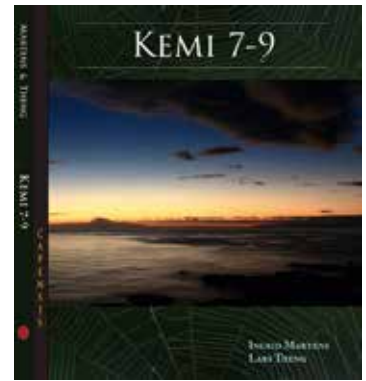


Begrepp i Kemi 7-9

[Capensis förlag](#)

Kapitel 6

Vattnets kemi



bas	ett ämne som i vattenlösning upptar vätejoner, det vill säga protoner
densitet	mått på ett ämnes täthet, anges som massa per volym
dipol	molekyl med en plusladdad och en minusladdad del
hårt och mjukt vatten	hårt vatten har hög halt av kalciumjoner och magnesiumjoner, motsatsen kallas mjukt vatten
kapillärkraft	kraft som orsakas av ytspänningen och av vattnets förmåga att binda till andra ämnen, som väggarna i ett kärl
kolsyra	divätekarbonat, syra som bildas när koldioxid löser sig i vatten
kondensvatten	flytande vatten som bildats genom kondensation av vattenånga
luftfuktighet	mängden vattenånga i luften
lut	lösning av ett basiskt ämne
löslighet	mått på hur mycket av en substans som kan lösas i en viss mängd av ett lösningsmedel
mättad lösning	lösning med den största mängd som går att lösa upp av en viss substans
neutralisation	reaktion mellan en syra och en bas
opolar lösningsmedel	lösningsmedel med opolära molekyler
pH-indikator	substans som används för att visa om en lösning är sur eller basisk
pH-värde	mätvärde för halten av vätejoner i en lösning
polärt lösningsmedel	lösningsmedel med polära molekyler
saltsyra	vattenlösning av gasen väteklorid
sublimering	omvandling från fast form till gasform
syra	ett ämne som i vattenlösning avger vätejoner, det vill säga protoner
vattenånga	vatten i gasform
vätebindning	bindning mellan dipolmolekyler som innehåller väteatomer
ytspänning	kraft som uppstår i gränsen mellan vätska och gas