



قائمة الاسئلة 2025-04-13 08:58

الفيزياء الإحصائية - (204203) - المستوى الرابع - تخصص الفيزياء - كلية العلوم - الفترة الثانية - درجة الامتحان (60)

محمود احمد الدعيس

(1)

اعتبر نظام مكون من جسيمين. إذا تواجد النظام في مستويين للطاقة هما $\varepsilon_1 = 0$ و $\varepsilon_2 = \varepsilon$ مع الشرط $g_1 = g_2 = 1$. احسب دالة التجزئة في حالة أن الجسيمين مميزين (جسيمات بولتزمان)

$$(1 + e^{\beta\varepsilon})^2 \quad + \quad (1)$$

$$1 + e^{\beta\varepsilon} \quad - \quad (2)$$

$$1 + e^{-\beta\varepsilon} + e^{-2\beta\varepsilon} \quad - \quad (3)$$

$$1 + e^{-\beta\varepsilon} \quad - \quad (4)$$

معادلة بولتزمان التي تربط بين الانتروبي وعدد الحالات المجهرية هي:

$$S = k_B \ln \Omega^2 \quad - \quad (1)$$

$$S = k_B \ln \Omega \quad + \quad (2)$$

$$n = e^{-\beta\varepsilon} \quad - \quad (3)$$

$$n = e^{\beta\varepsilon} \quad - \quad (4)$$

عندما يكون النظام في درجة حرارة منخفضة جداً فإن جميع الجسيمات تتجمع في المستوى الأرضي. كم يكون الانتروبي لهذا النظام؟

$$+ \quad \text{صفر} \quad (1)$$

$$- \quad \text{أكبر من الصفر} \quad (2)$$

$$- \quad \text{أقل من الصفر} \quad (3)$$

$$- \quad \text{أكبر من الواحد} \quad (4)$$

اختر العبارة الخاطئة مما يلي: (4)

$$- \quad \text{الحالة العيانية هي حالة النظام التي يحدد فيها توزيع الجسيمات على مستويات الطاقة} \quad (1)$$

$$- \quad \text{جميع الحالات المجهرية في النظام المعزول والمتزن لها احتمالات متساوية} \quad (2)$$

$$+ \quad \text{أول من ادخل فكرة الإحصاء في الديناميكا الحرارية هو ماكسويل.} \quad (3)$$

$$- \quad \text{جميع النتائج الممكنة لتجربة عشوائية تسمى فضاء العينة} \quad (4)$$





عدد الحالات المجهرية في حالة توزيع الجسيمات المميزة على مستويات الطاقة ذات انحلال تحسب من العلاقة

(5)

$$\Omega = N! \prod_{j=1}^n \left(\frac{g_j^{n_j}}{n_j} \right) \quad + \quad (1)$$

$$\Omega = N! \prod_{j=1}^n \left(\frac{g_j^{n_j}}{n_j - 1} \right) \quad - \quad (2)$$

$$\Omega = N! \prod_{j=1}^n \left(\frac{g_j}{n_j} \right)^{n_j} \quad - \quad (3)$$

$$\Omega = N! \prod_{j=1}^n \left(\frac{g_j!}{n_j!} \right) \quad - \quad (4)$$

(6)

دالة التجزئة الكلية لنظام مكون من ثلاثة مستويات للطاقة $(\varepsilon_1 = -\varepsilon, \varepsilon_2 = 0, \varepsilon_3 = \varepsilon)$ هي :

$$Z = \tanh(\beta\varepsilon) \quad - \quad (1)$$

$$Z = e^{-2\beta\varepsilon} + 1 \quad - \quad (2)$$

$$Z = e^{-\beta\varepsilon} (1 + e^{2\beta\varepsilon}) \quad - \quad (3)$$

$$Z = e^{-\beta\varepsilon} + 1 + e^{\beta\varepsilon} \quad + \quad (4)$$



(7)

نظام مكون من ثلاثة مستويات للطاقة ($\varepsilon_1 = -\varepsilon$, $\varepsilon_2 = 0$, $\varepsilon_3 = \varepsilon$) اوجد طاقة النظام
(U)

(1) +

$$U = \frac{N\varepsilon}{Z} (e^{-\beta\varepsilon} - e^{\beta\varepsilon})$$

(2) -

$$U = \frac{\varepsilon}{Z} (e^{-\beta\varepsilon} - e^{\beta\varepsilon})$$

(3) -

$$U = \frac{\varepsilon}{Z} (e^{-\beta\varepsilon} + e^{\beta\varepsilon})$$

(4) -

$$U = \frac{\varepsilon N}{Z} (e^{2\beta\varepsilon} + 1)$$

(8)

الدالة التالية تسمى : (حيث μ الجهد الكيميائي)

$$f(\varepsilon) = \frac{1}{e^{(\beta\varepsilon - \beta\mu)} - 1}$$

(1) - توزيع ماكسويل-بولتزمان الأكثر احتمالا

(2) + توزيع بوز-اينشتاين الأكثر احتمالا

(3) - توزيع فيرمي ديراك الأكثر احتمالا

(4) - توزيع بواسن

(9)

إذا كانت الطاقة الحرة (دالة هلمهولتز) لغاز البوزون هي $F = -1.3 \frac{V}{\beta} \left(\frac{8\pi^3 m k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$
فان الضغط يساوي (حيث V هو حجم الغاز)

(1) +





$$P = \frac{1.3}{\beta} \left(\frac{8\pi^3 m k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$$

- (2)

$$P = - \frac{1.3}{\beta} \left(\frac{8\pi^3 m k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$$

- (3)

$$P = - \frac{1.3V}{\beta^2} \left(\frac{8\pi^3 m k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$$

- (4)

$$P = + \frac{1.3V}{\beta^2} \left(\frac{8\pi^3 m k_B T}{h^2} \right)^{3/2}$$

(10)

إذا كانت $Z_N = \left(\frac{1}{\beta \hbar \omega} \right)^N$ هي دالة التجزئة (أو الجميع) لنظام مكون من N من الجسيمات. أوجد الانتروبي S للنظام؟

- (1)

$$S = N k_B [\ln(\beta \hbar \omega) + 1]$$

- (2)

$$S = N k_B [\ln(\beta \hbar \omega) - 1]$$

+ (3)

$$S = N k_B [1 - \ln(\beta \hbar \omega)]$$

- (4)





$$S = N[1 - \ln(\beta \hbar \omega)]$$

اوجد عدد الحالات المجهرية للحالة العيانية (6, 0) الناتجة عن توزيع ستة جسيمات مميزة على 2 من مستويات الطاقة إذا كان $g_1 = 2, g_2 = 5$ ؟

(11)

- (1) - 58
(2) + 64
(3) - 46
(4) - 34

حدد خيار واحد مما يلي؟

(12)

- (1) - تقل القابلية المغناطيسية للمواد البارامغناطيسية بزيادة درجة الحرارة.
(2) - كلما زادت كثافة المادة القابلة للتمغنط زادت القابلية المغناطيسية لهذه المادة.
(3) - تزيد مغناطيسية المواد البارامغناطيسية بزيادة شدة المجال المغناطيسي الخارجي المسلط على المادة
(4) + جميع الخيارات صحيحة
(13) يتم وصف التمكنط للمواد البارامغناطيسية الواقعة في مجال مغناطيسي خارجي بالعلاقة التالية:

$$M = n\mu \tanh\left(\frac{\mu H}{k_B T}\right)$$

$$M = n\mu \tanh^2(\eta)$$

$$M = n\mu \left(\tanh \eta + \frac{1}{\eta} \right)$$

$$M = n\mu \left(\tanh \eta - \frac{1}{\eta} \right)$$

يطلق على الدالة التالية اسم

(14)

$$L(\eta) = \coth \eta - \frac{1}{\eta}$$





- (1) - دالة لابلاس
(2) + دالة لانجفين
(3) - قانون كوري في التمعنط
(4) - دالة التمعنط
(15) عندما تؤول درجة حرارة المادة الى الصفر المطلق, فان متوسط التمعنط للمادة عند وقوعها في مجال مغناطيسي خارجي:

- (1) - يعتمد على شدة المجال المغناطيسي الخارجي ويزيد بزيادته
(2) - يكون عند اقل قيمة له
(3) + يصل الى قيمة ثابتة ولا يعتمد على شدة المجال المغناطيسي الخارجي.
(4) - يكون منعدا تماما
(16) الصيغة العامة لتوزيع ماكسويل-بولتزمان بدلالة دالة التجزئة Z تكون على الصورة

$$n_j = N g_j \frac{e^{-\beta \epsilon_j}}{Z} \quad (1) \quad +$$

$$n_j = N \frac{e^{-\beta \epsilon_j}}{Z g_j} \quad (2) \quad -$$

$$n_j = N \frac{e^{-\beta \epsilon_j}}{Z} \quad (3) \quad -$$

$$n_j = \frac{e^{-\beta \epsilon_j}}{Z} \quad (4) \quad -$$

- (17) اذا كانت دالة التجزئة (او ما يسمى التجميع) لنظام مكون من عدد N من الالكترونات تقع في مجال مغناطيسي خارجي H هي (حيث μ هو العزم المغناطيسي)

$$Z_N = \left[2 \cosh \left(\frac{\mu H}{k_B T} \right) \right]^N$$

احسب الطاقة الداخلية للنظام؟

$$U = -N \mu H \tanh \left(\frac{\mu H}{k_B T} \right) \quad (1) \quad +$$

$$(2) \quad -$$





$$U = \frac{1}{2} \mu H \tanh \left(\frac{\mu H}{k_B T} \right)$$

$$U = \frac{1}{2} \mu H \cosh \left(\frac{\mu H}{k_B T} \right) \quad - \quad (3)$$

$$U = \frac{N}{2} \mu H \cosh \left(\frac{\mu H}{k_B T} \right) \quad - \quad (4)$$

(18) يطبق احصاء فيوميديراك على:

(1) - الالكترونات

(2) - البوزيترونات

(3) - البروتونات

(4) + جميع الاجوبة صحيحة

(19) في احصاء بوز-اينشتاين يتم حساب العدد الكلي للحالات المجهرية من العلاقة

$$\Omega = \prod_{j=1}^n \frac{(n_j + g_j - 1)!}{n_j! (g_j - 1)!} \quad + \quad (1)$$

$$\Omega = \frac{(n_j + g_j - 1)!}{n_j! (g_j - 1)!} \quad - \quad (2)$$

$$\Omega = \prod_{j=1}^n \frac{g_j!}{n_j! (g_j - 1)!} \quad - \quad (3)$$

$$\Omega = \frac{g_j!}{n_j! (g_j - 1)!} \quad - \quad (4)$$

(20) واحدة من العبارات التالية غير صحيحة

(1) - يتم تطبيق الاحصاء الكمي على غاز ذو كثافة عالية جدا ودرجة حرارة منخفضة جدا

(2) - إذا كانت درجة الحرارة المطلقة للغاز مرتفعة فإن احصاء ماكسويل-بولتزمانات كافي لوصفه





لوصف الجسيمات المميزة يتم تطبيق احصاء بوز-اينشتاين	+	(3)
يتناسب التمثيل (M) مع المجال المطبق عندما تكون درجات حرارة المادة المطلقة مرتفعة	-	(4)

