

# **NTMF043: Termodynamika a statistická fyzika I**

Zimní semestr 2022/23

---

---

## **Průběh zkoušky**

- Zkouška je ústní. V případě nejasného hodnocení může být zadána jednoduchá výpočetní úloha.
- Zkoušení proběhne v předepsaných časových slotech o délce maximálně 90 minut. Předpokládá se 45 minut na přípravu a dalších maximálně 45 minut zkoušení.
- Student dostane dvě náhodně vylosované otázky/témata. Během přípravy není dovoleno používat poznámky ani jinou literaturu.
- Budu se snažit vypsat dostatek termínů i pro případné opakování zkoušky. Přednost zápisu mají studenti při svém prvním nebo durhém pokusu. Zápis na případný třetí pokus si proto prosím domluvte předem e-mailem. Po domluvě budu zkoušet také během letního semestru a dalšího zkouškového období.
- Zkoušení bude probíhat prezenčně.
- Distanční zkoušení bude umožněno individuálně pouze v odůvodněných případech, pokud nebude možné zkoušku přesunout do semestru.

## **Požadavky ke zkoušce**

### **Matematika**

- úplné a neúplné diferenciály, integrační faktor
- řešení rovnic ve tvaru totálního diferenciálu
- derivování složených a implicitních funkcí
- Legendreovy transformace

### **Základní pojmy**

- mikrostav, makrostav, stav termodynamické rovnováhy, empirická teplota
- intenzivní a extenzivní termodynamické proměnné, stavové rovnice
- stavové rovnice ideálního a van der Waalsova plynu
- práce, teplo, adiabatické a další děje, kvazistatické procesy, cyklické procesy

## Základní termodynamické zákony

- nultý zákon a existence teploty jako stavové proměnné
- první zákon a existence vnitřní energie jako stavové proměnné
- druhý zákon a důsledky
  - ekvivalence různých formulací
  - Carnotův teorém a absolutní TD teplota
  - Clausiova nerovnost a existence entropie jako stavové proměnné

## Entropie

- základní vlastnosti
- důsledky existence - podmínky integrability stavových rovnic
- extenzivita entropie, Eulerova rovnice, chemický potenciál, Gibbsův-Duhemův vztah
- teorém maximální práce

## Fundamentální rovnice a termodynamické potenciály

- axiomatická termodynamiky – výchozí postuláty
- entropická a energetická reprezentace fundamentální rovnice, princip extrému
- Legendreovy transformace a termodynamické potenciály
  - základní termodynamické potenciály a jejich fyzikální význam
  - principy extrémů pro termodynamické potenciály
- Maxwellovy relace
  - koeficienty lineární odezvy, postup redukce derivací
  - základní aplikace – Meyerův vztah, volná expanze, Joule-Thomsonův jev

## Podmínky rovnováhy a stability

- význam intenzivních parametrů, stavové rovnice
- podmínky stability pro entropii a další termodynamické potenciály
- základní důsledky pro koeficienty lineární odezvy

## Fázové přechody

- oblasti nestability termodynamických potenciálů
- nestabilní izoterma van der Waalsova plynu, Maxwellova konstrukce
- křivka koexistence, latentní teplo, Clapeyronova rovnice
- fázový diagram, Gibbsovo pravidlo fází
- kritický bod, spojité fázové přechody

## Statistická fyzika

*Statistickou fyziku budu zkoušet na elementární úrovni – v zásadě stačí znát význam elementárních pojmů, Liouvilleův teorém a „praktickou kuchařku“ k základním probraným statistickým souborům. Kvantovou statistickou mechaniku stačí znát pouze na odpřednesené úrovni – operátor hustoty a jeho základní vlastnosti, čistý stav vs. smíšený stav, pro samotný výpočet partiční sumy „integrál přes fázový prostor nahradíme sumou přes kvantové stavy“.*

- fázový prostor, mikrostav
- statistický popis makrostavu, hustota pravděpodobnosti na fázovém prostoru
- Liouvilleův teorém
- mikrokanonický soubor – popis izolovaného systému
  - princip stejných pravděpodobností
  - objem fázového prostoru, Boltzmannova entropie
  - výpočet termodynamických veličin (fundamentální rovnice)
- kanonický a grandkanonický soubor
  - fyzikální význam, rovnovážná hustota pravděpodobnosti
  - výpočet a význam partiční funkce
  - výpočet termodynamických veličin, variace termodynamických veličin
- Gibbsova entropie