

Enerdiagramme – Endotherme und exotherme chemische Reaktionen

Im linken Diagramm ist zu erkennen, dass zum Starten einer exothermen chemischen Reaktion nur etwas Aktivierungsenergie aufgewendet werden muss und die Reaktion dann mehr Energie freisetzt, als investiert wurde!

Im rechten Diagramm ist zu erkennen, dass bei einer endothermen chemischen Reaktion mehr Energie aufgewendet werden muss, als bei der Reaktion freigesetzt wird.

