



Uldis Bergmanis

NEORGANISKĀ ĶĪMIJA VIDUSSKOLĀM

Saturs

Priekšvārds	4
Pirmā nodaļa. METĀLI	6
1. Metālu vispārīgs raksturojums	7
1.1. Metālisko elementu vieta periodiskajā tabulā	8
1.2. Metālu fizikālās īpašības	9
1.3. Metālu mehāniskās īpašības	10
1.4. Metālu ķīmiskā aktivitāte	12
1.5. Ķīmiskie strāvas avoti	16
1.6. Metālu svarīgākās ķīmiskās īpašības	19
1.7. Metālu sakausējumi	24
1.8. Metālu korozija	28
1.9. Metālu atrašanās dabā	34
1.10. Svarīgākās metālu iegūšanas metodes	36
2. I A grupas metāli	46
2.1. Nātrijs	46
2.2. Kālijs	50
2.3. Litījs un cēzijs	54
3. II A grupas metāli	55
3.1. Magnijs	55
3.2. Kalcījs	58
3.3. Ūdens cietība un tās novēršana	64
3.4. Stroncijs un bārijs	66
4. III A grupas metāli	69
4.1. Alumīnijs	69
5. IV A grupas metāli	75
5.1. Alva	75
5.2. Svins	78
6. Pārejas elementi	82
6.1. Varš	84
6.2. Sudrabs	87
6.3. Zelts	90
6.4. Cinks	92
6.5. Titāns	94
6.6. Hroms	96
6.7. Mangāns	102
6.8. Dzelzs	107
Otrā nodaļa. NEMETĀLI	120
1. Cēlgāzes	123
2. VII A grupas nemetāli	126
2.1. Fluors	128
2.2. Hlors	130
2.3. Broms	136
2.4. Jods	138
3. VI A grupas nemetāli	142
3.1. Skābeklis	142
3.2. Sērs	148
4. V A grupas nemetāli	163
4.1. Slāpeklis	163
4.2. Fosfors	175
5. IV A grupas nemetāli	182
5.1. Ogleklis	182
5.2. Silīcijs	193
6. Bors — III A grupas nemetāls	207
7. Ūdeņradis — nemetāls «bez grupas»	212
Alfabētiskais rādītājs	224
Pielikums	230