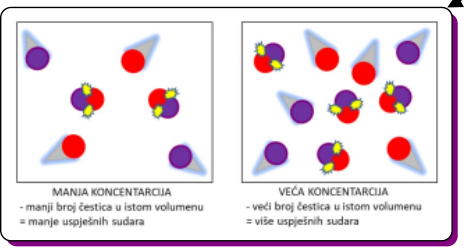
# BRZINA KEMIJSKE REAKCIJE

$Mg(s) + 2\ HC\ell(aq) \rightarrow MgC\ell_2(aq) + H_2(g)$

| | |
|---|---|
| Kvalitativno značenje | Reakcijom magenzija i klorovodične kiseline nastaju magenzijev klorid i vodika. |
| Kvantitativno značenje | Reakcijom jednog atoma magenzija i dvije molekule klorovodične kiseline nastaju jedna formulska jedinka magenzijev klorida i jedna molekula vodika. |

- jednaka je promjeni koncentracije reaktanata i produkata u određenom vremenskom razdoblju

## KONCENTRACIJA

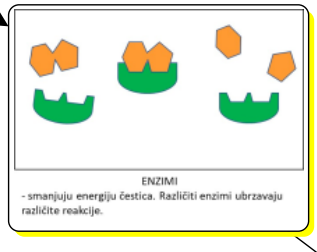



## INHIBITORI

- tvari koje usporavaju kemijske reakcije.

## ČIMBENICI KOJI UTJEČU NA BRZINU KEMIJSKE REAKCIJE

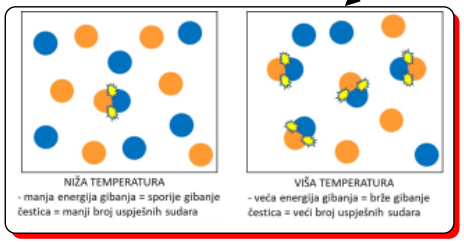
## KATALIZATORI

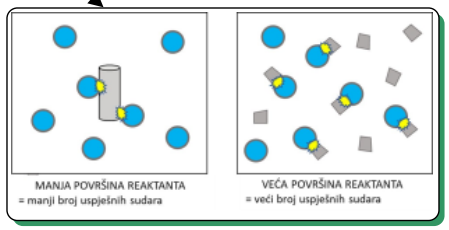



- tvari koje ubrzavaju kemijske reakcije, a pritom se same ne mijenjaju

- biološki katalizatori koji ubrzavaju procese u živim bićima.

## TEMPERATURA




## POVRŠINA ČVRSTIH TVARI