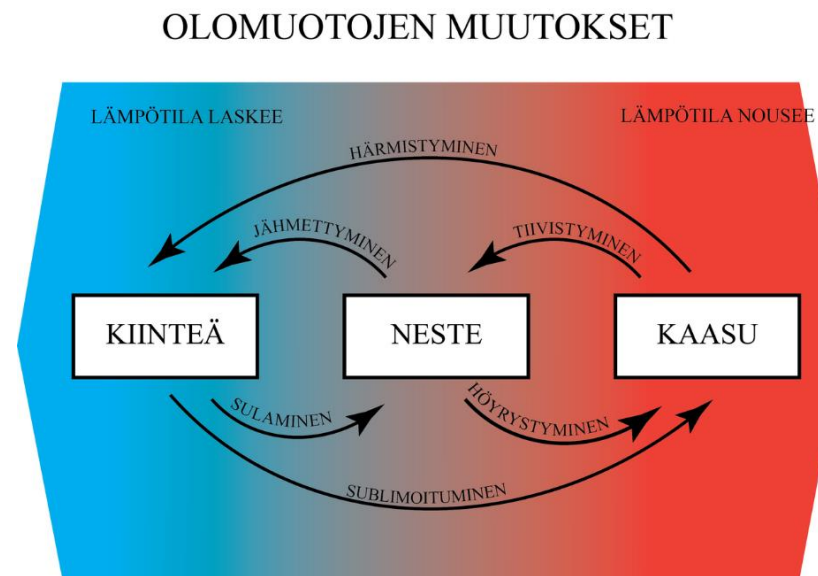


# Aineen olomuodot

- Aineen olomuotoja ovat *kiinteä*, *neste* ja *kaasu*.
- Nämä olomuodot ja niiden muutokset riippuvat lämpötilasta sekä paineesta.
- Aine voi höyrystyä haihtumalla tai kiehumalla.
- *Haihtuminen* on höyrystymistä aineen pinnalla.
  - Tapahtuu kaikissa lämpötiloissa, kun kaikkein nopeimmat molekyylit ”vapautuvat” nesteestä.
- *Kiehuminen* on kaikkialla nesteessä tapahtuvaa höyrystymistä.
  - Tapahtuu aineelle ominaisessa kiehumispisteessä, joka riippuu paineesta.



- Aineen kiehuessa tai sulaessa sen lämpötila ei muutu (jos paine on vakio).
- Olomuodon muutoksissa sitoutuu tai vapautuu energiaa.

Aineen lämpötilan  $T$  riippuvuus  
aineeseen siirtyneestä lämmöstä  $Q$ :

