

Lahustuvus

Neeme Katt

# Lahused

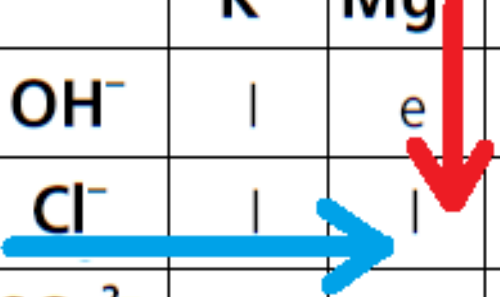
- **Lahus** – ühtlane segu, mis koosneb lahustist ja lahustunud ainest.

lahus = lahusti + lahustunud aine  
vedelik tahke aine  
vedelik  
gaas

# Lahustuvustabel

- Lahustuvad  
üle 1 g / 100 g vees
- Vähe lahustuvad  
0,1 – 1 g / 100 g vees
- Mittelahustuvad  
vähem kui 0,1 g / 100 g vees

	K <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>
OH <sup>-</sup>		e	e
Cl <sup>-</sup>			
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>			
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>		e	e
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		e	e

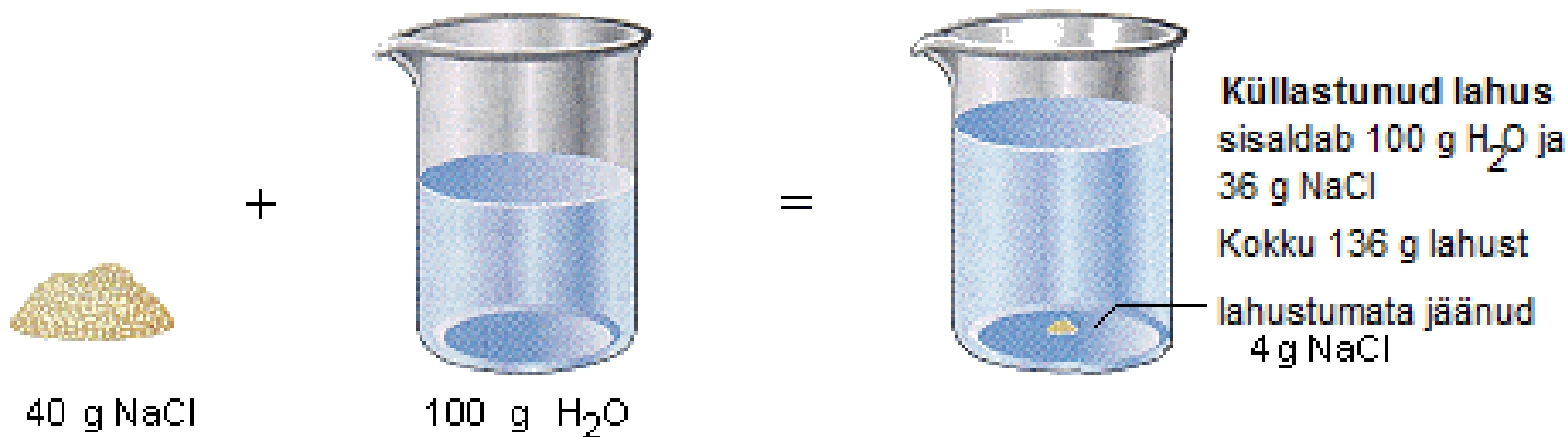
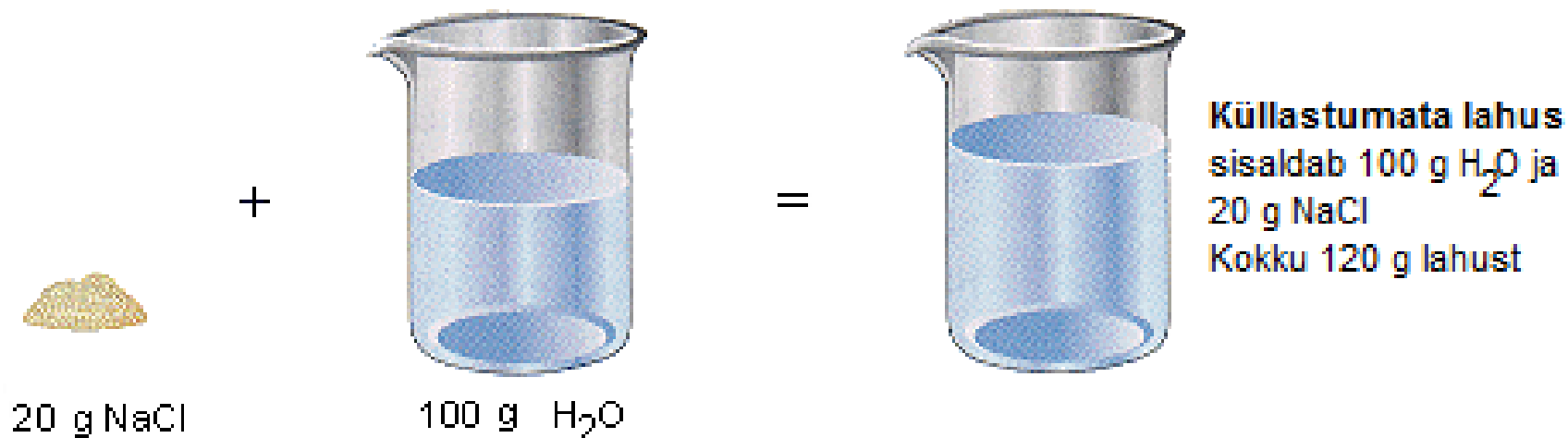


# Lahustuvus (1)

- **Küllastumata lahus** – ainet saab veel lahustada.
- **Küllastunud lahus** – ainet rohkem ei lahustu.
- **Lahustuvus** – suurim ainekogus, mida saab antud temperatuuril lahustada 100 g lahustis.
- **Kristallumine** – kristallide eraldumine küllastunud lahusest.

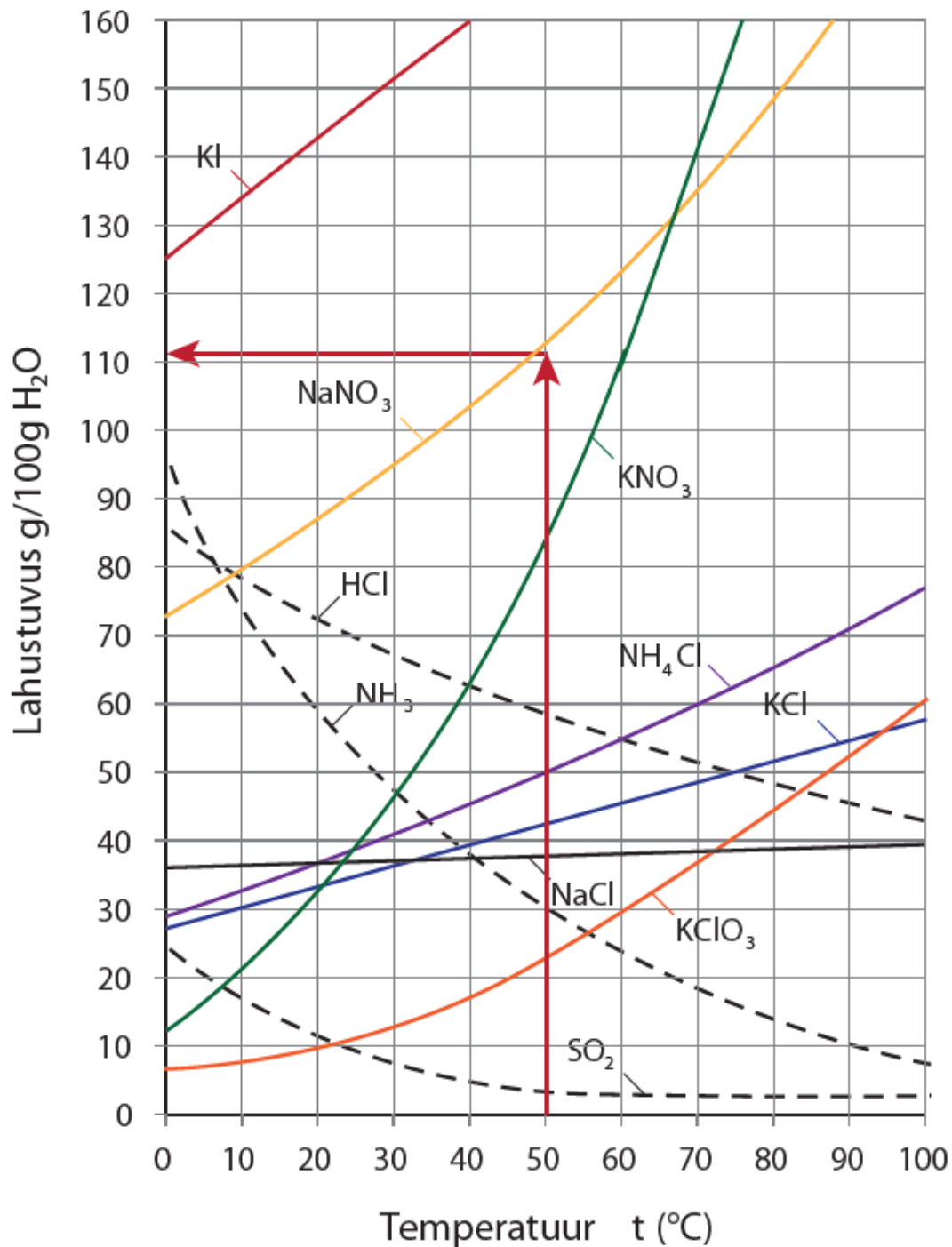


# Lahustuvus (2)

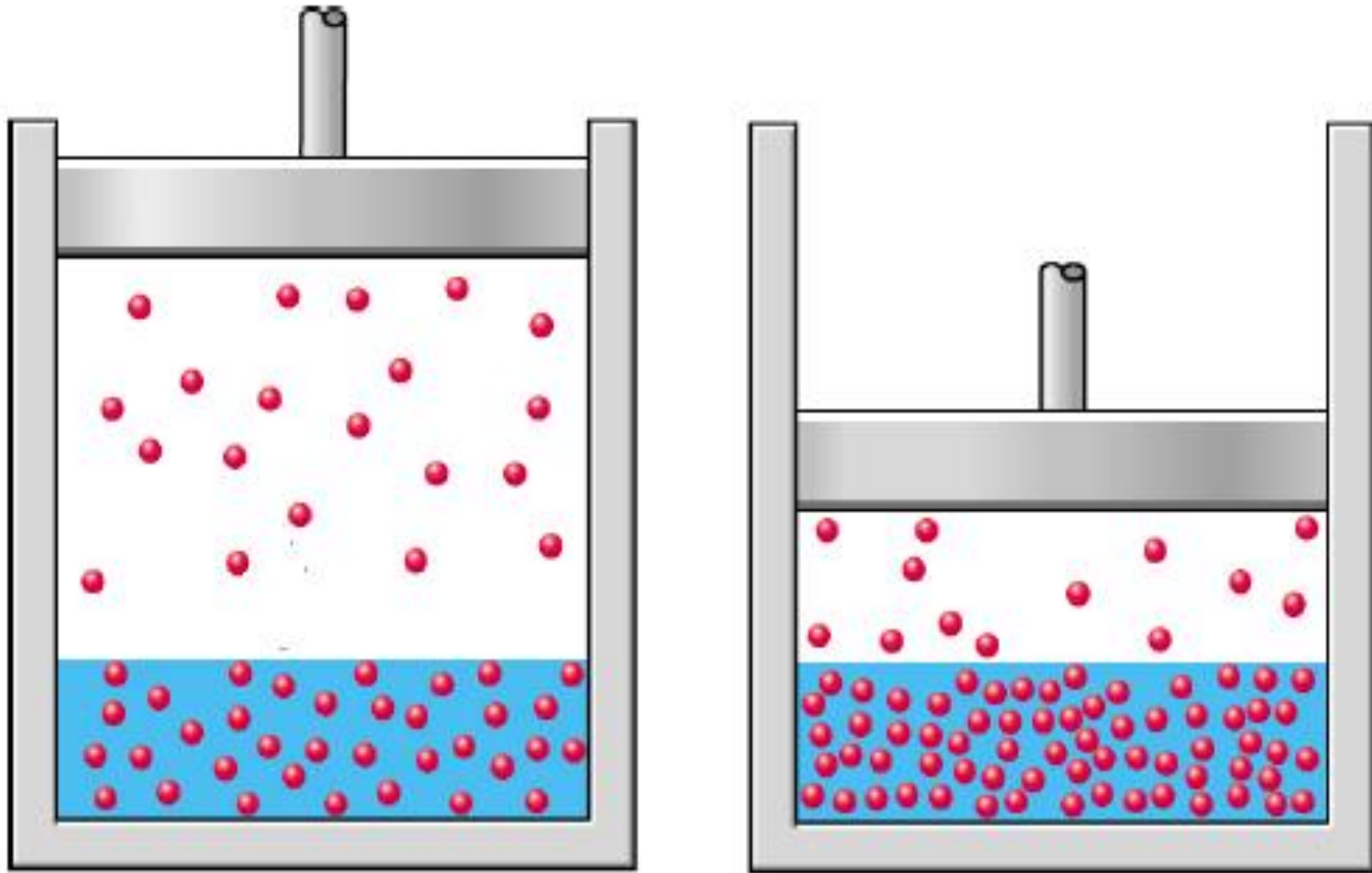


# Lahustuvus- kõverad

- Tahkete ainete lahustuvus suureneb  $t^\circ$  tõstmisel
- Gaaside lahustuvus suureneb rõhu tõstmisel ja  $t^\circ$  alandamisel



# Rõhu mõju gaasi lahustuvusele



# Küllastumata ja küllastunud lahus

## **Küllastumata → küllastunud**

- Lisada lahustunud ainet
- Aurustada lahustit
- Jahutada

## **Küllastunud → küllastumata**

- Lisada lahustit
- Kuumutada
- (Eemaldada lahustunud ainet)