

Zimski semester 2023/24

#	Statistična termodinamika/P	Statistična termodinamika/V
1.	2. 10. Ravnesna stanja, termodinamične spremenljivke, temperatura. Enačba stanja: integralna, diferencialna oblika; idealni plin, realni plin, paramagnet, superprevodnik, sevanje črnega telesa.	3. 10. Van der Waalsova enačba stanja: 5. 10. brezdimenzijska oblika (1.1), prejetje pri majhnem tlaku (1.3). Prožna vrstica (1.9).
2.	16. 10. Energijski zakon: delo, toplota, notranja energija. Specifična toplota, entalpija. Energijski zakon za plin, Hirnov poskus. Joule-Kelvinov pojav.	17. 10. Vdor vrele vode (2.8) v evakuirano posodo. 19. 10. Termostatirana jeklenka (2.5). Primer s prožnostno energijo. Primer z magnetnim delom (2.11).
3.	17. 10. Entropijski zakon: reverzibilne in ireverzibilne spremembe, nadomestna reverzibilna sprememba; entropija kot funkcija stanja, entropija kot termodinamični potencial. Posledice entropijskega zakona. Entropija idealnega plina.	20. 10. Kalorimetrija in entropija (3.1 in 3.2). Toplotna črpalka (3.4). Carnotov stroj med končnima toplotnima rezervoarjema (3.6).
4.	6. 11. Termodinamični potenciali: entalpija, Legendrova transformacija, prosta energija, prosta entalpija, kemijski potencial. Maxwellove relacije: adiabatna stisljivost, razlika specifičnih toplot. Joule-Kelvinov koeficient.	7. 11. Adiabatno razmagnetenje (izpit iz TD 20. 3. 9. 11. 2009, 3. naloga). Prožna palica: razmerje prožnostnih modulov, razlika specifičnih toplot, odvisnost specifične toplote od sile (4.9). <i>Domača naloga.</i>
5.	8. 11. Fazni prehodi: fazni diagram, kritična točka, zvezni/nezvezni prehodi, utajena toplota, Clausius-Clapeyronova enačba. Fazni prehod kapljevina-plin: termodinamično, mehanično ravnovesje, Maxwellovo pravilo.	15. 11. Van der Waalsova tekočina blizu kritične točke (5.8). Superprevodnik (5.15).
6.	<i>odpade</i>	22. 11. Transportni pojavi: difuzija snovi in prevajanje toplote. Obsijana plast ledu (7.2). Destilacija ledu (7.6).
7.	13. 11. Statistična fizika: mikroskopske koordinate, statistični ansambel, stacionarna porazdelitev. Klasična kanonična porazdelitev: mikrokanonična porazdelitev, izmenjava toplote, kanonična porazdelitev, temperatura. Fazna vsota, povprečna energija, ekviparticijski izrek.	14. 11. Izotermno ozračje (1.1). Voljeno vlakno 16. 11. (2.9).
8.	20. 11. Enačba stanja: tlak v statistični fiziki, enačba stanja idealnega plina, $\beta = 1/kT$; virialni razvoj, drugi virialni koeficient, van der Waalsova enačba stanja.	21. 11. Enačba stanja: polarizacija plinastega dielektrika, Curiejev zakon (2.1). Neidealni plin: enačba stanja in notranja energija (2.12 in 2.13).
9.	27. 11. Entropija v statistični fiziki: Gibbsova formula, Boltzmannova formula, razmik energijskih nivojev v makroskopskem sistemu; dvonivojski sistem.	28. 11. Delecija (3.2). Dvonivojski sistem (3.8). 30. 11. Schottkyjevi defekti (3.7).
10.	4. 12. Kvantna statistična fizika: Paulijevo načelo, fermioni in bozoni, Bohr-Sommerfeldovo pravilo, normalizacija fazne vsote. Kvantna kanonična porazdelitev. Specifična toplota dvoatomnega plina: translacijske, rotacijske in vibracijske prostostne stopnje. Rotator. Kvantni harmonični oscilator pri končni temperaturi: povprečno zasedbeno število.	5. 12. Einsteinov model trdnine (4.2). Ravninski rotator (izpit iz SF 19. 2. 2010, 3. naloga). <i>Domača naloga.</i>
11.	11. 12. Paramagnetizem: povprečna magnetizacija, Curiejev zakon. Specifična toplota. Isingov model: približek povprečnega polja, fero- in paramagnetna faza.	12. 12. Paramagnet: magnetizacija (4.9) in 14. 12. specifična toplota (4.10). Isingov feromagnet v 2D (3.9).
12.	18. 12. Velekanonična porazdelitev: velepotencial; klasični enoatomni plin, kemijska konstanta. Paulijevo načelo: fermioni in bozoni. Fermi-Diracova in Bose-Einsteinova porazdelitev.	19. 12. Adsorpcija (5.20). Fotonski plin: tlak in 21. 12. Stefanov zakon (5.6).
13.	8. 1. Velekanonična porazdelitev: plin prostih elektronov v kovini pri $T = 0$, specifična toplota; Debyeov model specifične toplote trdnin: zvok, fononi, nizko- in visokotemperaturna limita c_v .	9. 1. Elektronski plin pri $T = 0$: kemijski potencial, tlak, izotermna stisljivost (5.8). Debyeov model specifične toplote trdnin, nizkotemperaturna limita (5.1). <i>Domača naloga.</i>
14.	15. 1. Kinetična teorija plinov: tlak idealnega plina, povprečna hitrost molekul, povprečna prosta pot; difuzija snovi in toplote, viskoznost, transportni koeficienti.	16. 1. Tlak idealnega plina in številski tok (6.3). 18. 1. Bučka z ohlajenim delom stene (6.4). Termomehanski pojav (6.8). Prevajanje toplote v razredčenem plinu.