

Dette er en liste over de vigtigste begreber, der gennemgås i modul 1.3. 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.
Ikke-metallatomers prikformler, uparrede elektroner og ikke-bindende elektronpar.		
Kovalente bindinger Ædelgasreglen og molekylers prikformler Enkelt-, dobbelt- og triple-kovalente bindinger		
Stregformler og valens		
Elektronegativitet og elektronegativitetsforskel		

Polære og upolære kovalente bindinger Ionbindinger		
VSEPR-modellen: Elektronområder Lineær, plan og tetraeder Bindingsvinkel		
Polære og upolære molekyler Dipol		
Tilstandsformer og faseovergange		
Intermolekylære kræfter Londonbindinger/ dispertionskræfter Dipol-dipol- bindinger Hydrogenbindinger		
Opløselighed Koge- og smeltepunkter		