Physique moderne — semaine 16 : séance de révisions

15 décembre 2024

Chimie Shanghai - 国际卓越工程师学院- 华东理工大学

Pascal Wang - email: pascal.wang.tao@ecust.edu.cn

Programme de la séance de révisions

- I) Contenu exigible et non-exigible à l'examen (考试要求内容)
 - Programme exigible du cours
 - Formulaire donné à l'examen
- II) Format de l'examen (考试形式)
 - points de présentation
 - conseils de rédaction
 - questions de cours + exercice de physique statistique + petit exercice effet
 Doppler ou rayonnement du corps noir
 - voir Examen blanc

III) Conseils pour réviser

- Programme exigible + comprendre les TD + s'entraîner sur le sujet blanc
- ... puis révision du contenu du cours

I) Contenu exigible et non-exigible à l'examen

Contenu exigible à l'examen (考试要求内容)

- le programme du cours sur 学习通
- savoir utiliser les formules du cours comme dans l'examen blanc et les TDs
- comprendre les solutions des TDs

exemple : la définition et l'unité du spectre de Planck $u_{\lambda}(\lambda, T)$

 $u_{\lambda}(\lambda, T)$ en $J/m^3/m$ et $u_{\lambda}(\lambda, T)d\lambda$ est l'énergie volumique contenue dans l'intervalle $[\lambda, \lambda + d\lambda]$

Contenu non-exigible à l'examen (ce qu'il n'est pas la peine d'apprendre par coeur, 不需要死记硬背的内容)

- tout le reste
- exemple : le formulaire de l'examen blanc

exemple : l'expression exacte du spectre de Planck $u_{\lambda}(\lambda,T)$

$$u_{\lambda}(\lambda, T) = \left(\frac{8\pi hc}{\lambda^5}\right) \frac{1}{e^{hc/\lambda k_{\rm B}T} - 1}$$

I) Contenu exigible et non-exigible à l'examen

Formulaire (公式表) donné à l'examen



voir examen blanc

Physique moderne - 2024-1

Chimie Shanghai - 国际卓越工程师学院- 华东理工大学

Formulaire mathématique

• Formule de Stirling : $\ln N! \sim N \ln N - N, N \gg 1$.

Ensemble canonique, ensemble grand canonique

| Ensemble statistique | Ensemble canonique | Ensemble grand canonique |
|---------------------------|--|---|
| Potentiel thermodynamique | $F = -k_B T \ln Z$ | $J = -k_B T \ln Z_G$ |
| Transformée de Legendre | $F = \langle E \rangle - TS$ | $J = \langle E \rangle - TS - \mu \langle N \rangle$ $J = -pV$ |
| Valeurs moyennes | $\langle E \rangle = -\frac{\partial \ln Z}{\partial \beta}$ | $\langle N \rangle = \frac{1}{\beta} \frac{\partial \ln Z_G}{\partial \mu}$ $\langle E \rangle = \left(-\frac{\partial}{\partial \beta} + \frac{\mu}{\beta} \frac{\partial}{\partial \mu} \right) \ln Z_G$ |
| Moments quadratiques | $\left\langle E^2 \right\rangle = \frac{1}{Z} \frac{\partial^2 Z}{\partial \beta^2}$ | $ \langle N^2 \rangle = \frac{1}{\beta^2} \frac{1}{Z_G} \frac{\partial^2 Z_G}{\partial \mu^2} $ $ \langle E^2 \rangle = \frac{1}{Z_G} \left[-\frac{\partial}{\partial \beta} + \frac{\mu}{\beta} \frac{\partial}{\partial \mu} \right]^2 Z_G $ |
| Entropie | $S = \frac{\langle E \rangle - F}{T}$ | $S = \frac{\langle E \rangle}{T} - \frac{\mu \langle N \rangle}{T} - \frac{J}{T}$ |
| Pression | $p = -\left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_{T,N}$ | $p = -\frac{J}{V} = -\left(\frac{\partial J}{\partial V}\right)_{T,\mu}$ |

+ suite ...

II) Format de l'examen — voir examen blanc

Format typique

- 1) des questions de cours proches du programme du cours sur 学习通
- 2) un exercice de physique statistique
- 3) un petit exercice sur l'effet Doppler ou sur le rayonnement du corps noir
- + 5 points de présentation

II) Format de l'examen



voir examen blanc

5 points de présentation

- écriture lisible et présentation soignée (书写需清晰,版面需整洁)
- réponses rédigées en français. mots en anglais possibles mais pénalisés.
- résultats mis en valeur (encadrés, soulignés ou surlignés)

| Exercice 3 | Exercice 3 |
|--|--|
| | |
| 1. & l'Equilibre Manigre, le Mess | 1. À l'équilibre thermique, le flux |
| 1. It Equilibre Therigan, le flux desorte et en ou flux 2003 To = To | absorbé est égal au flux émis: |
| D=Fe= T9 To= F | Ds = De = o To donc |
| | |
| 2. On a To = (1x 10) = 354 K-gå flus change que la tempirature reclle car on a ignore l'atmosphère. | $T_0 = \left(\frac{\Phi_s}{\sigma}\right)^{\frac{1}{4}}$ |
| 5167×(58) | |
| car on a ignore | 2. On calcule $T_0 = \left(\frac{1 \times 10^{-3}}{5,67 \times 10^{-8}}\right)^{\frac{1}{4}} = \frac{354 \text{ K}}{90^{\circ} \text{ C}}$ |
| a may ve | (5,67 × 10-8) = 90°C |
| | C'est plus chaud que la temperature reelle car on a ignore l'atmosphère |
| | car on a ignore l'atmosphère |
| | J |

II) Format de l'examen



voir examen blanc

Conseils de rédaction

• Toute réflexion pertinente, même incomplète, est valorisée en points. 任何相关的思考过程和计算都会获得分数

Exemple : 1) Calculer la puissance rayonnée P par le Soleil, en sachant sa température $T_S = 5778$ K, son rayon $R_S = 7 \times 10^8$ m et la constante de Stefan $\sigma = 5.67 \times 10^{-8}$ W/m²/K⁴.

1)
$$P = 410 \times 10^{26} \text{ W} \frac{4}{5}$$

1)
$$P = 410 \times 10^{26} W 4/5$$
 1) $P = 577 \times 10^{17} W 0/5$

III) Conseils pour réviser

Guide de révisions

- réviser le cours (physique statistique + corps noir + effet Doppler) et se tester avec le programme
- revoir les TDs, être familier avec les calculs (les TDs sont plus difficiles que l'examen)
- s'entraîner sur l'examen blanc
- me poser des questions! si quelque chose n'est pas clair, si vous avez du mal à comprendre quelque chose, ou si vous pensez avoir repéré une erreur etc.

Révisions

Méthode de résolution en physique statistique

Etape 1 : Déterminer l'ensemble statistique pertinent en fonction des paramètres fixés (T ou E? N ou μ ?)

Etape 2 : Déterminer les micro-états (微观状态) et éventuellement leur dégénérescence W(E) (简并度) ou la densité d'états $\rho(E)$ (状态密度)

Etape 3: Calculer la fonction de partition (配分函数) Z en sommant sur les micro-états, éventuellement en décomposant en produits

$$Z = \prod_{j} Z_{j}$$

Etape 4: On déduit toutes les grandeurs thermodynamiques (热力学量) avec Z et ses dérivées (导数).

Par exemple dans l'ensemble canonique,

énergie (能量)
$$\langle E \rangle = -\frac{\partial}{\partial \beta} (\ln Z)$$

entropie (熵)
$$S = (\langle E \rangle - F)/T$$

capacité thermique (热容量)
$$C_V = \frac{\partial \langle E \rangle}{\partial T}$$
 $\bigg)_{VN}$

énergie libre (自由能) $F = -k_B T \ln Z$

pression (压力)
$$P = -\left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_{T,N}$$
 etc.

potentiel chimique (化学势)
$$\mu = -\left(\frac{\partial F}{\partial N}\right)_{T,V}$$