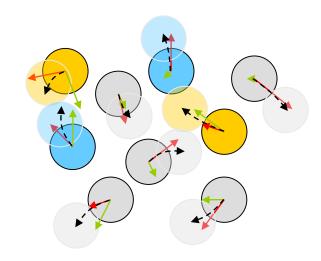


## Ko nam je vroče, bezljamo naokoli

 Termična energija poganja delce (molekule, atome, ione, ipd.), da se le-ti gibljejo po sistemu

 Interakcije med delci pospešujejo, zavirajo oz. uklanjajo delce (spreminjajo torej njihovo smer in velikost hitrosti)



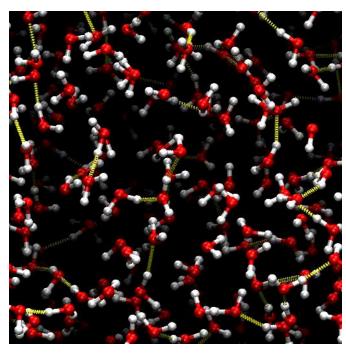
⊢ rezultante sil 🔵 anioni

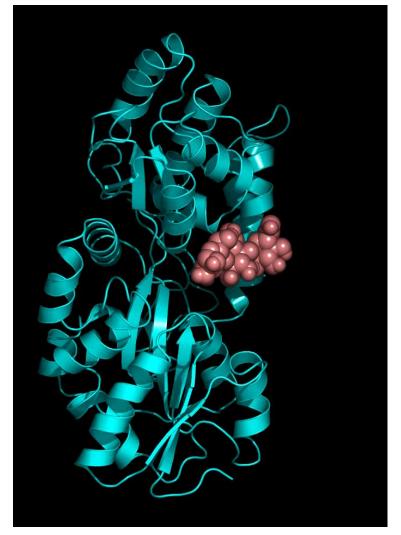
nepolarne molekule

←-- pot delcev

### Tudi molekulam je vroče

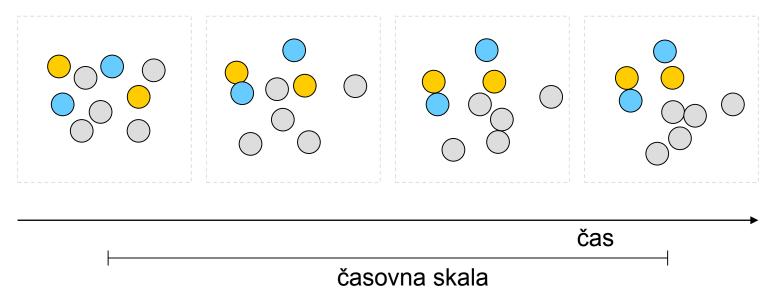
- Struktura vode se kar naprej spreminja
- Tudi kompleks sladkorja in proteina ni nikoli pri miru!



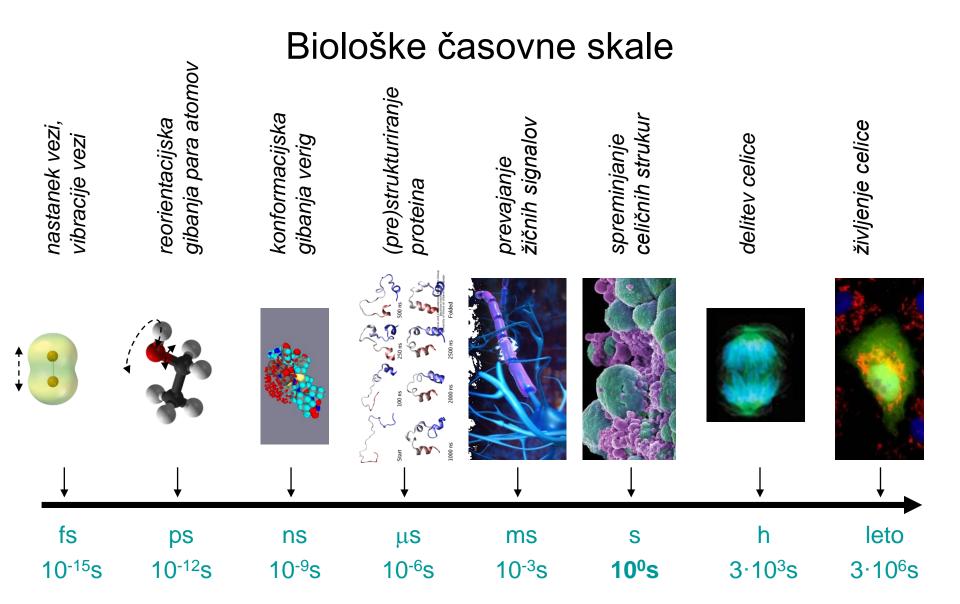


### Interakcije sistem prestrukturirajo

• Čas, v katerem se sistem bistveno spremeni, definira časovno skalo sistema in glavnih procesov, ki so odgovorni za to spremembo



 Tipični primeri prestrukturiranja na (supra)molekularnem nivoju vključujejo: fazno separacijo, kristalizacijo, agregiranje



# Časovnice fiziološkega procesa

Zaznava slike, prenos signala in krčenje mišice

1 fs absorpcija fotona svetlobe

10 ns sprememba konformacije retinala

1 μs sprememba konformacije opsina

**10** μs aktivacija encima, ki cepi cGMP

100 μs zapiranje Na- in K-kanalov

1 ms hiperpolarizacija membrane čepka

10 ms prenos nevrotransmitorjev preko sinapse

na bipolarno celico

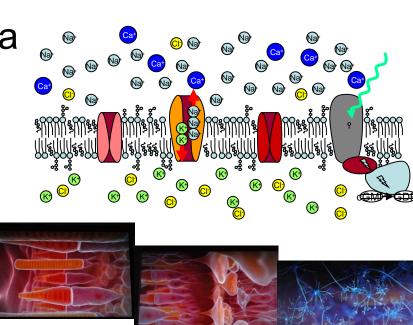
10 ms !prenos signala od biopolarne celice,

preko optičnega nevrona ter motoričnega

nevrona do mišične celice

krčenje mišične celice (aktivacija miozin-

aktinskih kompleksov, kontinuirano spreminjanje miozinskih konformacij)





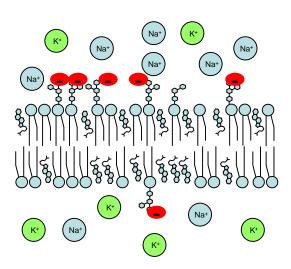




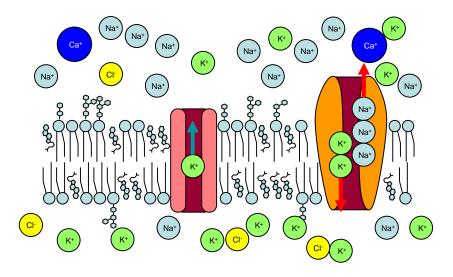
1 ms

### Ravnovesno ali nespremenljivo stanje?

- V ravnovesju:
  - ni tokov
  - koncentracije se ne spreminjajo



- V nespremenljivem stanju:
  - tokovi so konstantni
  - koncentracije se ne spreminjajo



Časovne skale opišejo vzpostavitev ravnovesnega stanja, nespremenljivega stanja ali posameznih procesov znotraj slednjega (npr. črpanje, prevajanje kanalov, prepuščanje membrane)!