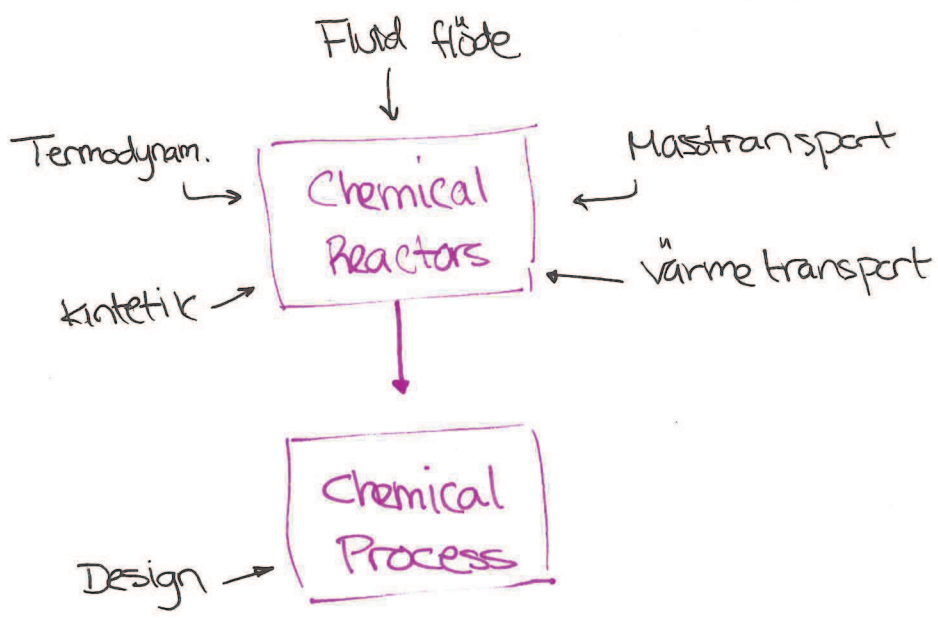


# Ideal Reaktor - Mol balanser



# Reaktionshastighet

- Decomposition  $A \rightarrow B + C$
- Combination  $A + B \rightarrow C$
- Isomerization  $A \rightarrow B$

$$R \left[ \frac{\text{mol}}{\text{tid}} \right] \quad r \left[ \frac{\text{mol}}{\text{tid (volym)}} \right]$$

Ex.



$$\sum v_i = 0 \rightarrow v_A = -a, v_B = -b, v_C = c, v_D = d$$

generell reaktionshastighet:  $r = k C_A C_B$

$$\begin{cases} r_A = v_A r = -a k C_A C_B \\ r_C = v_C r = c k C_A C_B \end{cases} \quad \text{OSV...}$$

Nollte ordningen  $-r_a = k$

$$k = \frac{[\text{mol av A som går åt}]}{[\text{tid}] [\text{volym}]}$$

Första ordningen