PITANJA IZ HEMIJE

I razred (vanredni učenici III i IV stepen)

1. Zakon o održanju mase

2. Zakon stalnih masenih odnosa

3. Hemijski simboli i formule

4. Mol, molska masa i proračun na osnovu njih

5. Molska zapremina

6. Stehiometrijski zadaci

7. Izračunavanje procentnog sastava elemenata u jedinjenjima

8. Postavljanje hemijskih formula

9. Borov atomski model

10. Elektronska konfiguracija i šematski prikaz elemenata

11. Periodni sistem elemenata

12. Jonizaciona energija

13. Kovalentno nepolarna veza

14. Kovalentno polarna veza

15. Jonska veza

16. Rastvori

17. Rastvorljivost

18. Masena koncentracija

19. Količinska koncentracija

20. Oksidi

21. Kiseline

22. Baze

23. Soli

24. Neutralizacija

25. Hidroliza soli

26. Zajednička svojstva elemenata I grupe

27. Druga grupa periodnog sistema

28. Treća grupa periodnog sistema

29. Četvrta grupa periodnog sistema

30. Peta grupa periodnog sistema

31. Šesta grupa periodnog sistema

32. Sedma grupa periodnog sistema

33. Čiste supstance i smeše

34. Podela organskih jedinjenja

35. Alkani

36. Alkeni

37. Alkini

38. Aromatični ugljovodonici

39. Alkoholi

40. Aldehidi i ketoni

41. Etri

42. Karboksilne kiseline

43. Aminokiseline

44. Estri

45. Belančevine

46. Ugljeni hidrati

47. Masti i ulja

48. Esterifikacija

Dinić Srđan , profesor hemije