

## Begrepp:

Dipoler, dipol-dipolbindning, symmetriska molekyler, osymmetriska molekyler, tetraedrisk form, vätebindning, partiell laddning, elektronegativitet, fria elektroner, Hydro-FON-regeln, van der Waalsbindning, Londonkrafter.

## Teorier/modeller/problemlösning:

1. Kunna redogöra för vad som krävs för att en molekyl ska bli en dipol.
2. Kunna avgöra om en molekyl är en dipol eller inte.
3. Kunna rita elektronformler för olika molekyler och sedan kunna avgöra om dessa är dipoler eller inte.
4. Kunna förklara hur vätebindningar uppkommer och vad som krävs för att ett ämne som kunna bilda vätebindningar.
5. Kunna förklara varför vätebindningar är starkare bindningar än dipol-dipolbindningar och van der Waalsbindning om vi jämför molekyler som är ungefär lika stora.
6. Kunna avgöra vilka ämnen som kan bilda vätebindningar.
7. Kunna förklara varför van der Waalsbindningen är den svagaste intermolekylära bindningen om vi jämför molekyler med ungefär samma storlek.
8. Kunna förklara varför van der Waalsbindningar kan bli mycket starka bindningar om molekylerna är tillräckligt stora.
9. Kunna förklara sambandet mellan olika ämnens intermolekylära bindningar och deras kokpunkt resp. löslighet i olika lösningsmedel.