Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:	
Atom, atomkärna, elementarpartiklar, proton, neutron, elektron, valenselektron, elektronskal, K-skalet, L-skalet, M-skalet, N-skalet, O-skalet, P-skalet, Q-skalet, elektronkonfiguration, elektronformler, ädelgasstruktur, oktettregeln, materia, rent ämne, blandning, homogen blandning, heterogen blandning, grundämne, kemisk förening, metall, halvmetall, ickemetall, aggregationsformer, fast ämne, vätska, gas.	1. Kunna beskriva och rita en atoms uppbyggnad inkl. namnen på de olika skalen. 2. Kunna redogöra för atomens byggstenar (elementarpartiklar) när det gäller laddning, massa och vart dessa befinner sig i atomen. 3. Kunna ange det maximala antalet elektroner i varje skal. 4. Kunna förklara varför elektronerna i de olika skalen har olika mycket energi och kunna ange 2 faktorer som påverkar valenselektronernas energinivå. 5. Kunna förklara varför ädelgasstruktur är en viktig drivkraft i många kemiska reaktioner. 6. Kunna ange tre olika sätt som grundämnen kan få ädelgasstruktur på. 7. Kunna förklara varför ädelgaserna är så stabila (ej reaktiva). 8. Kunna redogöra för hur materia indelas. 9. Kunna redogöra för de 3 aggregationsformer materia kan anta och vad som krävs för att aggregationsformen ska förändras. 10. Kunna förklara skillnaden mellan a) homogena och heterogena blandningar b)grundämnen och kemiska föreningar c) metaller, halvmetaller och ickemetaller.	