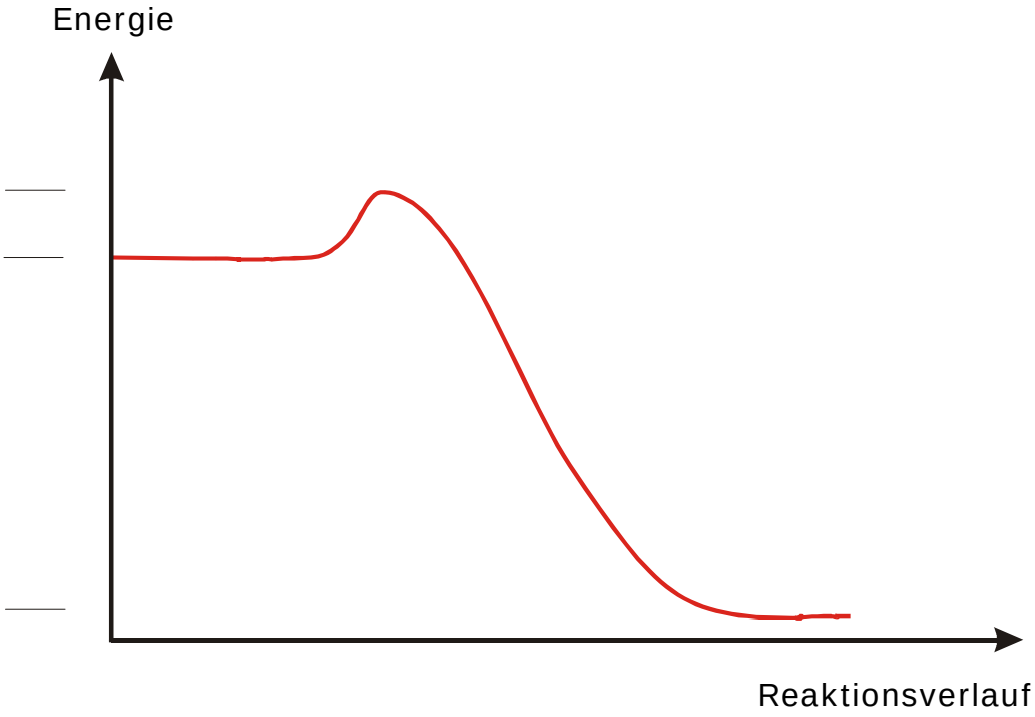
CHEMIE

Thema: *„aus energetischen Gründen“*



An chemischen Reaktionen sind zwei oder mehr Stoffe beteiligt. Diese können sich miteinander verbinden (Synthese) oder sich voneinander trennen (Analyse). „Freiwillig“ laufen chemische Reaktionen nur ab, wenn die beteiligten Stoffe dabei Energie abgeben können. Energiereiche Stoffe sind „instabil“, sie möchten gerne Energie abgeben. Daran werden sie aber meist gehindert, weil sie zur Reaktion erst eine kleine „Schwelle“ überwinden müssen. Man muss sie also erst ein wenig aktivieren. Das ist der Grund, warum in jedem Chemielabor immer ein Gasbrenner bereit steht. Die Aktivierungsenergie löst dann die eigentliche chemische Reaktion aus. Dabei wird die Reaktionsenergie frei. Endprodukte sind dann energieärmer und dadurch stabiler. Warum läuft eine chemische Reaktion ab? In den meisten Fällen reicht die Antwort: „Aus energetischen Gründen!“

t

www.lebendiger-unterricht.de