

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 7. Print det ud og brug det som notatark eller blot til at give overblik over, hvad du skal lære.

Det er god forberedelse til eksamen, at formulere begreberne i forhold til hinanden med egne ord og i korte og præcise sætninger. Til eksamen skal du altid give illustrative eksempler, så spring ikke over sidste kolonne.

Arket kan hentes som tekstfil i holdkonferencen.

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Syre og base Hydron Ledigt elektronpar		
Syre-basereaktion		
Korresponderende syre-basepar Indbyrdes styrke		
Amfolytter		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Oxonium og hydroxid Vands egendissociation Vands ion-produkt Vippen		
Flervalente syrer og baser		
Syre og basers styrke Styrkekonstanter og styrkeeksponenter Korresponderende syre-basepars indbyrdes styrke		
Dissociationsgrad og Ostwalds fortyndingslov		

pH og pOH Udledning af formler til beregning af pH i vandige opløsninger af - stærke syrer og baser - middelstærke syrer og baser - svage syrer og baser		
Forskellen på pH/pOH og pK_S/pK_B		
Neutralisering		
Potentiometrisk titrering og titrerkurver pH i ækvivalenspunktet pK_S og halvækvivalenspunktet		
Syre-baseindikatorer Omslagsinterval Bjerrumdiagrammer Syrebrøken og procentdelen af syre omsat til korresponderende base		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Kolorimetrisk titrering med syre-baseindikator		
Kulsyresystemet og koblede ligevægte Stigning af CO ₂ –indhold i atmosfæren og opløsning af koralrev.		