

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:
Atommassa, molekylmassa, formelmassa, formelenhet, masshalt, volymhalt, densitet, koncentration, volym, substansmängd, mol, massa, molmassa, Avogrados konstant (Avogrados tal).	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kunna bestämma molekylmassan för olika molekyler.</li> <li>2. Kunna bestämma formelmassan för jonföreningar (salter) och metaller.</li> <li>3. Kunna beräkna masshalten av olika ämnen.</li> <li>4. Kunna beräkna volymhalten av olika ämnen.</li> <li>5. Kunna beräkna masshalten av ett ämne i en kemisk förening och sedan använda masshalten för att ta reda på massan av ämnet.</li> <li>6. Kunna beräkna volymhalten av ett ämne i en lösning (homogen blandning) och sedan använda volymhalten plus ämnets densitet för att ta reda på massan av ämnet.</li> <li>7. Kunna beräkna koncentrationen, substansmängden eller volymen med hjälp av följande formel; <math>n = v \cdot c</math></li> <li>8. Kunna beräkna molmassan av olika ämnen med hjälp av det periodiska systemet.</li> <li>9. Kunna beräkna substansmängden (antalet mol) av olika ämnen med hjälp av formeln; <math>n = m/M</math></li> <li>10. Kunna beräkna massan av olika ämnen med hjälp av formeln; <math>m = n \cdot M</math></li> <li>11. Kunna beräkna det exakta antalet molekyler av ett ämne utifrån ämnets substansmängd (antalet mol) och Avogrados konstant.</li> <li>12. Kunna utföra kemiska beräkningar där vi måste kombinera och använda 2 formler; <math>n = m/M</math> och <math>n = v \cdot c</math></li> </ol>