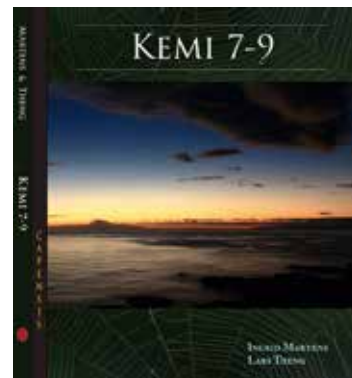


Begrepp i Kemi 7-9

[Capensis förlag](#)

Kapitel 12

Metaller och elektrokemi



anod	minuspol i ett batteri
batteri	strömkälla som bygger på en kemisk reaktion
brons	legering av koppar och tenn
brunsten	mangandioxid
bränslecell	enhet som omvandlar kemisk energi i ett bränsle till elektrisk energi
elektrod	elektriskt ledande föremål som används vid elektrolys
elektrokemi	samspelet mellan elektricitet och kemiska föreningar
elektrolys	metod där elektrisk energi framkallar en kemisk reaktion
elektrolyt	ämne där joner leder elektrisk ström
katod	pluspol i ett batteri
korrosion	kemisk reaktion där ett material förstörs
legering	material som har metallegenskaper och består av två eller flera grundämnen, varav minst ett är en metall
malm	mineral som används för utvinning av metall
masugn	ugn där järnoxid reduceras till metalliskt järn
metallbindning	kemisk bindning i metaller där de yttersta elektronerna inte är knutna till bestämda atomer
oxidation	kemisk reaktion där atomer oxideras och avger elektroner
reduktion	kemisk reaktion där atomer reduceras och upptar elektroner
rost	brun beläggning av järnoxider och hydroxid på föremål av järn
stål	legering som till största delen består av järn
sulfid	kemisk förening innehållande svavel
ädel metall	metall som inte reagerar med utspädd syra