. Koligativne osobine rastvora (Δp , ΔT_k , ΔT_m , Π)
18. Difuzija i osmoza
19. Nabrojati i objasniti vrste hemijskih reakcija u neorganskoj hemiji
20. Oksido - redokcione i termohemijske reakcije
21. Brzina hemijske reakcije i faktori koji na nju utiču

22. Hemijska ravnoteža i faktori koji na nju utiču
23. Jaki i slabi elektroliti i Arenijusova teorija jonizacije
24. Hemijska ravnoteža (jonizacija) kiselina i baza
25. Jonizacija vode, pH i pOH
26. Hidroliza soli
27. Puferski sistemi
28. Hemijska ravnoteža u heterogenim sistemima (teško rastvornih soli)
29. Koloidni rastvori
30. Vrsta neorganskih jedinjenja (oksidi, kiseline, baze i soli)
31. Kompleksna jedinjenja
32. Osobine, dobijanje i jedinjenja vodonika
33. Alkalni elementi (I-A grupa)
34. Zemnoalkalni elementi (II-A grupa)
35. Osobine i jedinjenja bora i aluminijuma
36. Osobine i jedinjenja ugljenika i silicijuma
37. Osobine i jedinjenja azota
38. Osobine i jedinjenja fosfora
39. Osobine i jedinjenja kiseonika. Voda
40. Osobine i jedinjenja sumpora
41. Halogeni elementi
42. Hemijska d- elemenata
43. Osobine i jedinjenja Cu
44. Osobine i jedinjenja Zn
45. Hemijska lantanoida i actinoida
46. Biološka uloga elemenata (I-a, II-a, C, N, P, O, S, VII-a, d-elemenata, Zn i Cd, Cu)