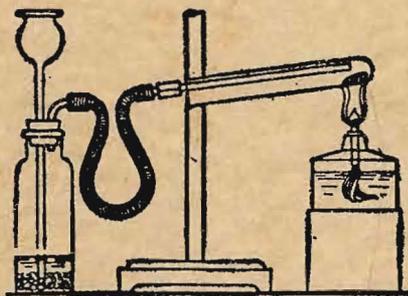


PROF. V. N. VERCHOVSKIS

NEORGANISKĀ ĶĪMIJA

I DAĻA

MĀCĪBAS GRĀMATA VIDUSSKOLAI



VAPP GRĀMATU APGĀDS
RĪGĀ 1946

SATURS.

	Lpp.
Priekšvārds	3
I. Vielas un vielu pārvērtības	5
1. Vielas. 2. Daži tehniskā lietojamie vielu tīrīšanas paņēmieni.	
3. Vielu pārvēršanās. 4. Sadalīšanās reakcija. 5. Savienošanās reakcija. 6. Ķīmiskās pārvērtības dzīvē, rūpniecībā un dabā.	
II. Ūdens	15
1. Ūdens dabā. 2. Ūdens tīrīšana un tīra ūdens fiziskās īpašības.	
3. Ūdens — šķīdinātājs. 4. Ūdens sastāvs.	
III. Skābeklis un ūdeņradis	24
1. Skābekļa iegūšana un īpašības. 2. Skābekļa uzkrāšana un dažādu vielu sadedzināšana skābeklī. 3. Skābekļa lietošana un iegūšanas tehniskie paņēmieni. 4. Ūdeņraža iegūšana. 5. Ūdeņraža īpašības. 6. Ūdeņraža liesma. 7. Sprāgstamā gāze. 8. Ūdeņraža iegūšana tehniskā.	
IV. Elementi	34
V. Vielas svara nezūdības likums	36
1. Mēģinājumi ar metalliem. 2. Mēģinājumi ar citām vielām. 3. Vielas svara nezūdības likums.	
VI. Gaiss	40
1. Gaiss — gāzu maisījums. 2. Gaisa sastāvs. 3. Inertās gāzes.	
VII. Elementu svaru attiecības ķīmiskajos savienojumos	45
1. Ūdens sastāvdaļu svars. 2. Analīze un sinteze. 3. Ūdens sastāvdaļu svars, kas iegūts dažādiem paņēmieniem. 4. Ūdeņraža peroksīds. 5. Svara sastāvs divu elementu dažādiem savienojumiem.	
VIII. Vielas uzbūve	53
1. Daltona atomi. 2. Mācība par atomiem un molekulām. 3. Elementu alotropiskā pārveidošanās. 4. Atoma svars un atomsvars. 5. Ķīmiskās formulas. 6. Kā sastāda ķīmisko formulu. 7. Molekulu formulas. 8. Ķīmiskās vienlīdzības. 9. Aprēķini pēc formulām un vienlīdzībām. 10. Ķīmijas valoda.	
IX. Oksidēšana. Reducēšana	72
1. Degšana skābeklī un gaisā. 2. Degšanas reakcijas nozīme. 3. Koka sausā pārtvaice. 4. Liesma. 5. Lēna oksidēšanās. 6. Reducēšanās reakcijas.	
X. Oksīdi. Bāzes. Skābes. Sāļi	85
1. Oksīdi un hidroksīdi. 2. Oksīdu formulas. Vērtība. 3. Bāzes. 4. Skābes. 5. Skābes un metalla savstarpējā darbība. Sāļi. 6. Sāļa un metalla savstarpējā iedarbība. 7. Skābju un metallu oksīdu savstarpējā iedarbība. 8. Skābju un metallu hidroksīdu savstarpējā iedarbība. 9. Apmaiņas reakcija starp diviem sāļiem. 10. Apmaiņas reakcija starp sāli un skābi. 11. Apmaiņas reakcija starp sāli un sārmu (bažu iegūšana). 12. Sāļu un bažu šķīdība. 13. Sāļa rašanās reakcijā starp diviem bezūdens oksīdiem. 14. Neitrālizācijas reakcija. 15. Oksīdu klasifikācija. 16. Savstarpējā sakarība starp oksīdiem, bāzēm, skābēm un sāļiem.	
Pazīstamo elementu atomsvari	111