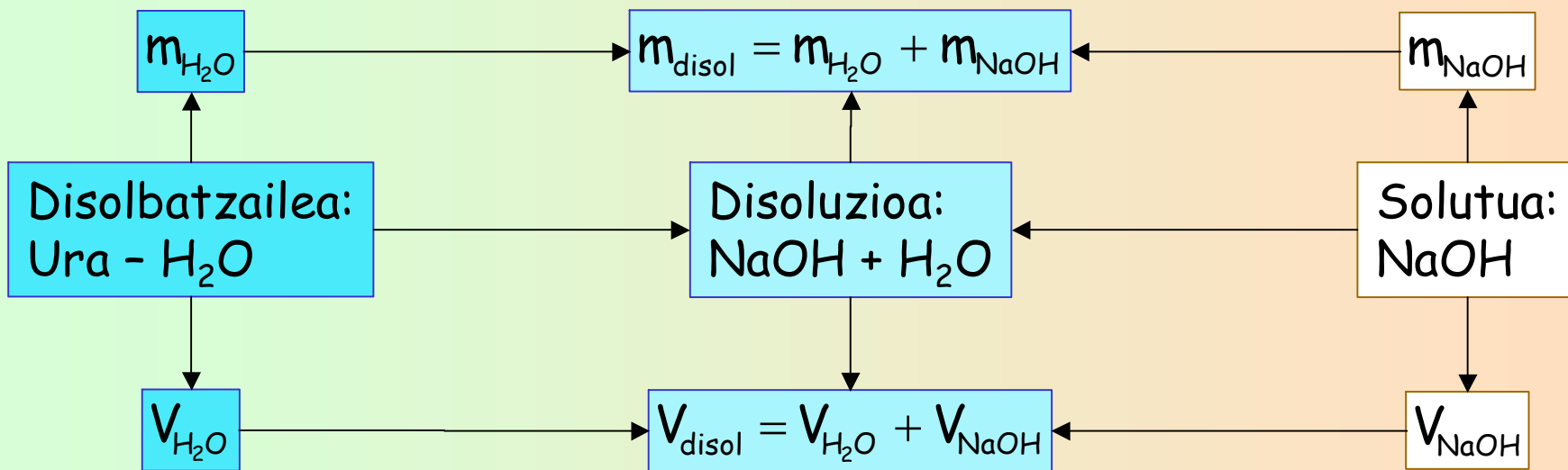


# Disoluzioak: dentsitatea eta kontzentrazioa

## Masa (m) eta bolumena (V)

- Disoluzioaren masa, solutu eta disolbatzailearen (ura) masen batura da
- Disoluzioaren bolumena, solutu eta disolbatzailearen (ura) bolumenen batura da gutxi gorabehera

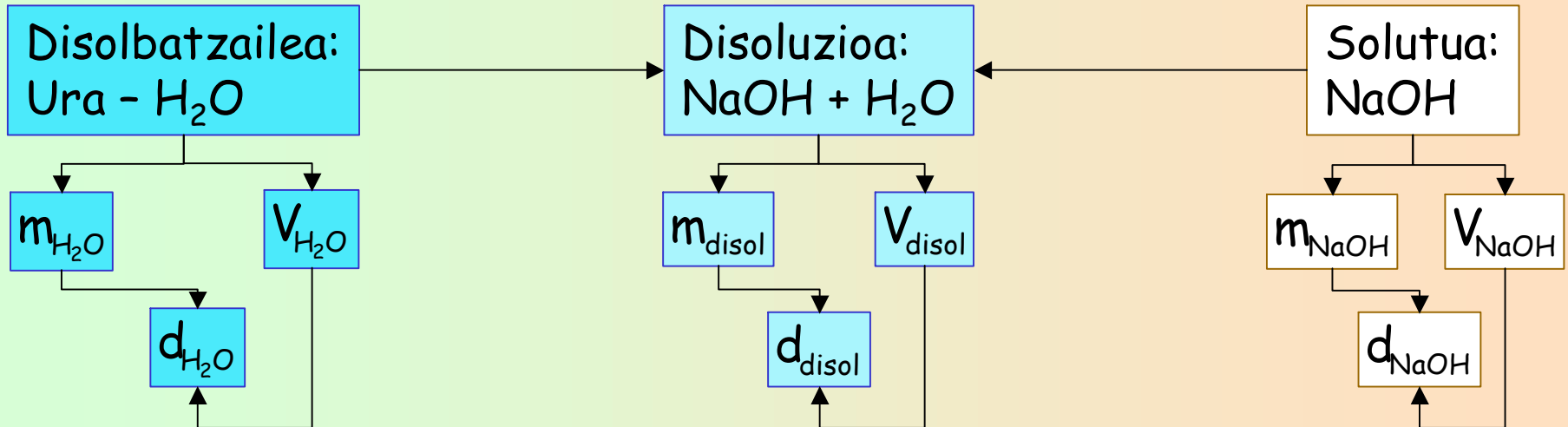


# Disoluzioak: dentsitatea eta kontzentrazioa

## Dentsitatea (d)

- Zenbateko masa dugun litroko
- Dentsitatea kalkulatzeko masa eta bolumena substantzia berarenak izan behar dute

$$\text{dentsitatea}_{\text{substantzia}} = \frac{\text{masa}_{\text{substantzia}}}{\text{bolumen}_{\text{substantzia}}}$$

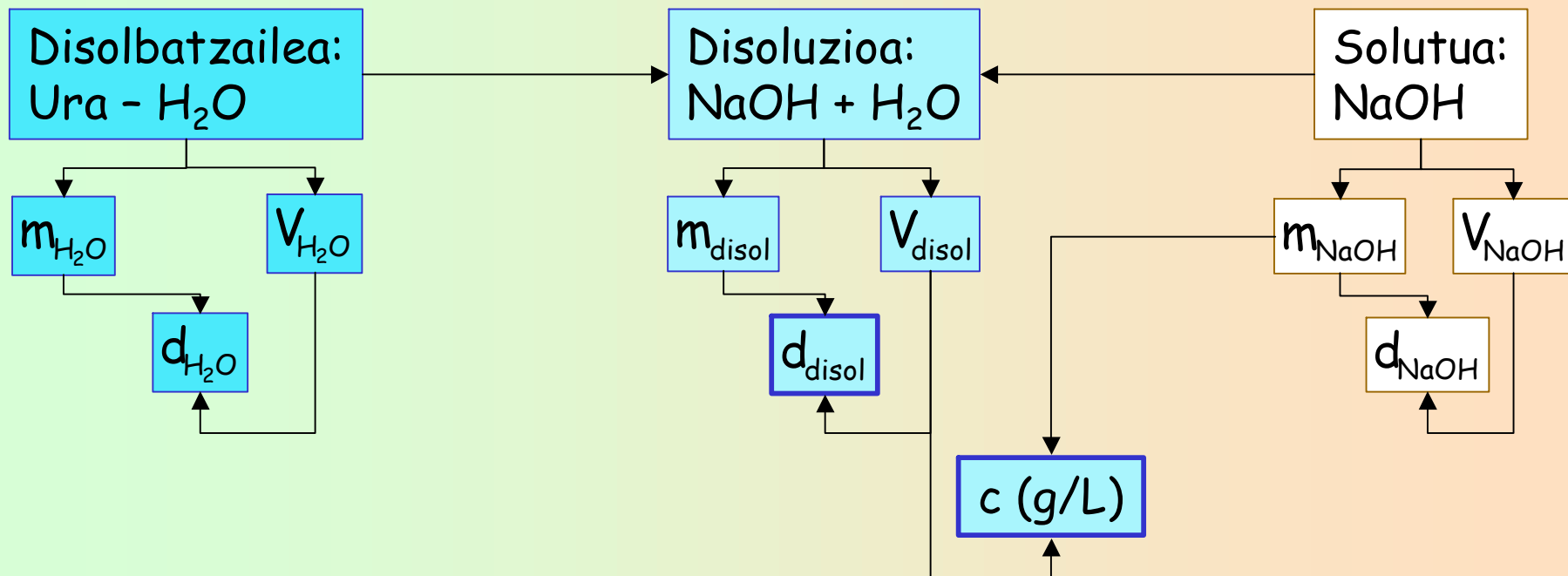


# Disoluzioak: dentsitatea eta kontzentrazioa

## Kontzentrazioa (c)

- Zenbateko solutu dugun disoluziokolitroko edo 100 gramotan
- Kontzentrazioa solutu eta disoluzioaren arteko erlazioa da

$$\text{kontzentrazioa}_{\text{disoluzio}} = \frac{\text{magnitudo}_{\text{solutu}} (m, n)}{\text{magnitudo}_{\text{disoluzio}} (V, m)}$$



# Disoluzioak: dentsitatea eta kontzentrazioa

