

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:
<p>Exoterma reaktioner, endoterma reaktioner, entalpi, joule, entalpiförändringen, reaktanter, produkter, entalpidiagram, aktiveringsenergi, katalysator, enzymer, reaktionsformel, balanserad reaktionsformel, koefficient, massbalans, laddningsbalans, massa, substansmängd, molmassa, molförhållande, utbyte, begränsande reaktant, masshalt.</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kunna rita upp ett entalpidiagram för både en exoterm och en endoterm reaktion.</li> <li>2. Kunna förklara varför aktiveringsenergi behövs för att både exoterma och endoterma reaktioner ska kunna starta.</li> <li>3. Kunna skriva och balansera olika reaktionsformler så att det är mass- och laddningsbalans.</li> <li>4. Kunna ange molförhållandet mellan reaktanterna och produkterna i en reaktionsformel.</li> <li>5. Kunna utföra beräkningar på kemiska reaktioner (beräkna substansmängden och/eller massan av en reaktant eller produkt) som kräver att du först måste skriva en korrekt balanserad reaktionsformel och ta reda på molförhållandet mellan de ingående ämnena för att sedan kunna lösa uppgiften.</li> <li>6. Kunna beräkna hur stor massa som bildas av ett ämne vid en kemisk reaktion om utbytet är t.ex. 65 %.</li> <li>7. Kunna beräkna vad utbytet (i %) blev i en kemisk reaktion.</li> </ol>