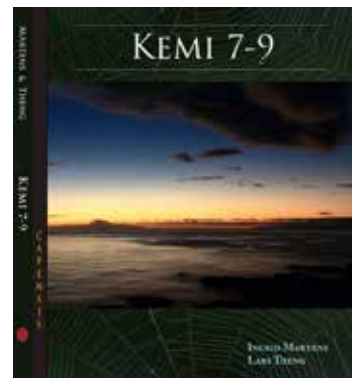


Begrepp i Kemi 7-9

[Capensis förlag](#)

Kapitel 3

Grundämnen och atomer



alkalimetaller	grupp nr 1 i periodiska systemet: mjuka metaller som lätt reagerar
atomkärna	kompakt central del av en atom som har en positiv elektrisk laddning
atommassa	massan för atomer av ett grundämne, anges i kg eller u
atomnummer	antalet protoner i kärnan för ett visst grundämne
atomteori	sammanfattande beskrivning av atomernas egenskaper
definition	beskrivning av den exakta betydelsen av ett begrepp
diväteoxid	det kemiska namnet för vatten
elektricitet	fenomen som beror på förflyttning av elektroner och andra laddade partiklar
elektron, e-	liten partikel som ingår i en atom och har negativ elektrisk laddning
elektronskal	banor inom en atom där elektroner rör sig runt atomkärnan
förbränning	kemisk reaktion där ett brännbart ämne reagerar med syre
grundämne	ämne som inte kan sönderdelas i andra ämnen och består av endast en sorts atomer
grupp	kolumn i periodiska systemet
halogener	grupp nr 17 i periodiska systemet: icke-metaller som lätt reagerar
hydrogenium	det latinska namnet för väte
isotoper	atomer av samma grundämne med olika antal neutroner
kemiskt tecken	symbol för grundämne som består av en eller två bokstäver
kärnpartikel	partikel som ingår i atomkärnan
neutron	kärnpartikel utan elektrisk laddning
oxid	kemisk förening som innehåller syre
oxygenium	det latinska namnet för syre
period	rad i periodiska systemet
periodiska systemet	tabell över alla grundämnen, ordnade efter stigande atomnummer
proton	kärnpartikel med positiv laddning
u (unit)	enhet för den relativa massan hos atomer av olika grundämnen
valenselektroner	elektroner som finns i det yttersta elektronskalet hos en atom
ädelgaser	grupp nr 18 i periodiska systemet: gaser som inte reagerar