

Innholdsfortegnelse

Forord	7
Prolog	8
Kapittel A: Atomer, elementærpartikler, molekyler og ioner. Det periodiske systemet	11
Kapittel B: Kjemiske reaksjonstyper	31
Kapittel C: Støkiometri	51
Kapittel D: Gasslovene	81
Kapittel E: Termokjemi	111
Kapittel F: Kjemisk likevekt	129
Kapittel G: Syrer og baser	163
Kapittel H: Salter, bufferløsninger og titerkurver	185
Kapittel I: Løselighetslikevekter	213
Kapittel J: Atomenes elektronstruktur	231
Kapittel K: Oppbyggingen av det periodiske system	261
Kapittel L: Kjemiske bindinger – bindinger mellom atomer.....	283
Kapittel M: Kjemiske bindinger – bindinger mellom molekyler	299
Kapittel N: Den romlige formen til molekyler. Hybridisering av atomorbitaler	313
Kapittel O: Væsker og faste stoffer	339
Kapittel P: Løsninger – kolligative egenskaper	371
Kapittel Q: Reaksjonskinetikk	395
Kapittel R: Entropi og fri energi	435
Kapittel S: Elektrokjemi.....	457
Kapittel T: Organisk kjemi – hydrokarboner.....	493
Kapittel U: Organisk kjemi – funksjonelle grupper i molekyler	517
Kapittel V: Næringsstoffer	545
Kapittel W: Enzymer	569
Kapittel X: Fra suktermolekyl til energi	577
Kapittel Y: Fra nukleinsyre til protein	593
Kapittel Z: Kjernekjemi	617
Epilog	642
Fasit til oppgaver	645
Stikkordregister	653
Tabeller	659