Prvi i drugi zakon termodinamike

Duje Jerić- Miloš

25. svibnja 2025.

Unutrašnju energiju sustava možemo mijenjati tako da obavimo rad na sustavu ili mu dovedemo toplinu.

- Unutrašnju energiju sustava možemo mijenjati tako da obavimo rad na sustavu ili mu dovedemo toplinu.
- Obaviti rad = promijeniti volumen (sila djeluje duž puta)

- Unutrašnju energiju sustava možemo mijenjati tako da obavimo rad na sustavu ili mu dovedemo toplinu.
- Obaviti rad = promijeniti volumen (sila djeluje duž puta)
- Ako cilindar poprečnog presjeka A sabije plin za udaljenost d, onda je rad $W = F \cdot d = pA \cdot d = p \cdot \Delta V$

- Unutrašnju energiju sustava možemo mijenjati tako da obavimo rad na sustavu ili mu dovedemo toplinu.
- Obaviti rad = promijeniti volumen (sila djeluje duž puta)
- Ako cilindar poprečnog presjeka A sabije plin za udaljenost d, onda je rad $W = F \cdot d = pA \cdot d = p \cdot \Delta V$
- ▶ Dovesti toplinu (Q) = promjeniti energiju kroz nasumično gibanje atoma.

- Unutrašnju energiju sustava možemo mijenjati tako da obavimo rad na sustavu ili mu dovedemo toplinu.
- Obaviti rad = promijeniti volumen (sila djeluje duž puta)
- Ako cilindar poprečnog presjeka A sabije plin za udaljenost d, onda je rad $W = F \cdot d = pA \cdot d = p \cdot \Delta V$
- Dovesti toplinu (Q) = promjeniti energiju kroz nasumično gibanje atoma.
- Drukčije rečeno, toplina = promjena unutrašnje energije koja nije u obliku rada

Prvi zakon termodinamike

Promjena unutrašnje energije jednaka je razlici topline koju dovedemo sustavu i rada koji sustav obavi: $\Delta U = Q - W$

Prvi zakon termodinamike

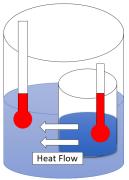
- Promjena unutrašnje energije jednaka je razlici topline koju dovedemo sustavu i rada koji sustav obavi: $\Delta U = Q W$
- ▶ Npr. dovodimo toplinu balonu plina i povećavamo mu energiju, no on se širi, što mu smanjuje energiju

Drugi zakon termodinamike

Stavimo dva tijela (toplo i hladno) u kontakt

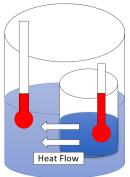
Drugi zakon termodinamike

- Stavimo dva tijela (toplo i hladno) u kontakt
- ► Toplina će prijeći s toplog na hladno.



Drugi zakon termodinamike

- Stavimo dva tijela (toplo i hladno) u kontakt
- ► Toplina će prijeći s toplog na hladno.



▶ Toplo tijelo ima brže atome ⇒ oni se sudaraju (i/ili miješaju u slučaju plina, tekućine) sa sporim atomima hladnijeg tijela ⇒ prenose energiju

► Toplina se može širiti vođenjem (kroz sudare sporijih atoma s bržima)

- Toplina se može širiti vođenjem (kroz sudare sporijih atoma s bržima)
- Može se širiti konvekcijom (strujanjem): komadići tekućine ili plina se pomiču zbog razlika u gustoći i tlaku

- Toplina se može širiti vođenjem (kroz sudare sporijih atoma s bržima)
- ► Može se širiti konvekcijom (strujanjem): komadići tekućine ili plina se pomiču zbog razlika u gustoći i tlaku
- ► Može se širiti i zračenjem (elektromagnetskim zračenjem)

- Toplina se može širiti vođenjem (kroz sudare sporijih atoma s bržima)
- ► Može se širiti konvekcijom (strujanjem): komadići tekućine ili plina se pomiču zbog razlika u gustoći i tlaku
- Može se širiti i zračenjem (elektromagnetskim zračenjem)
- Usijana tijela zrače: isijavaju svjetlost

- Toplina se može širiti vođenjem (kroz sudare sporijih atoma s bržima)
- Može se širiti konvekcijom (strujanjem): komadići tekućine ili plina se pomiču zbog razlika u gustoći i tlaku
- Može se širiti i zračenjem (elektromagnetskim zračenjem)
- Usijana tijela zrače: isijavaju svjetlost
- I tijela koja nisu vidljivo usijana isto zrače, samo u infracrvenom spektru.

► Imamo komad plastike na 0°C i komad bakra na 0°C. Što je hladnije?

▶ Preciznije: "što će se činiti hladnije na dodir?"

- ▶ Preciznije: "što će se činiti hladnije na dodir?"
- Bakar je toplinski vodič i zato bolje provodi toplinu koju mu dovodimo

- Preciznije: "što će se činiti hladnije na dodir?"
- Bakar je toplinski vodič i zato bolje provodi toplinu koju mu dovodimo
- Ovo znači da se dio koji je u kontaktu s našim rukama brzo hladi (brzo hladi naše ruke i zagrijava ostatak bakra)

► **Toplina** je prijenos energije mikroskopskim kaotičnim procesima (nasumičnim gibanjem atoma)

- ► **Toplina** je prijenos energije mikroskopskim kaotičnim procesima (nasumičnim gibanjem atoma)
- ▶ 1. Zakon: Unutrašnja energije U se mijenja kada dovedemo toplinu Q ili sustav obavi rad W: $\Delta U = Q W$.

- ► **Toplina** je prijenos energije mikroskopskim kaotičnim procesima (nasumičnim gibanjem atoma)
- ▶ 1. Zakon: Unutrašnja energije U se mijenja kada dovedemo toplinu Q ili sustav obavi rad W: $\Delta U = Q W$.
- ▶ 2. Zakon: Toplina prelazi sa toplijeg na hladnije tijelo

- ► **Toplina** je prijenos energije mikroskopskim kaotičnim procesima (nasumičnim gibanjem atoma)
- ▶ 1. Zakon: Unutrašnja energije U se mijenja kada dovedemo toplinu Q ili sustav obavi rad W: $\Delta U = Q W$.
- 2. Zakon: Toplina prelazi sa toplijeg na hladnije tijelo
- Toplina se prenosi: vođenjem (krutine), strujanjem (plinovi i tekućine) te zračenjem (elektromagnetizmom).

- ► **Toplina** je prijenos energije mikroskopskim kaotičnim procesima (nasumičnim gibanjem atoma)
- ▶ 1. Zakon: Unutrašnja energije U se mijenja kada dovedemo toplinu Q ili sustav obavi rad W: $\Delta U = Q W$.
- 2. Zakon: Toplina prelazi sa toplijeg na hladnije tijelo
- Toplina se prenosi: vođenjem (krutine), strujanjem (plinovi i tekućine) te zračenjem (elektromagnetizmom).
- Za osjet hladnoće nije samo zaslužna temperatura, već i toplinska provodljivost.