

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:	Laborativa moment:
Substansmängd, mol, volym, molar, koncentration, molmassa, spädningsformeln, stamlösning, spädning, spädningsserie, spädningsfaktorn (DF), 1:2, 1:4, 1:5, 1:10 etc.	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kunna beräkna massan eller substansmängden med hjälp av denna formel; <math>m = n \cdot M</math></li> <li>2. Kunna ta reda på molmassan för olika ämnen med hjälp av det periodiska systemet.</li> <li>3. Kunna beräkna substansmängden koncentrationen eller volymen med hjälp av denna formel; <math>n = v \cdot c</math></li> <li>4. Kunna utföra beräkningar på olika spädningar med hjälp av spädningsformeln; <math>c_1 \cdot v_1 = c_2 \cdot v_2</math></li> <li>5. Kunna beräkna spädningsfaktorn (DF).</li> <li>6. Kunna beräkna vilken koncentration olika spädningar får i en spädningsserie om du vet spädningsfaktorn.</li> <li>7. Kunna beskriva/förklara tillvägagångssättet när du ska bereda en lösning, späda en lösning eller utföra en spädningsserie.</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kunna bereda en lösning med en bestämd koncentration.</li> <li>2. Kunna späda en lösning så att den får en specifik koncentration.</li> <li>3. Kunna utföra en spädningsserie med olika spädningsfaktorer.</li> <li>4. Vid alla laborativa moment kunna välja lämplig utrustning utifrån syftet (hög noggrannhet etc.).</li> </ol>