**Scheikunde**

Hoofdstuk 5

*Paragraaf 2*

Fase driehoek:

* gas naar vast: rijpen
* vast naar gas: sublimeren
* vast naar vloeistof: smelten
* vloeistof naar vast: stollen
* vloeistof naar gas: verdampen
* gas naar vloeistof: condenseren

• Je hebt energie nodig bij: smelten, verdampen, sublimeren. (endotherm)

• Er komt energie vrij bij: stollen, condenseren, rijpen. (exotherm)

• In allerlei processen treed een warmte-effect op

Voorbeelden van zo’n proces zijn: oplossen van stoffen, faseveranderingen,

Chemische reacties.

• Als ergens energie vrijkomt noemen we dat een exotherm proces.

• Als ergens energie voor nodig is noemen we dat een endotherm proces.

• De hoeveelheid energie die vrijkomt geven we aan in Joule (J).