

Keemilise reaktsiooni kiirus

Neeme Katt

Aeglased ja kiired reaktsioonid

Keemilise reaktsiooni kiirus näitab, kui kiiresti moodustub juurde saadust või reageerib ära lähteainet.

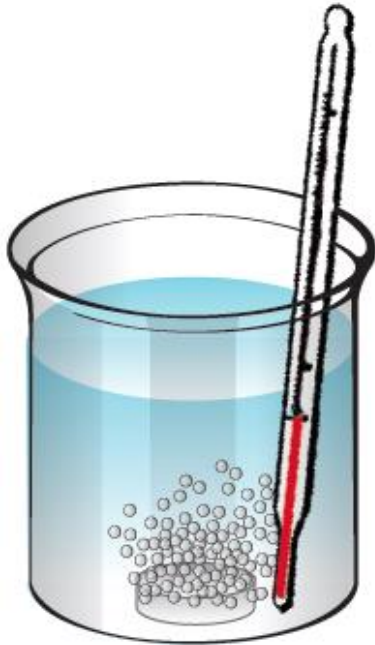


Keemilise reaktsiooni kiirus

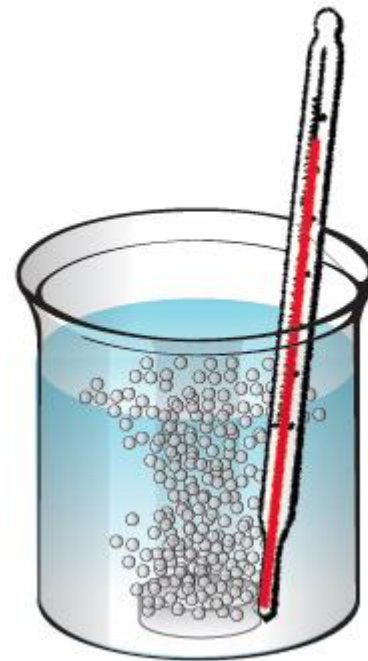
- Keemilise reaktsiooni toimumiseks peavad aineosakesed omavahel põrkuma
- Reaktsiooni kiirendamiseks tuleb
 - suurendada osakeste energiat (tõstes temperatuuri)
 - suurendada osakestevaheliste kokkupõrgete sagedust (tõstes kontsentratsiooni, segades või peenestades tahkeid lähteaineid)
- Katalüsaator on aine, mis muudab reaktsiooni kiirust

Temperatuuri mõju reaktsiooni kiirusele

Külm lahus

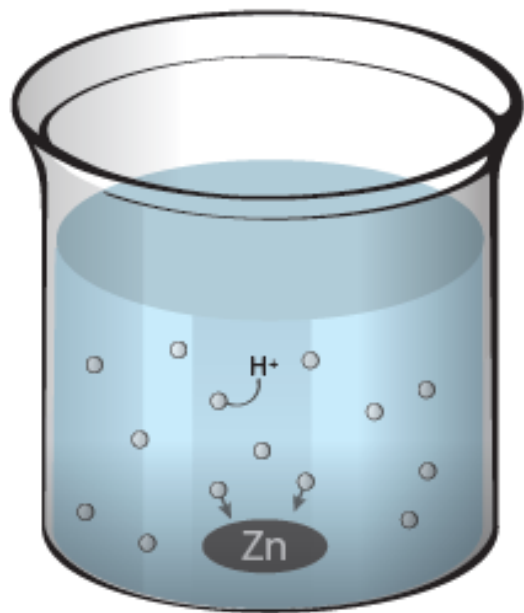


Kuum lahus

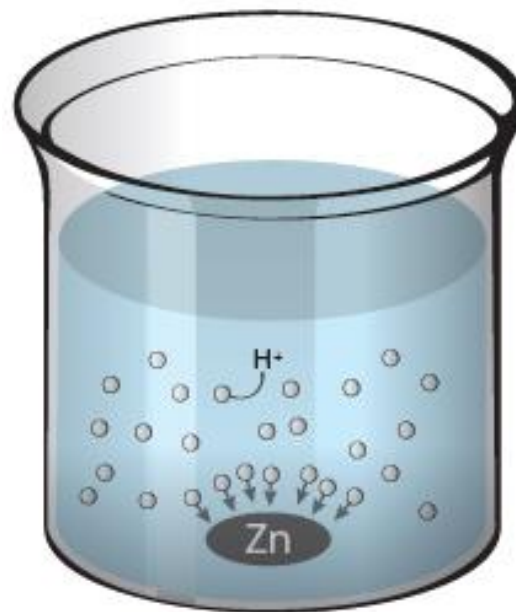


Kontsentratsiooni mõju reaktsiooni kiirusele

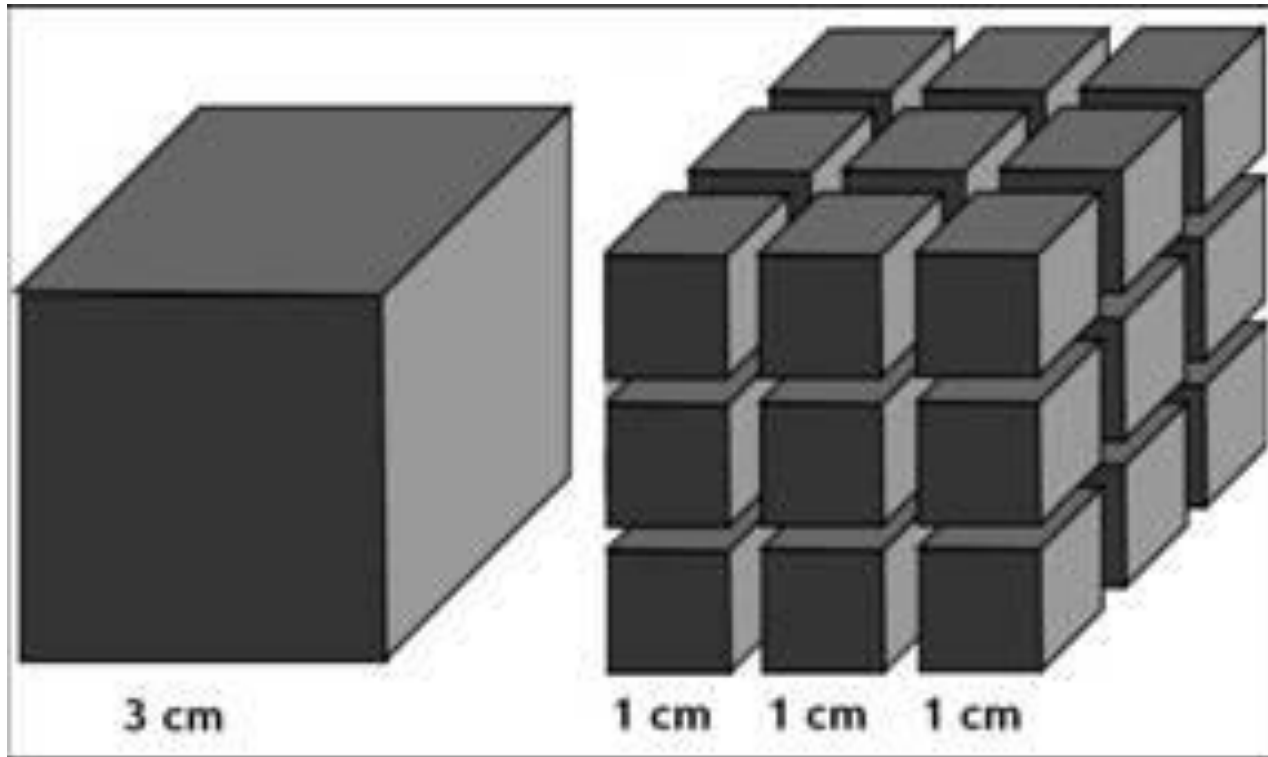
Lahja lahus



Kange lahus



Tahke aine peenestatuse mõju reaktsiooni kiirusele



Suurem kokkupuutepindala = rohkem põrkeid

Reaktsioonikiiruse võrdlemine eralduva H_2 koguse järgi

