

Termodinàmica i Mecànica Estadística

2015/2016

Codi: 100157

Crèdits: 9

Titulació	Tipus	Curs	Semestre
2500097 Física	OB	3	A

Professor de contacte

Nom: Vicenç Mendez Lopez

Correu electrònic: Vicenc.Mendez@uab.cat

Utilització de llengües

Llengua vehicular majoritària: català (cat)

Prerequisites

Es recomanable que hagi superat els dos primers cursos.

Objectius

1. Saber distingir un sistema termodinàmic del que no ho és
2. Identificar el sistema y el medi
3. Diferenciar entre variables d'estat o de procés
4. Saber interpretar els diferents tipus de processos termodinàmics
5. Entendre el concepte de límit termodinàmic
6. Deduir la funció de partició d'un sistema i a partir d'ella les equacions d'estat
7. Aplicar el teorema d'equipartició de l'energía
8. Diferenciar entre processos reversibles i irreversibles
9. Canviar de representació en la equació fonamental d'un sistema
10. Entendre el concepte microscòpic de pressió d'un gas
11. Interpretar els criteris d'estabilitat termodinàmica i relaciona-los amb l'aparició de transicions de fase
12. Analitzar les transicions de fase de primer ordre. Entendre la teoria de Landau i el concepte de paràmetre d'ordre
13. Distingir entre gas real i ideal. Relacionar el potencial d'interacció intermolecular amb el desenvolupament del virial
14. Comprendre els processos de líquüefacció de gasos

Competències

- Conèixer els fonaments de les principals àrees de la física i comprendre'ls

- Desenvolupar estratègies d'anàlisi, síntesi i comunicació que permetin transmetre els conceptes de la física en entorns educatius i divulgatius
- Desenvolupar estratègies d'aprenentatge autònom
- Desenvolupar un pensament i un raonament crítics i saber comunicar-los de manera efectiva tant en les llengües pròpies com en una tercera llengua
- Formular i abordar problemes físics identificant els principis més rellevants i utilitzant aproximacions, si fos necessari, per arribar a una solució que ha de ser presentada explicitant hipòtesis i aproximacions
- Raonar críticament, tenir capacitat analítica, fer servir correctament el llenguatge tècnic i elaborar arguments lògics
- Respectar la diversitat i pluralitat d'idees, persones i situacions
- Utilitzar les matemàtiques per descriure el món físic, seleccionant les eines apropiades, construint models adequats, interpretant resultats i comparant críticament amb l'experimentació i l'observació

Resultats d'aprenentatge

1. Analitzar els límits a baixa i alta temperatura de qualsevol sistema.
2. Analitzar la informació continguda en els diferents diagrames de fases en equilibri.
3. Calcular el nombre de microestats per a sistemes clàssics i discrets.
4. Calcular el segon coeficient del virial a partir del potencial d'interacció.
5. Calcular la funció de partició d'un sistema en qualsevol col·lectiu.
6. Deduir l'equació fonamental en diferents representacions.
7. Deduir les equacions d'estat d'un sistema a partir de la funció de partició.
8. Descriure la informació continguda en les diferents equacions d'estat d'un sistema.
9. Descriure la informació física continguda en els coeficients del virial.
10. Descriure les propietats que diferencien el comportament real de l'ideal en un gas.
11. Desenvolupar estratègies d'aprenentatge autònom.
12. Desenvolupar un pensament i un raonament crítics i saber comunicar-los de manera efectiva, tant en les llengües pròpies com en una tercera llengua.
13. Diferenciar els dominis d'actuació de la termodinàmica i de la mecànica estadística.
14. Establir les variables termodinàmiques que descriuen els estats d'equilibri per a diferents sistemes i plantejar l'equació corresponent de Gibbs.
15. Interpretar físicament les derivades parcials de les diferents magnituds termodinàmiques.
16. Precisar la necessitat d'una descripció estadística clàssica o quàntica per a un gas ideal.
17. Raonar críticament, tenir capacitat analítica, usar correctament el llenguatge tècnic i elaborar arguments lògics.
18. Relacionar els criteris d'estabilitat amb els principis de la termodinàmica i verificar l'estabilitat d'un sistema termodinàmic.
19. Respectar la diversitat i la pluralitat d'idees, persones i situacions.
20. Transmetre, de forma oral i escrita, conceptes físics de certa complexitat fent-los comprensibles en entorns no especialitzats.

Continguts

1. Repàs de Termodinàmica

- 1.1. Equació d'estat i coeficients termodinàmics
- 1.2. Treball
- 1.3. Energia interna. Primer principi
- 1.4. Capacitats calorífiques
- 1.5. El gas ideal
- 1.6. Segon principi. Teorema de Carnot. Temperatura absoluta. Teorema de Clausius
- 1.7. Equacions TdS per un fluid
- 1.8. El límit a baixes temperatures. Tercer principi.
- 1.9. L'equació fonamental
- 1.10. Forma d'Euler de l'energia interna. Equació de Gibbs-Duhem

- 1.11. Transformades de Legendre. Potencials termodinàmics
- 1.12. Relacions de Maxwell per un fluid
- 1.13. Condicions d'estabilitat

2. Descripció microscòpica dels sistemes macroscòpics

- 2.1. Microstats i Macrostats. Espai de fases
- 2.2. Col·lectivitats
- 2.3. Col·lectivitat microcanònica
- 2.4. Aplicació al gas ideal monoatòmic
- 2.5. Distribució de Maxwell-Boltzmann
- 2.6. Pressió
- 2.7. Efusió
- 2.8. Entropia de Gibbs-Shannon i entropia de Boltzmann
- 2.9. Equilibri tèrmic. Connexió Termodinàmica-Mecànica Estadística

3. Col·lectivitat Canònica

- 3.1. Funció de partició
- 3.2. Teorema d'equipartició de l'energia. Aplicacions i limitacions
- 3.3. Sistemes amb distribucions discretes d'energia. Límit continu
- 3.4. Degeneració de l'energia. Aplicacions

4. Sistemes magnètics

- 4.1. Termodinàmica de sistemes magnètics
- 4.2. Paramagnetisme clàssic
- 4.3. Paramagnetisme d'spin 1/2. Tractaments microcanònic i canònic
- 4.4. Paramagnetisme d'spin enter J
- 4.5. Desimanació adiabàtica

5. Transicions de fase

- 5.1. Diagrames P - V , P - μ , P - T . Equació de Clapeyron
- 5.2. Equilibri vapor-fase condensada
- 5.3. El punt crític
- 5.4. Transicions de fase contínues: teoria de Landau
- 5.5. Transicions de fase de primer ordre en la teoria de Landau
- 5.6. Model d'Ising de camp mig

6. Gasos reals

- 6.1. Factor de compressibilitat. Desenvolupaments del virial
- 6.2. Potencial d'interacció. Funció de partició configuracional
- 6.3. Segon coeficient del virial. Equació de van der Waals
- 6.4. Expansió en cumulants
- 6.5. Llei d'estats corresponents
- 6.6. Expansions de Joule i Joule-Kelvin

7. Fotons

- 7.1. Densitat d'energia. Degeneració d'estats
- 7.2. Distribució de Planck. Llei de Wien
- 7.3. Equacions d'estat de la radiació o d'un gas de fotons en equilibri
- 7.4. El sòlid d'Einstein

8. Col·lectivitat macrocanònica

8.1. Funció de partició

8.2. Connexió amb la termodinàmica

Metodologia

Activitats presencials

Classes magistrals

Les classes magistrals seràn impartides pel professor de teoria on es presentarán els conceptes, desenvolupaments i principis bàsics de l'assignatura

Classes de problemes

El professor de problemes resoldrà a classe alguns dels problemes de la col·lecció que prèviament l'alumne haurà hagut d'intentar resoldre

Activitats autònomes

Ressolució de problemes

El professor de problemes entregarà (també serà penjat al campus virtual) un llistat de problemes i de pràctiques d'ordinador que cada alumne haurà de resoldre individualment i lliurar-lo en la data establerta

Estudi

Hem comptabilitzat que l'estudiant ha de dedicar 2 hores d'estudi per cada hora de classe magistral.

Activitats formatives

Títol	Hores	ECTS	Resultats d'aprenentatge
Tipus: Dirigides			
Classes de problemes	30	1,2	
Classes magistrals	45	1,8	
Tipus: Autònomes			
Estudi de l'assignatura	92	3,68	
Ressolució de problemes	49,5	1,98	

Avaluació

Examens parcials

Es faràn dos examens parcials d'uns quatre problemes cadascún. El primer parcial avaluarà els continguts de la primera meitat del curs, mentre que el segon avaluarà la resta.

Lliurament del problemes

Els problemes que s'han d'entregar seràn avaluats i les seves respostes es publicarán al campus virtual

Qualificació final

La nota final de l'assignatura es calcula a partir dels percentatges especificats, sempre i quan la mitjana de les qualificacions dels dos parcials sigui superior o igual a 4. En cas contrari, hi haurà la possibilitat de presentar-se a l'examen final per recuperar la nota dels examen parcials. La nota final serà el 70 % de l'examen final més el 30 % dels problemes entregats si la nota de l'examen final és superior o igual a 4. En cas contrari l'alumne està suspès. Els alumnes que havent obtingut una nota superior a 4 en els parcials podran presentar-se a l'examen final per pujar nota.

No Presentat

Es considerarà NO PRESENTAT quan l'alumne no es presenta a cap examen o bé es presenta només a un dels dos examens parcial i no es presenta a l'examen final. Els altres casos es consideraran com a PRESENTAT és a dir: si ha presentat als dos parcials, si ha presentat només al final/repesca o si s'ha presentat a algun dels parcials i al final.

Activitats d'avaluació

Títol	Pes	Hores	ECTS	Resultats d'aprenentatge
Examen de repesca	70%	3,5	0,14	1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20
Examen primer parcial	35%	2,5	0,1	3, 5, 6, 7, 8, 10, 12, 13, 14, 15, 16, 18
Examen segon parcial	35%	2,5	0,1	1, 2, 4, 9, 10
Lliurament de problemes	30%	0	0	11, 17, 19

Bibliografia

Bibliografia moderna

- Robert H Swendsen, An Introduction to Statistical Mechanics and Thermodynamics (Oxford Univ. Press, 2012)
- S. K. Roy, Thermal Physics And Statistical Mechanics (New Age International Publishers, 2001)
- K. Huang, *Introduction to Statistical Physics*, CRC, 2001
- D. V. Schroeder, *An Introduction to Thermal Physics*, Addison Wesley, 2000
- S. J. Blundell and K. M. Blundell, *Concepts in Thermal Physics*, Oxford UP, 2006
- M. Criado-Sancho y J. Casas-Vázquez, *Termodinámica química y de los procesos irreversibles*, Pearson/Addison Wesley, Madrid, segona edició, 2004.
- Yi-Chen Cheng, *Macroscopic and Statistical Thermodynamics* (World Scientific, 2006)

Bibliografía clàssica

- J. J. Brey, J. de la Rubia, J. de la Rubia, *Mecánica Estadística*, UNED, 2001
- R. Kubo, *Thermodynamics*, North Holland, Amsterdam, 1968.
- F. Reif, *Fundamentals of Statistical Physics and Thermal Physics*, McGraw-Hill, 1985
- D. A. McQuarrie, *Statistical Mechanics*, Harper Collins, 1976
- M.W. Zemansky y R.H. Dittman, *Calor y Termodinámica*, McGraw-Hill, Madrid, 1990.
- C.J. Adkins, *Termodinámica del equilibrio*, Reverté, Barcelona, 1977.
- P.W. Atkins, *La Segunda ley*, Prensa científica, Barcelona 1992.