

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 6. 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.
Fuldstændig reaktion og ligevægt Dynamisk ligevægt		
Reaktionsbrøken og ligevægtskonstanten		
Ligevægtsloven		
Ligevægtens beliggenhed		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Ligevægt og reaktionshastighed Ustabile, men holdbare systemer		
Typer af indgreb		
Forskydningsdiagrammer: Skelne mellem - Ligevægt - Indgreb - Forskydning - Ny ligevægt		
Bruge Le Chateliers princip til at forudsige retning af forskydning efter et indgreb		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Bruge ligevægtsloven til at forudsige retning af forskydning efter et indgreb		
Volumenændring og forskydningsretning		
Temperaturændringer og K's størrelse Exo- og endoterm retning		
Beregninger på ligevægtskoncentrationer		

Kemiske begreber – modsatninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Temperaturændringer og K's størrelse		

Kemiske begreber – modsatninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.