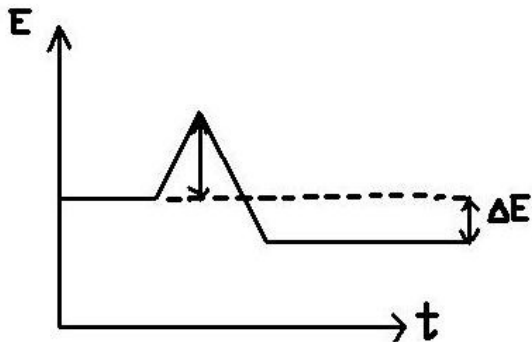


Energija ne more iz nič nastati ali se izničiti, lahko pa se spreminja iz ene oblike v drugo. Energijsko ugodnejše je stanje v obliki molekul, kot stanje v obliki atomov.

Eksotermna reakcija: energija se sprošča (nastanek kemijskih vezi); predznak –

Primer: $\text{H} + \text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

Potek: Ker vezi razpadajo, reaktantom (ki niso enaki 0) dovajamo energijo za nastanek novih vezi. E se takrat porabi oz. sprosti. Da nastanejo nove vezi lahko ugotovimo zaradi toplote, svetlobe.. Več je sproščene E.

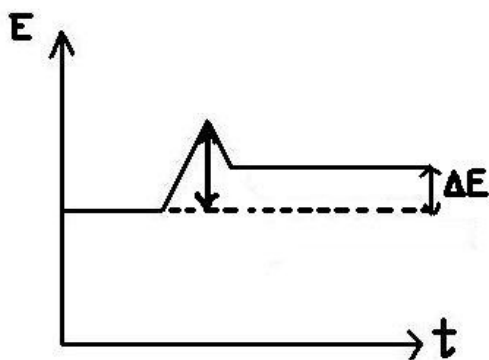


Zakon o ohranitvi E: energijsko bogatejši reaktanti \rightarrow E revnejši produkti = sproščena E

Endotermna reakcija: energija se porablja (E dovajamo za prekinitev kem. vezi); predznak +

Primer: $\text{N} + \text{O} \rightarrow \text{NO}$

Potek: Enak, toda v tem primeru je več aktivacijske E, kem. vezi pa so bogatejše.



Zakon o ohranitvi E: energijsko revnejši reaktanti \rightarrow E bogatejši produkti = porabljena E