

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:
Exoterma reaktioner, endoterma reaktioner, entalpi, entalpiändring, joule, reaktanter, produkter, entalpidiagram, aktiveringsenergi, katalysatorer, enzymer, reaktionsformel, balanserad reaktionsformel, koefficient, massbalans, laddningsbalans.	<ol style="list-style-type: none"><li data-bbox="589 149 1700 235">1. Kunna förklara skillnaden mellan exoterma och endoterma reaktioner inkl. att beskriva entalpiändringen vid resp. reaktion.<li data-bbox="589 242 1671 328">2. Kunna rita upp ett entalpidiagram för både en exoterm och en endoterm reaktion.<li data-bbox="589 335 1787 421">3. Kunna förklara varför aktiveringsenergi behövs för att både exoterma och endoterma reaktioner ska kunna starta.<li data-bbox="589 428 1651 514">4. Kunna förklara på vilket sätt katalysatorer (t.ex. enzymer) kan påskynda kemiska reaktioner.<li data-bbox="589 521 1651 606">5. Kunna skriva och balansera olika reaktionsformler (mass- och laddningsbalans).