**BRZINA KEMIJSKE REAKCIJE I ČIMBENICI KOJI UTJEČU NA BRZINU KEMIJSKE REAKCIJE**

Brzina – fizikalna veličina koja nam opisuje promjenu koja se odvijala u određenom vremenu

**Na primjer:**

 $v=\frac{Δs}{Δt} $ → prijeđeni put kroz određeno vrijeme

$ v=\frac{∆V}{∆t}$ → volumen tvari koji je nastao u određenom vremenu

Uvjeti koje je potrebno zadovoljiti kako bi došlo do kemijske reakcije:

1. PRAVILAN SUDAR (USPJEŠAN SUDAR)
2. POSTIZANJE ENERGIJE AKTIVACIJE – minimalna količina energije koju čestice trebaju imati da bi došlo do uspješnog sudara
* Kemijska reakcija je na početku najbrža jer tada u reakcijskoj smjesi ima najveći broj čestica reaktanata

**ČIMBENICI KOJI UTJEČU NA BRZINU KEMIJSKE REAKCIJE:**

1. POVRŠINA ČVRSTOG REAKTANTA (veća površina reaktanta → brža reakcija)
2. KOLIČINA ČESTICA REAKTANATA (veća količina čestica reaktanata → brža reakcija)
3. TEMPERATURA (viša temperatura → brža reakcija)
4. KATALIZATOR – tvar koja ubrzava kemijsku reakciju, a iz reakcije izlaze nepromijenjeni

(BIOKATALIZATORI – katalizatori u živim bićima; primjer: enzimi u probavnom sustavu)