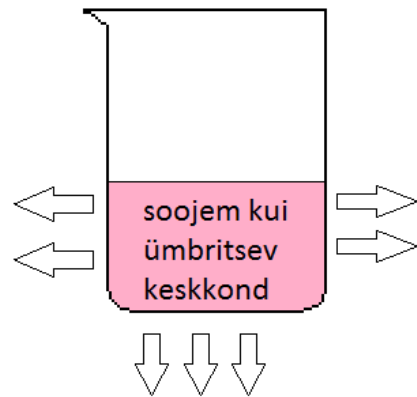


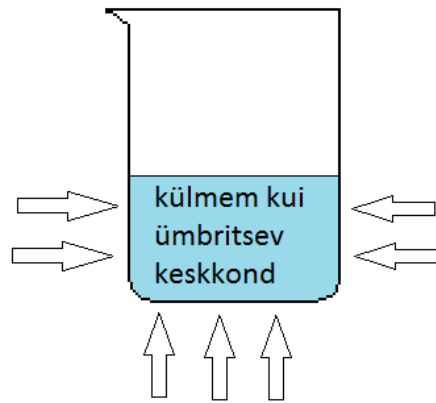
Ekso- ja endotermilised reaktsioonid

Neeme Katt

Energia eraldub reaktsioonil



Energia neeldub reaktsioonil



Keemiliste reaktsioonide soojusefektid

Endotermilised reaktsioonid

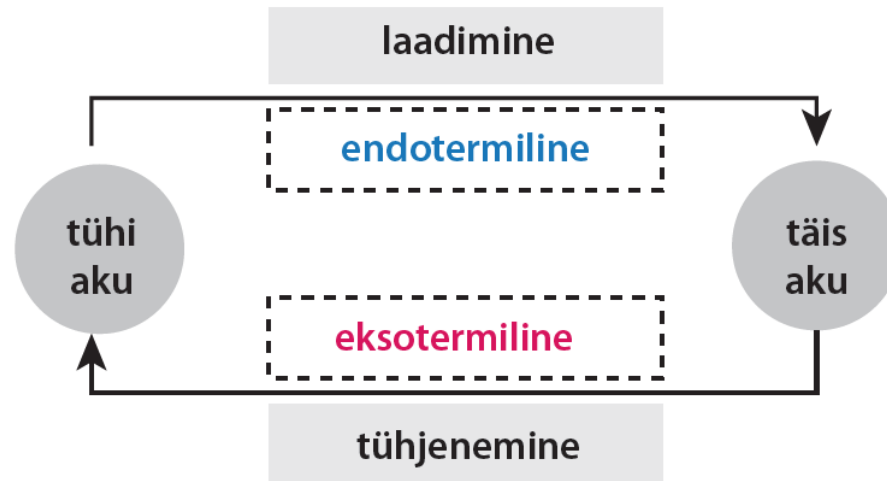
Energiat neeldub

- soojusena → keskkond jahtub (lagunemisreaktsioonid)
- valgusena (fotosüntees)
- elektrienergiana (aku laadib)

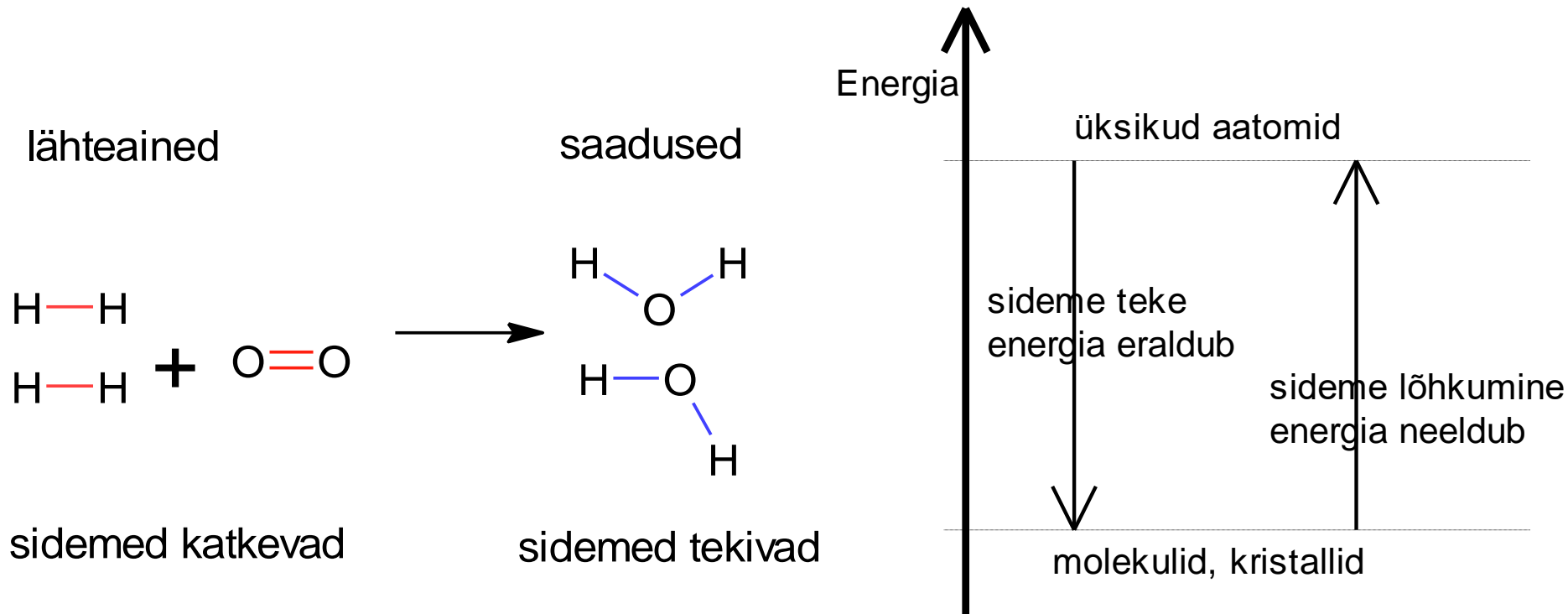
Eksotermilised reaktsioonid

Energiat eraldub

- soojusena → keskkond soojeneb (ühinemisreaktsioonid, põlemine)
- valgusena (põlemine)
- elektrienergiana (aku töötab)

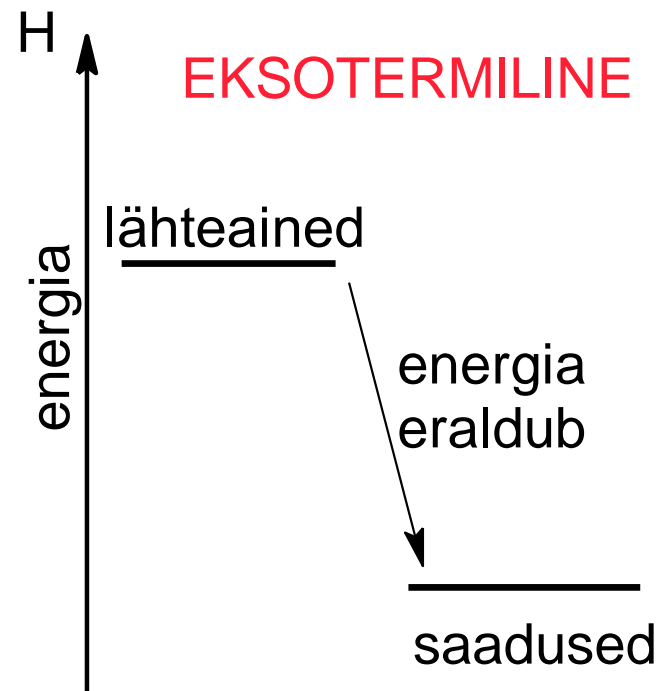
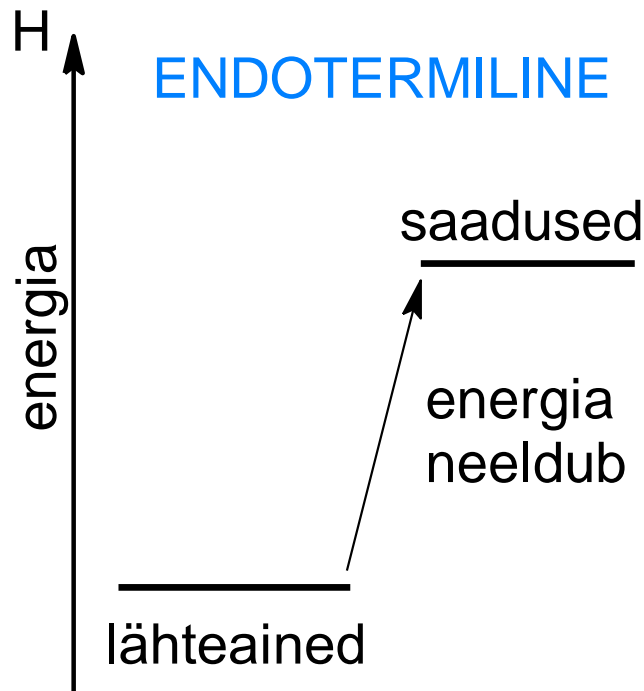


Sidemete katkemine ja teke

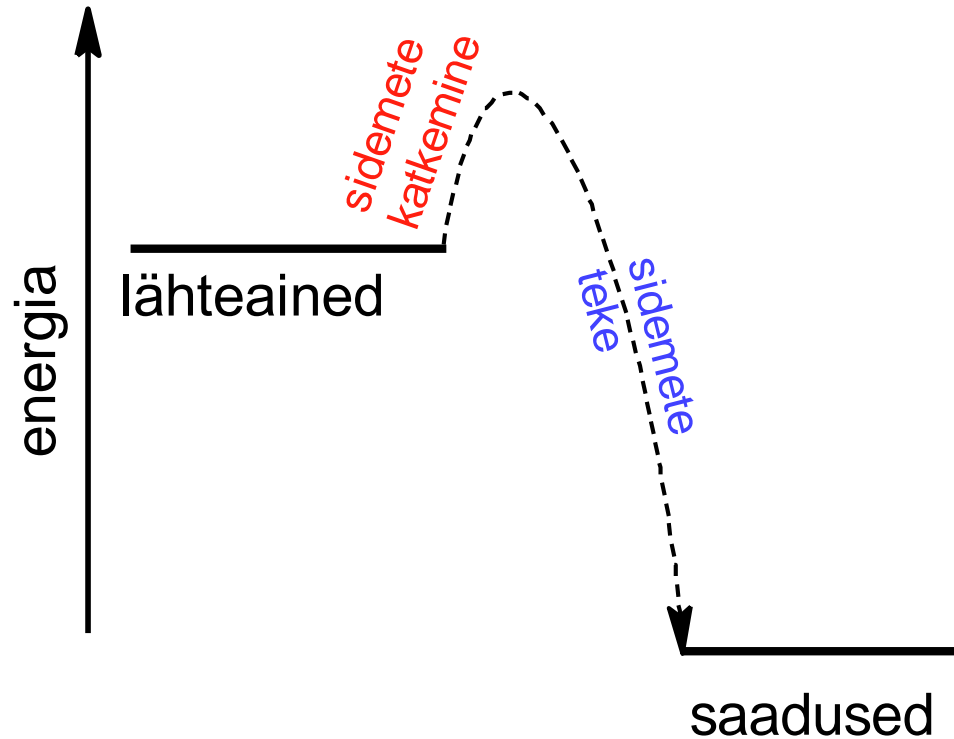


Keemiliste reaktsioonide soojusefektid

1. Katkevad keemilised sidemed lähteainete osakeste vahel
 - energia neeldub
2. Tekivad uued sidemed reaktsionisaaduste vahel
 - energia eraldub

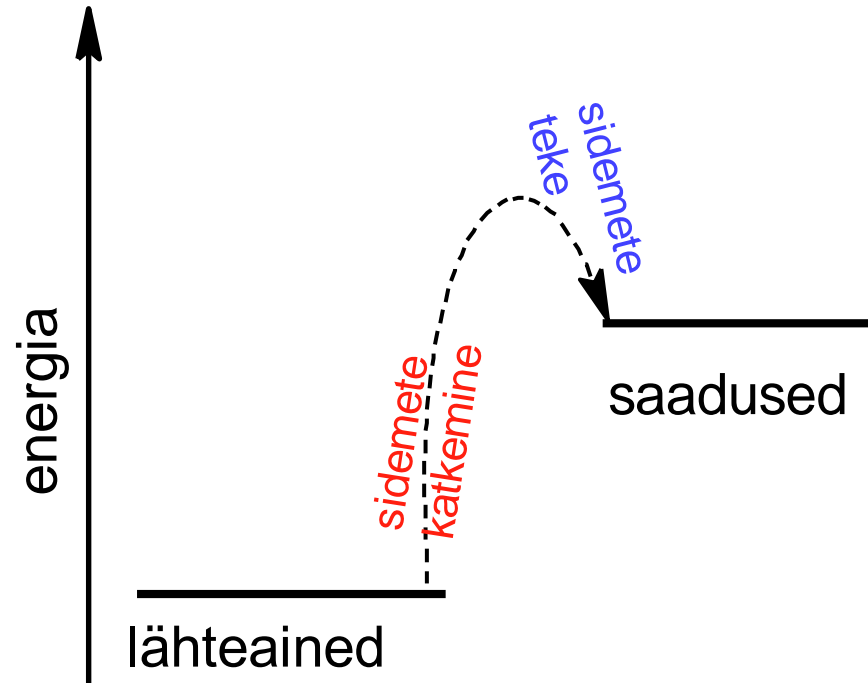


Eksotermiline reaktsioon



1. Katkevad keemilised sidemed lähteainete aatomite vahel energia neeldub
2. Tekivad uued sidemed aatomite vahel saadustes energia eraldub > suurem > eksotermiline

Endotermiline reaktsioon



1. Katkevad keemilised sidemed lähteainete aatomite vahel energia neeldub > suurem > endotermiline
2. Tekivad uued sidemed aatomite vahel saadustes energia eraldub