

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 4. 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 – modsatninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Oxidation og reduktion Delreaktioner og nettoreaktion		
Oxidationstal for: Grundstoffer Simple ioner Molekyleforbindelser – Der indeholder O og/eller H Der ikke indeholder O og/eller H Undtagelser for $OT(O) = -2$ Undtagelser for $OT(H) = +1$ Sammensatte ioner		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Afstemning af redoxreaktioner i vandige opløsninger		
Spændingsrækken		
Ædle og uædle metaller Hydrogen i metallernes spændingsrække! Udvikling af hydrogen gas Oxiderende syrer		