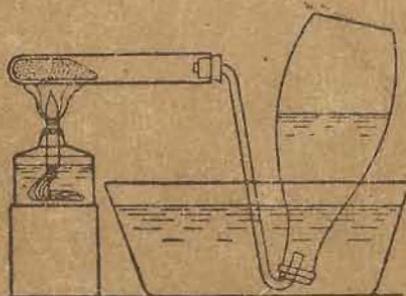


PROF. V. N. VERCHOVSKIS
NOPELNIEM BAGĀTS ZINĀTNES DARBINIEKS
HERCENA PEDAGOĢISKĀ INSTITŪTA PROFESORS

NEORGANISKĀ ĶĪMIJA

OTRA DAĻA

MĀCĪBAS GRĀMATA VIDUSSKOLAI



VAPP GRĀMATU APGĀDS
RĪGA 1945

SATURS.

Lpp.

XI. Halogeni	3
1. Vārāmā sāls. Chlorūdeņraža un sālsskābes iegūšana.	
3. Sālsskābes iegūšana rūpniecībā. 4. Sālsskābes īpašības un izmantošana. 5. Chlors. 6. Chlors un indētājas vielas. 7. Aizsardzība pret indētājām vielām. 8. Chlora iegūšana vairumā.	
9. Broms. 10. Jods. 11. Fluors. 12. Halogenu grupa.	
XII. Sērs	30
1. Sēra īpašības. 2. Sēra izmantošana. 3. Sērs dabā. 4. Sērūdeņradis un sērmetalli. 5. Sērskābā gāze un sēra paskābe.	
6. Sēra anhidrids un sērskābe. 7. Sērskābes īpašības. 8. Sērskābes iegūšana ar kontakta paņēmienu. 9. Sērpaskābes oksidēšana sērskābē. 10. Kameras paņēmiens sērskābes iegūšanā.	
11. Sērskābe un ķimiskā rūpniecība. 12. Rūpniču kombinācija.	
13. Sēra līdzība ar skābekli un citiem elementiem.	
XIII. Slāpeklis	62
1. Slāpeķļa īpašības un nozīme augu un dzīvnieku valstī.	
2. Amonjaks. 3. Ammonija sāļi. 4. Slāpeķļa un skābekļa tiešā savienošanās. 5. Slāpeķļskābe. 6. Slāpeķļa oksidi. 7. Slāpeķļskābes sāli.	
8. Saistītā slāpeķļa problēma. 9. Amonjaka oksidēšana slāpeķļskābē. 10. Slāpeķļa savienojumu nozīme. 11. Ķimiskā enerģija.	
XIV. Fosfors	92
1. Fosfora īpašības un iegūšana. 2. Fosforskābes un to sāļi.	
3. Māksligie fosfora mēsli. 4. Māksligo mēslu rūpniecība PSRS. 5. Slāpeķļa grupa.	
XV. Ogleklis	104
1. Ogleklis dabā. 2. Ogle. 3. Dimants un grafits. 4. Purva gāze. 5. Ogleķļa oksids. 6. Ogļskābā gāze. 7. Ogļskābās gāzes izmantošana. 8. Ogļskābe un tās sāļi.	
XVI. Silicijss	131
1. Silicijs kā vienkārša viela. 2. Silicija oksids. 3. Kramskābes un to sāļi. 4. Silicija līdzība ar oglekli. 5. Silikāti rūpniecībā.	

XVII. Periodiskā elementu sistēma. Vielas uzbūve	138
1. Elementu klasifikācija. 2. Periodiskais likums. 3. Periodi. 4. Mendeļejeva tabula. 5. Paregötie elementi. 6. Kā izmantot periodisko sistēmu. 7. Atomu uzbūve un elementu kārtas skaiti. 8. Molekulu uzbūve. 9. Radioaktivie elementi.	
XVIII. Šķidumi	165
1. Skīšana. 2. Šķidība. 3. Šķidības atkarība no temperatūras 4. Piesātināti šķidumi. 5. Parādības, kas pavada šķīšanu. 6. Šķidumu koncentrācija. 7. Normālie šķidumi.	
XIX. Elektrolitiskā disociācija	177
1. Skābju, sārmu un sāļu šķidumu īpatnības. 2. Elektrolitiskās disociācijas teorija. 3. Elektrolitu ipašību noskaidrošana ar elektrolitiskās disociācijas teoriju. 4. Ionu ipašības. 5. Elektrolizes mechanisms. 6. Disociācijas pakāpe. 7. Elektrolitu disociācijas pakāpe un reakcijas ātrums. 8. Ionu līdzvars. 9. Noteikumi, kad ķīmiskās reakcijas elektrolitu starpā norit līdz galam. 10. Sāļu hidrolize.	
XX. Dispersijas sistēmas	198
1. Suspensijas un emulsijas. 2. Kolloidālie šķidumi. 3. Dispersijas sistēmas. 4. Kolloidālo šķidumu iegūšana. 5. Kolloidālo šķidumu ipašības.	
XXI. Metallu kopīgās ipašības	209
1. Metallu fiziskās ipašības. 2. Kausējumi. 3. Kausējumu fiziskās ipašības. 4. Metallu ķīmiskās ipašības. 5. Metallu korozija. 6. Metallu atrašana dabā un iegūšanas paņēmieni.	
XXII. Sārmu un sārmzemju metalli	227
1. Sārmu metalli. 2. Natrijs. 3. Kalijs. 4. Sārmzemju metalli. 5. Magnijs. 6. Kalcijs. 7. Stroncijs un barijs.	
XXIII. Vara	242
1. Vara ipašības, tā izplatība dabā un iegūšana. 2. Vara savienojumi.	
XXIV. Aluminijss	245
1. Aluminijss dabā. Aluminija ipašības. 2. Aluminija savienojumi. 3. Aluminija iegūšana. 4. Aluminija izmantošana.	
XXV. Chroms un mangāns	251
1. Chroms. 2. Mangāns.	

XXVI. Dzelzs	257
1. Dzelzs īpašības. 2. Dzelzs dabā. 3. Dzelzs iegūšana no rūdām. 4. Domeņu krāsns. 5. Domeņu krāsns darbība. 6. Kets un tērauds. 7. Keta pārstrādāšana tēraudā un dzelzī.	
I pielikums. D. I. Mendeļejeva periodiskā elementu sistēma	282
II pielikums. Ievērojamāko elementu atomsvari	284