

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 8.1. 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.
Karakteristiske/funktionelle grupper og stofklasser/stoftyper		
Hydroxyforbindelser: Alkoholer - Alifatiske alkoholer - Cykliske alkoholer - Aromatiske alkoholer Phenoler		
Navngivning af alkoholer og phenoler		
Alkoholers fysiske egenskaber: Opløselighed og Intermolekylære kræfter Hydrofobe og hydrofile grupper Londonbindinger, dipol-dipol-bindinger og hydrogenbindinger		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Primære, sekundære og tertiære alkoholer		
Fremstilling af alkoholer		
Alkoholernes kemiske egenskaber: Elimination Oxidation (I modul 8.2 gennemgås en anden typereaktion: Kondensation)		
Oxidation af organiske forbindelser: Forbrænding Mild oxidation		

Kemiske begreber – modsætninger og/eller sammenhænge	Forklaring	Giv mindst et eksempel i form af en figur, en formel, et diagram, etc.
Aldehyder og ketoner: Navngivning Fremstilling Kemiske egenskaber (Fehlings, Tollens, 2,4-DNHP) Fysiske egenskaber (koge- og smeltepunkt, opløselighed i vand)		
Carboxylsyrer: Navngivning Fremstilling Kemiske egenskaber Fysiske egenskaber (koge- og smeltepunkt, opløselighed i vand)		