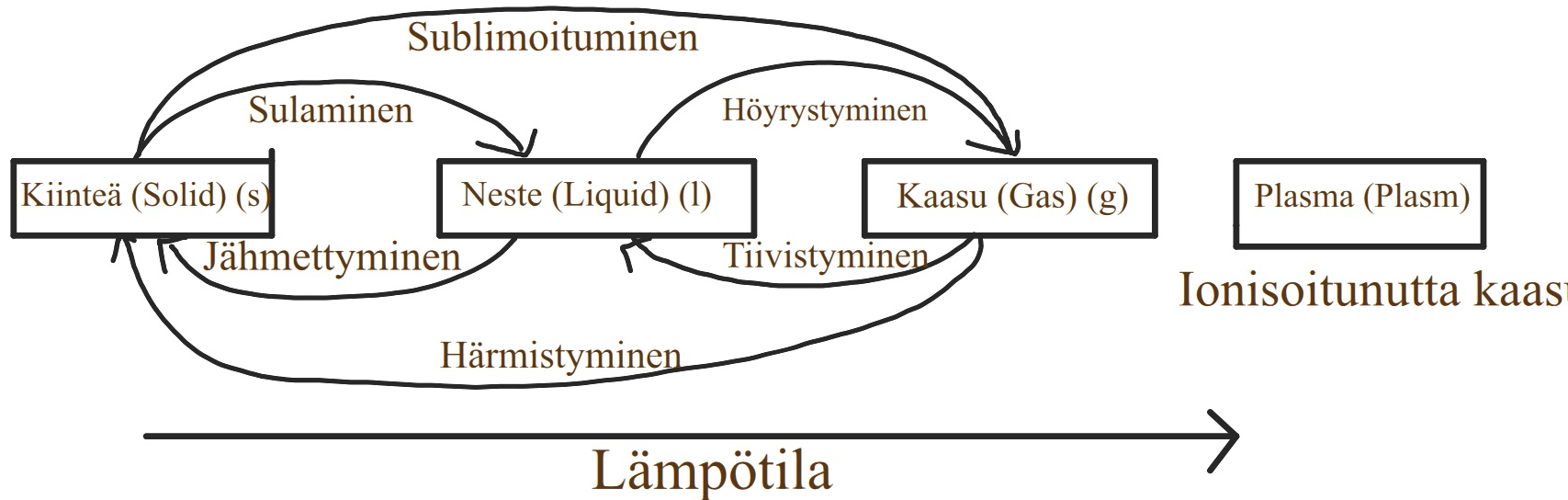


Aineen olomuodot

(States of matter)

Nykyään aineella on 7 erilaista olomuotoa, joista 4 kanssa ollaan tekemisissä "normaalissa elämässä".



Olomuodon muutoksissa aineen kiderakenne järjestyy uudelleenlaiseksi. Jos olomuodon muutos on tiheämmästä harvempaan, niin se vaatii energiaa (esim. veden höyrystyminen).

Vastaavasti toiseen suuntaan vapautuu energiaa.

Yleensä tämä energia ajatellaan lämpönä.

Toinen tapa on muuttaa aineen painetta, joka käsitellään vasta myöhemmin.

Aineeseen tuotu energia esitetään usein kuvaajassa, jossa x-akselina on lämpö ja y-akselina lämpötila.

