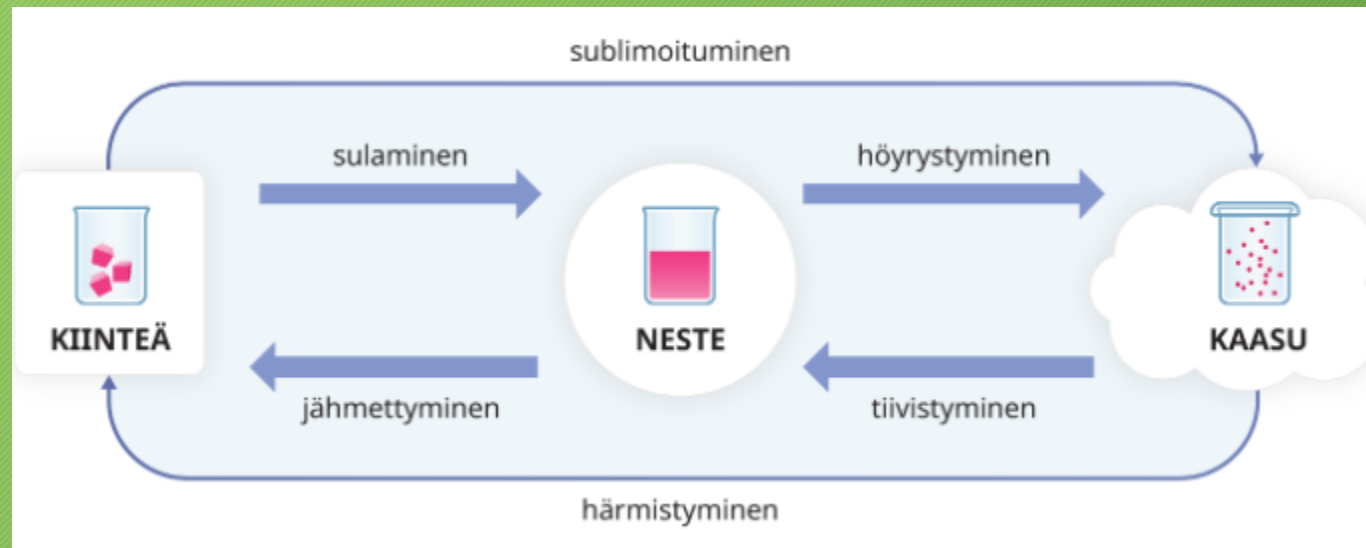


Aineen olomuodot

KPL 1.3

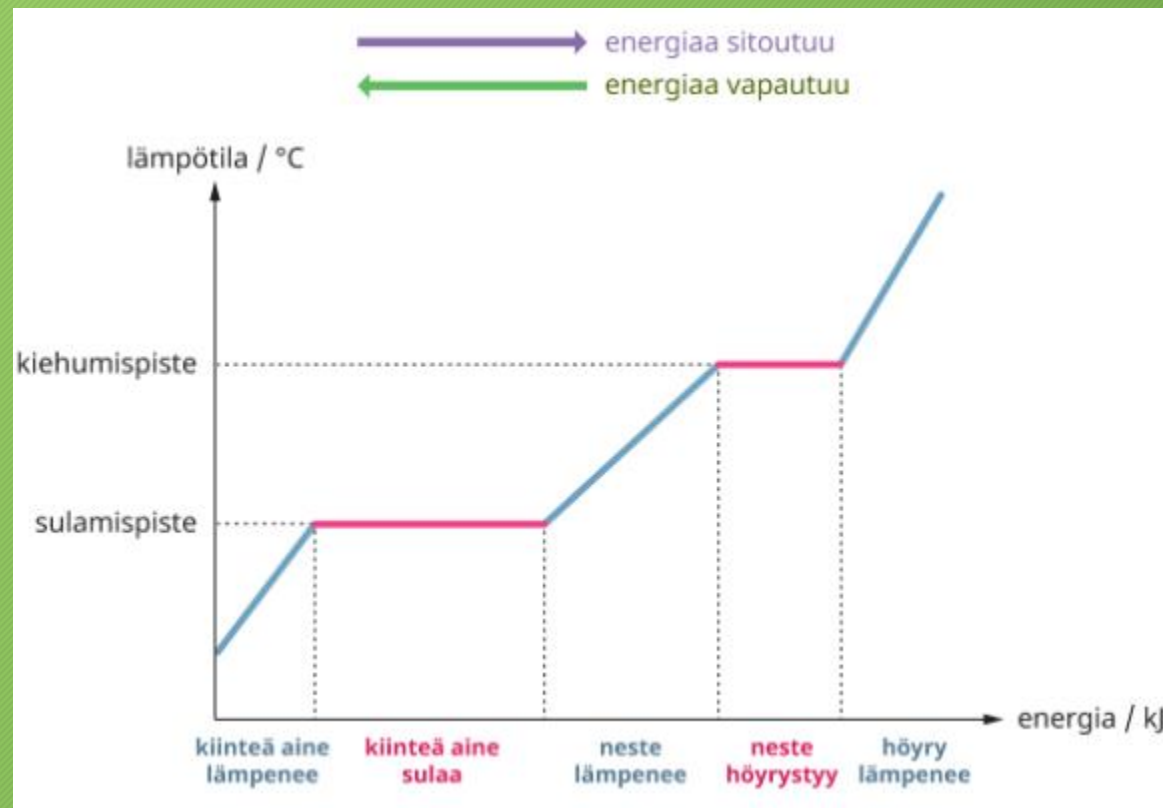
Olomuotojen muutokset



Energia olomuotojen muutoksessa

Olomuodon muutos, jossa sitoutuu lämpöä, on endoterminen muutos.

Olomuodon muutos, jossa vapautuu lämpöä, on eksoterminen muutos.



Olomuodot ovat riippuvaisia lämpötilan lisäksi myös paineesta!

Olomuotojen symbolinen merkintä

Monessa tilanteessa on tärkeää tietää, missä olomuodossa aine on.

Tämä merkitäänkin aineen perään suluissa, esim.

- jää $\text{H}_2\text{O}(\text{s})$
- sula rauta $\text{Fe}(\text{l})$
- kaasumainen hiilidioksidi $\text{CO}_2(\text{g})$

Jos aine on liuenneena veteen, merkitään aineen perään (aq). Esim. veteen liuennut ruokasuola olisi $\text{NaCl}(\text{aq})$.