

RYCHLOST CHEMICKÝCH REAKCÍ

= zmenšení koncentrace reaktantů
nebo zvětšení koncentrace produktů
za jednotku času

Okruhy

- Srážková teorie
- Rychlost chemické reakce
- Faktory
- Katalyzátory (biokatalyzátory)

Srážková teorie

- vysvětluje, za jakých podmínek probíhají chemické reakce:
 - a) částice reaktantů se musí **srazit**
 - b) tyto částice musí mít potřebnou **energii**
 - c) částice musí mít vhodnou **prostorovou orientaci**

Rychlost chemické reakce

- je změna koncentrace reaktantů nebo produktů za jednotku času

Faktory ovlivňující rychlost chemické reakce

- a) teplota soustavy
- b) koncentrace reaktantů
- c) velikost povrchu reaktantů
- d) tlak u plyných látek
- e) přítomnost katalyzátoru

Katalyzátory

- látky, které ovlivňují rychlost chemické reakce a po jejím ukončení zůstávají nezměněny

Biokatalyzátory

- ovlivňují průběh chemické reakce v živých organismech
př. chlorofyl