

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 5. 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.
Definition af reaktionshastighed Gennemsnitlig I et punkt (differentialkvotient)		
Reaktionshastigheden af 1 mol reaktion og sammenhængen mellem koefficienterne i reaktionsskemaet		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Kollisionsteorien og reaktanternes koncentration		
Hastighedsudtrykket Hastighedskonstant		
Reaktionsorden: 0. ordens 1. ordens 2. ordens		
Differentialhastighedsmetoden kontra tangentmetoden		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Reaktionsmekanisme, elementarreaktioner, mellemprodukter, hastighedsbestemmende trin. Uni-, bi og ter-molekylære elementarreaktioner		
Potentiel energi Energiprofiler af exo- og endoterme reaktioner		
Temperatur og kinetisk energi og partiklernes fart		
Kollisionsteorien og aktiveret kompleks samt aktiveringsenergi		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
10-gradersreglen		
Definition af en katalysatorer Homogen og heterogen katalyse Energiprofil af en katalyseret reaktion		