

Exoterm (hőtermelő) reakciók: A kémiában exoterm reakciónak nevezzük a hőfelszabadulással járó folyamatokat. A bennük felszabaduló energia hőenergia. Az exoterm reakciók során a reakcióközeg és ezáltal a környezet felmelegszik, tehát hőleadás történik. Az energia a rendszerből a környezet felé áramlik. Exoterm reakció például a legtöbb égés.

Endoterm (hőelnyelő) reakciók: A kémiában endoterm reakciónak nevezzük a hőfelvétellel járó folyamatokat. A végbemenetelükhöz szükséges energiát hőenergia formájában veszik fel a környezettől. Az endoterm reakciók során a reakcióközeg és ezáltal a környezet lehűl, tehát hőfelvétel történik. Az energia a környezetből a rendszer felé áramlik. Endoterm reakció például a legtöbb felépítő folyamat.