

Vplyv katalyzátora na rýchlosť chemickej reakcie

Katalyzátor

- látka, ktorá ovplyvňuje rýchlosť chemickej reakcie
- po skončení reakcie ostávajú nezmenené

Typy katalyzátorov

- a. **Inhibítor**- spomaľuje
- b. **Aktivátor**- urýchľuje

1. **Pokus:** Horenie cukru v plameni kahana- cukor začne v plameni kahana horieť až po pridaní popola alebo škorice. Tabakový popol obsahuje lítium, ktorý má katalytické účinky podobne ako škorica. **Popol/škorica je katalyzátor**
2. **Pokus:** Slonia zubná pasta (rozklad peroxidu vodíka vplyvom jodidu draselného)
Peroxid vodíka → voda + kyslík

Praktické využitie

- enzýmy v tele(aby reakcie prebiehali pri teplote tela)
- priemyselná výroba kyseliny sírovej
- odstraňovanie jedovatých látok vo výfukových plynoch ´
- priemyselná výroba piva, vína, syrov, liehu, penicilínu atď.