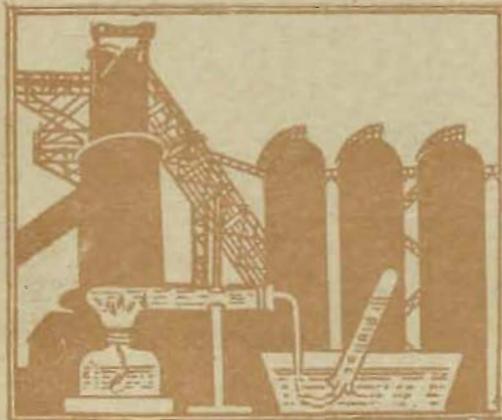


D. KIRJUŠKINS

ĶĪMIJA



LATVIJAS VALSTS IZDEVNIECĪBA

SATURS.

Ievads 3

I n o d a | a. Vielas un to īpašības. Molekularā teorija.

1. §. Vielas un to pārmaiņas (5). 2. §. Vielu īpašības (6). 3. §. Tīras vielas un maisījumi (8). 4. §. Vielu tīrišana (8). 5. §. Vielu molekularā uzbūve (11). 6. §. Dažāds vielu fizikalais stāvoklis no molekularās hipotezes viedokļa (13). 7. §. Tīras vielas un maisījumi no molekularās teorijas viedokļa (13). 8. §. Molekulu lielums (14). Jautājumi atkārtošanai (14). Vingrinājumi un uzdevumi (15).

II n o d a | a. Kīmiskās reakcijas. Atomi. Kīmiskie simboli un formulas.

1. §. Sadalīšanās reakcija (15). 2. §. Atomi (16). 3. §. M. V. Lomonosovs (17). 4. §. Savienošanās reakcija (19). 5. §. Aizvietošanas reakcija (21). 6. §. Atomsvars (22). 7. §. Kīmiskie elementi (23). 8. §. Kīmiskie simboli un formulas (24). Jautājumi atkārtošanai (26). Vingrinājumi un uzdevumi (26).

III n o d a | a. Skābeklis. Gaiss. Vielu svara nezūdamības likums.

1. § Skābekļa īpašības (27). 2. §. Skābeklis dabā (29). 3. §. Skābekļa iegūšana un izlietošana (29). 4. §. Gaiss (32). 5. §. Degšana (35). 6. §. Vielu svara nezūdamības likums (Lomonosova likums) (38). 7. §. Kīmiskie vienādojumi (40). Jautājumi atkārtošanai (42). Vingrinājumi un uzdevumi (42).

IV n o d a | a. Ūdeņradis. Sastāva nemainības likums. Vērtība.

1. §. Ūdeņraža īpašības (44). 2. §. Ūdeņradis dabā. Ūdeņraža iegūšana (50). 3. §. Ūdeņraža lietošana (51). 4. §. Sastāva nemainības likums (53). 5. §. Aprēķini pēc formulām (54). 6. §. Vērtība (55). Jautājumi atkārtošanai (57). Vingrinājumi un uzdevumi (57).

V n o d a | a. Ūdens un šķīdumi.

1. §. Ūdens īpašības (58). 2. §. Cietu vielu šķīdība ūdenī (59). 3. §. Šķīdības atkarība no temperatūras (61). 4. §. Šķidrumu un gāzu šķīdība ūdenī (62). 5. §. Šķidrumu koncentracija (64). 6. §. Ūdens dabā (64). 7. §. Ūdens lietošana (65). Jautājumi atkārtošanai (67). Vingrinājumi un uzdevumi (68).

VI n o d a | a. Bazeš, skābes, oksidi, sāļi.

B a z e s.

1. §. Kodigais natrijs un kodigais kaliks (69). 2. §. Kodigais kalcījs (69). 3. §. Sārmu sastāvs un kopējās īpašības (70). 4. §. Neskistošās bazes (71).

S k ā b e s.

1. §. Sālsskābe (72). 2. §. Sērskābe (74). 3. §. Citas skābes (76). 4. §. Skābju sastāvs un kopējās īpašības (77).

O k s i d i .

1. §. Bazu oksidi (78). 2. §. Skābju oksidi (80).

S ā | i.

1. §. Sāļu sastāvs (81). 2. §. Sāļu ķīmiskās īpašības (82).
3. §. Apmaiņas reakcijas (83). 4. §. Kā var paredzēt apmaiņas reakcijas rezultatus (85). 5. §. Svarīgākie sāļi (86).

Neorganisko vielu klasifikacija	89
Oksidu, skābju, bazu un sāļu savstarpējā sakarība	90
Noslēgums	91

Jautājumi atkārtošanai (92). Vingrinājumi un uzdevumi (93).

Laboratorijas darbi.

(Norādījumi, kas jāievēro skolēniem, izpildot laboratorijas darbus.)

1. darbs. Vārāmās sāls attīrišana	94
2. darbs. Skābekļa iegūšana un tā īpašību pētišana	95
3. darbs. Ūdegrāža iegūšana un tā īpašību pētišana	96
4. darbs. Cielu vielu šķidība ūdenī	98
5. darbs. Cietu vielu šķidības maiņa, mainoties šķiduma temperatūrai	98
6. darbs. Bazes	99
7. darbs. Sāls-skābes īpašības	99
8. darbs. Sērskābes īpašības	100
9. darbs. Oksidi	100
10. darbs. Sāļi	101
