

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:
Substansmängd, massa, molmassa, Avogrados tal (Avogrados konstant), mol, koncentration, substansmängd, volym.	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kunna beräkna molmassan av olika ämnen med hjälp av det periodiska systemet. 2. Kunna beräkna substansmängden (antalet mol) av olika ämnen med hjälp av formeln; $n = m / M$ 3. Kunna beräkna massan av olika ämnen med hjälp av formeln; $m = n \cdot M$ 4. Kunna beräkna det exakta antalet molekyler av ett ämne utifrån ämnets substansmängd (antalet mol) och Avogrados tal. 5. Kunna beräkna substansmängden med hjälp av följande formel; $n = V \cdot c$ 6. Kunna beräkna koncentrationen med hjälp av följande formel; $c = n / V$ 7. Kunna beräkna volymen med hjälp av följande formel; $V = n / c$ 8. Kunna utföra kemiska beräkningar där vi måste kombinera och använda 2 formler; $n = m / M$ och $n = V \cdot c$