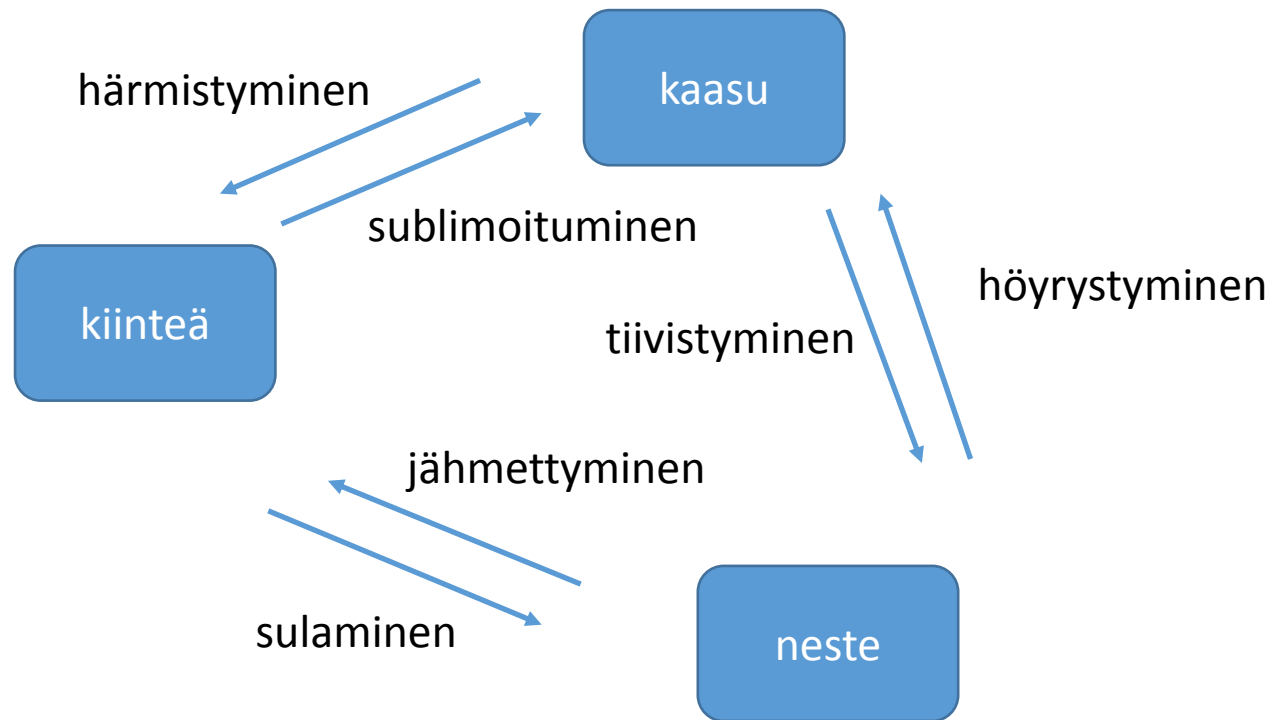


# Olomuodot

- Olomuotoja ovat kiinteä, neste ja kaasu



# Veden olomuodon muutoksia

Olomuodon muutos	Energian muutos	Energian muutoksen syy
kiinteä → neste $\text{H}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{H}_2\text{O(l)}$ sulaminen	Lämpöä sitoutuu eli tapahtuma on endoterminen.	Vesimolekyylien välisten vetysidosten katkeaminen vaatii energiaa
neste → kaasu $\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{H}_2\text{O(g)}$ höyrystyminen	Lämpöä sitoutuu eli tapahtuma on endoterminen.	Vesimolekyylien välisten vetysidosten katkeaminen vaatii energiaa
neste → kiinteä $\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{H}_2\text{O(s)}$ jähmettyminen	Lämpöä vapautuu eli tapahtuma on eksoterminen.	Vesimolekyylien välisten vetysidosten muodostuminen vapauttaa energiaa.
kaasu → neste $\text{H}_2\text{O(g)} \rightarrow \text{H}_2\text{O(l)}$ tiivistyminen	Lämpöä vapautuu eli tapahtuma on eksoterminen.	Vesimolekyylien välisten vetysidosten muodostuminen vapauttaa energiaa.