

DU ĶĪMIJAS
MĀCĪBU METODIKAS
LABORATORIJA
Vienības ielā 13-214

neorganiskā ķīmija

7. klasei

SATURA RĀDĪTĀJS.

1. Ķīmijas pamatjēdzieni.

Kīmijas priekšmets	3
1. §. Vielas	4
2. §. Tiras vielas un maisījumi	6
3. §. Maisījumu sadališana	8
4. §. Fizikālās pārvērtības	12
5. §. Kīmiskās pārvērtības	13
6. §. Kīmisko reakciju norises pazimes un apstākļi	16
7. §. Kīmiskās reakcijas, kas noris ap mums	17
8. §. Atomi	18
9. §. Atommasa	22
10. §. Kīmiskie elementi	23
11. §. Maisījumi un kīmiskie savienojumi	25
12. §. Vielas sastāva nemainība	27
13. §. Atomu-molekulārā teorija kīmijā	28
14. §. Kīmisko elementu simboli	30
15. §. Kīmiskās formulas. Molekulmasa	31
16. §. Vielu masas nezūdamības likums	34
17. §. Kīmiskie vienādojumi	36
18. §. Vielu masu attiecības kīmiskajās reakcijās	38
19. §. Kīmisko reakciju veidi	39

2. Skābeklis. Oksidi. Degšana.

20. §. Skābeklis	43
21. §. Skābekļa īpašības	44
22. §. Oksidēšanās. Oksiidi	48
23. §. Skābekļa izlietošana	49
24. §. Skābekļa iegūšana	54
25. §. Ozons. Alotropija	56
26. §. Gaisa sastāvs	57
27. §. Degšana un lēnā oksidēšanās	60
28. §. Gaisa izlietošana	62
29. §. Vērtība	65
30. §. Formulu sastādišana pēc vērtības	68

3. Ūdenradis. Skābes. Sāļi.

31. §. Ūdeņraža iegūšana	71
32. §. Ūdeņraža fizikālās īpašības	72
33. §. Ūdeņraža ķīmiskās īpašības	73
34. §. Ūdenradis dabā. Skābes	78
35. §. Skābju sastāvs. Sāļi	81
36. §. Skābju iedarbība uz metālu oksidiem. Apmaiņas reakcijas	83

4. Ūdens. Bāzes. Šķīdumi.

37. §. Ūdens dabā. Tīra ūdens iegūšana un tā fizikālās īpašības	86
38. §. Ūdens analīze un sintēze	88
39. §. Ūdens ķīmiskās īpašības	91
40. §. Bāzes. Sārmi	94
41. §. Neitrālizācijas reakcijas	97
42. §. Vielu klasifikācija	99
43. §. Ūdens kā šķidinātājs. Šķidiba	100
44. §. Pārsātināti šķīdumi	103
45. §. Siltuma parādības, kas novērojamas vielu šķīšanā	103
46. §. Kristālhidrāti	104
47. §. Šķidumu koncentrācija	105
48. §. Šķidumu nozīme dabā, rūpniecībā un lauksaimniecībā	107
Laboratorijas darbi	108
Praktiskie darbi	117