

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:
<p>Intermolekylära bindningar, kovalent bindning, elektronparbindning, ädelgasstruktur, oktettregeln, reaktanter, produkter, kemisk reaktion, fysikalisk process, opolär kovalent bindning, polär kovalent bindning, elektronegativitet, partiell laddning, valenselektroner, atomradie, nettoladdning, valensskal, Pauling-skalan, dubbelbindning, trippelbindning, elektronformler, jonbindning, jonföreningar, salter, metaller, ickemetaller, atomjoner, sammansatta joner, joniseringsenergi, första joniseringsenergin, andra joniseringsenergin, metaller, metallbindning, kristaller, utfällningar/fällningar, lösligt salt, svårsligt salt</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kunna redogöra för indelningen av kemiska bindningar 2. Kunna förklara drivkraften bakom kemisk bindning mellan atomer eller mellan molekyler (varför sker det?). 3. Kunna förklara varför ädelgasstruktur är en viktig drivkraft i kemiska reaktioner. 4. Kunna förklara vad som kan ske med bindningar om vi tillför energi. 5. Kunna redogöra för skillnaden mellan en kemisk reaktion och en fysikalisk process. 6. Kunna redogöra för skillnaden mellan opolära kovalenta bindningar och polära kovalenta bindningar utifrån begreppet elektronegativitet. 7. Kunna rangordna olika atomer utifrån elektronegativitet. 8. Kunna avgöra vilken typ av kovalent bindning som förekommer mellan atomerna i en specifik molekyl. 9. Kunna rita elektronformler för olika ämnen. 10. Kunna redogöra för jonföreningars uppbyggnad och egenskaper. Kunna redogöra för hur jonbindningar uppkommer och varför dessa bindningar enbart uppkommer mellan metaller och ickemetaller. 11. Kunna förklara varför saltkristaller är känsligare än metallkristaller för yttre påverkan. 12. Kunna ange olika sätt som jonföreningar kan framställas/ bildas på. 13. Kunna ange vad som händer med en atoms radie när atomen joniseras och kunna jämföra olika atomer/joner utifrån deras radie. 14. Kunna skriva den kemiska beteckningen för olika jonföreningar. 15. Kunna redogöra för hur metallbindningar uppkommer och vad som påverkar styrkan av dessa. 16. Kunna jämföra joniseringsenergin mellan olika atomer eller mellan olika elektroner inom samma atom. 17. Kunna förklara varför många salter löser sig i vatten.