dr. Boksay Zoltán – egyetemi tanár
dr. Csákvári Béla – egyetemi tanár
dr. Kónya Józsefné – szakfelügyelő

KÉMIA

a gimnázium III. osztálya
számára

Nemzeti Tankönyvkiadó, Budapest

Tartalom

Hogyan használjuk a tankönyvet? 3
Bevezetés 5
Alapismeretek a szervetlen kémiához 6
Elektrokémia 6
Redoxireakciók 6
Galvánelemek 8
Elektródfolyamatok, elektródpotenciál 11
Elektrolízis 15
Az elemek rendszerezése és gyakorisága 18
Szervetlen vegyületek elnevezése (Olvasmány) 21
A nemfémes elemek és egymással képzett vegyületeik 23
A molekulák szerkezete 23
A hidrogén és vegyületei 26
A hidrogén 26
A kovalens hidrogénvegyületek áttekintése 30
A halogének és vegyületeik 33
A halogének 33
Fluor 35
Klór 36
Bróm és jód 37
A halogénvegyületek 38
A hidrogén-halogenidek 39
Hidrogén-klorid 40
Az oxigéncsoport elemei és vegyületeik 44
Az oxigén 44
Az ózon 46
Az oxigénvegyületek 47
A víz 47
Hidrogén-peroxid 50
A kén 52
A kén legfontosabb vegyületei 55
Dihidrogén-szulfid 55
Kén-dioxid és kén-trioxid 56
Kénsav 59
A nitrogéncsoport elemei és vegyületeik 63
A nitrogén 63