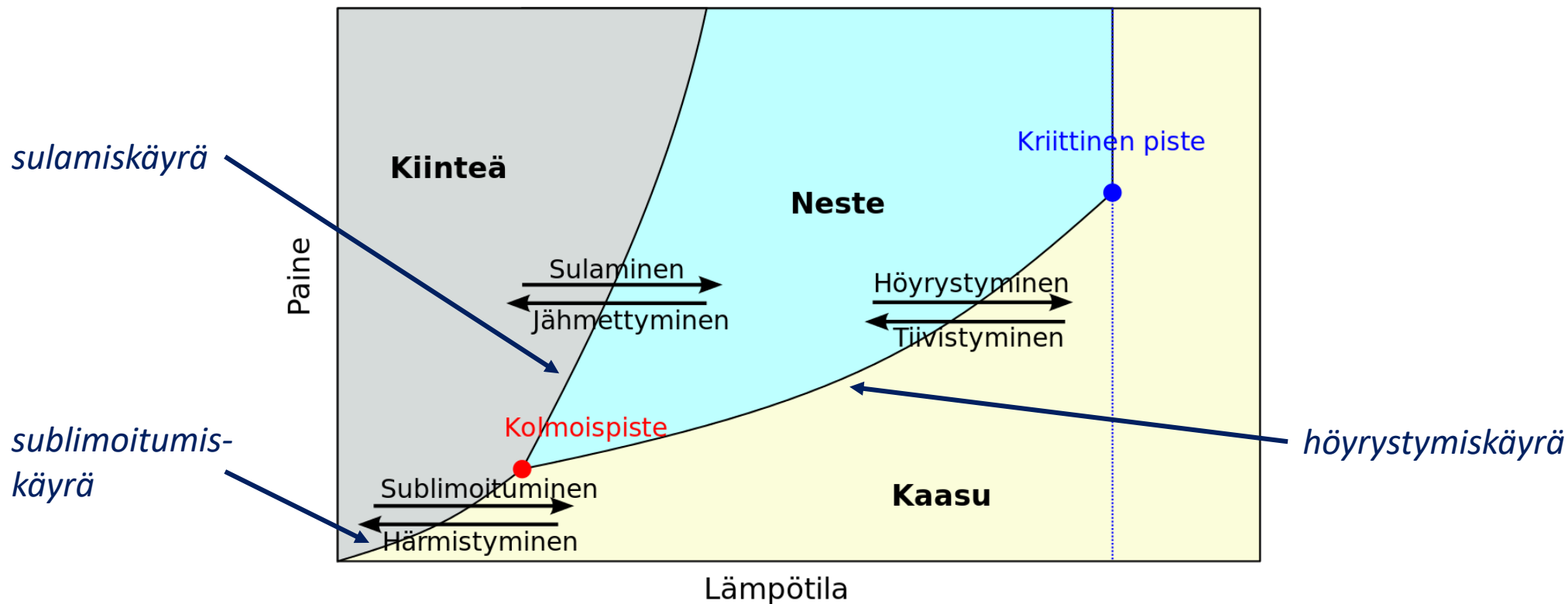


Faasikaavio

- Faasi on systeemin tasa-aineinen (homogeeninen) osa-alue.
- Saman aineen eri olomuodot ovat eri faaseja
- Faasikaaviossa esitetään miten aineen olomuoto riippuu lämpötilasta ja paineesta.



- Aineelle ominaisen *kolmoispisteen* paineessa ja lämpötilassa kaikki kolme olomuotoa ovat tasapainossa.
- Veden kolmoispisteen paine on n. 0,006 bar ja lämpötila $273,16\text{ K} = 0,01\text{ °C}$
 - Tämä lämpötila on asetettu kelvin-asteikon toiseksi peruspisteeksi (toinen on absoluuttinen nollapiste)
- Höyrystymiskäyrä päättyy *kriittiseen pisteeseen*, joka on myös kullekin aineelle ominainen.
- Tätä suuremmissa lämpötiloissa ja paineissa nestemäisen ja kaasumaisen olomuodon raja häviää (ylikriittinen fluidi).
- Jos aineen lämpötila on kriittistä lämpötilaa korkeampi, aine ei nesteydy painetta kasvattamalla.
- Kaasumaista vettä kutsutaan vesihöyryksi, jos sen lämpötila on alle kriittisen lämpötilan, ja kaasuksi jos lämpötila on tätä rajaa suurempi.