

## Teste de Termodinâmica e Física Estatística

Licenciatura em Física e Mestrado Integrado em Engenharia Física

Universidade do Minho — 1 de Junho de 2021

### PARTE I

1- Um dos importantes fenómenos descritos com sucesso pela física estatística, é o da Lei da radiação de Planck, que pode traduzir-se na quantidade  $u(\omega, T) d\omega$ .

(a) Forneça a expressão da função  $u(\omega, T)$  e indique a que quantidade física se refere, defina todas as quantidades que aparecem na sua expressão e descreva o significado físico da correspondente Lei da radiação de Planck.

(b) Represente esquematicamente a dependência típica de  $u(\omega, T)$  na frequência para por exemplo  $T = 4000 \text{ K}$  e  $T = 6000 \text{ K}$  e discuta o efeito da temperatura absoluta  $T$  na Lei da radiação de Planck.

(c) Qual o significado físico da quantidade  $u(T) = \int_0^\infty u(\omega, T) d\omega$ , que traduz a Lei de Stefan-Boltzmann? Comente a relação dessa quantidade com a constante de Stefan-Boltzmann e indique qual é a dependência de  $u(T)$  em  $T$ .

2- Considere o plano  $(T, P)$ , em que  $T$  e  $P$  são a temperatura e a pressão, respetivamente, de um sistema de uma componente que pode ter duas fases, a fase 1 e a fase 2. O sistema é constituído por  $N$  moléculas de uma mesma substância num estado de energia  $E$ , contidas num recipiente isolado de volume  $V$ .

(a) Represente esquematicamente o plano  $(T, P)$  incluindo uma curva de equilíbrio, com indicação das zonas das fases 1 e 2, e explique a condição de equilíbrio que corresponde a essa curva.

(b) Marque no plano  $(T, P)$  da figura três pontos, a que deverá chamar A, B, e C, que correspondam a estados em que as  $N$  moléculas (i) estão todas na fase 1, (ii) as  $N$  moléculas estão todas na fase 2 e (iii) em que  $N_1$  moléculas estão na fase 1 e  $N_2$  moléculas estão na fase 2 com  $N = N_1 + N_2$ , respetivamente. Justifique a sua resposta

(c) Sabendo que a transição entre as fases 1 e 2 é de primeira ordem, escreva a equação de Clausius-Clapeyron e indique o significado físico das quantidades que nela aparecem.

(d) Considere um ponto sobre a curva de equilíbrio da figura do plano  $(T, P)$  da pergunta 2 (a) e relacione as propriedades da curva nesse ponto com a equação de Clausius-Clapeyron.

## PARTE II

1. Considere um sistema constituído por duas partículas (sem interacção entre si) e três estados de partícula única, respectivamente com energias 0,  $\Delta$  e  $2\Delta$ . Admita que este sistema está em equilíbrio térmico a uma temperatura  $T$ . Enumere os possíveis microestados e as respectivas energias, bem como a função de partição e a energia média do sistema, admitindo que:

- a) as partículas são bósons.
- b) as partículas são férmions.
- c) as partículas são clássicas e distinguíveis

(Nota: não se preocupe em simplificar as expressões)

2. Um gás de férmions a  $T=0K$  está confinado numa caixa cúbica de volume  $V$ .

- a) Obtenha a densidade de estados (o número de estados com energias compreendidas entre  $E$  e  $E + dE$ ) em função da energia:  $g(E)dE = \frac{V}{2\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{3/2} E^{1/2} dE$ . Explique convenientemente o seu raciocínio.
- b) Prove que a energia de Fermi se pode exprimir à custa do número de partículas por unidade de volume como  $E_F = \frac{\hbar^2}{2m} \left(3\pi^2 \frac{N}{V}\right)^{2/3}$ .
- c) Calcule a energia de Fermi correspondente a uma estrela de neutros com a massa do sol ( $2 \times 10^{30} kg$ ) e um raio de 15 km. Será razoável, neste caso, aproximar a temperatura da estrela a  $T=0K$ ? Justifique.

(Nota: a massa de um neutrão é  $m = 1.67 \times 10^{-27} kg$ )

3. Considere um gás de bósons (spin 0) com um número de partículas por unidade de volume  $\left(\frac{N}{V}\right)$  fixo, e uma densidade de estados  $g(E)dE = \frac{V}{4\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{3/2} E^{1/2}$ .

- a) Mostre que a temperatura de transição para a fase de Bose-Einstein é  $T_c = \left(\frac{N/V}{2.612}\right)^{2/3} \frac{2\pi\hbar^2}{mk_B}$ . Justifique os seus cálculos.
- b) Prove que, para  $T < T_c$ , a energia por unidade de volume do gás é proporcional a  $T^{5/2}$ . Como varia o calor específico a volume constante  $C_v(T)$ ?

(Nota:  $\int_0^\infty \frac{x^2}{e^x - 1} dx = 2.612 \frac{\sqrt{\pi}}{2}$ ).