



كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الثالثة

المادة : اطياف ذرية

المحاضرة: الاولى/نظري/كتابة

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

2

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

الدكتور: أ. أيمن الدويهي

المحاضرة:

الذرة / نظرية



القسم: فيزياء

السنة: الثانية

المادة: أمواج الكهرومغناطيسية

التاريخ: 2025/10/26

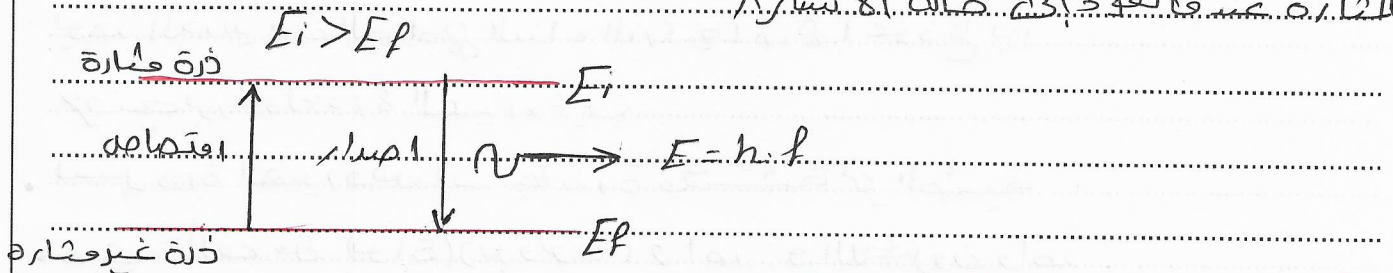
A to Z Library for university services

ما هي الأمواج الكهرومغناطيسية (تحتوي على أمواج الضوء) :

تعريف: الذرة المتارة: إذا كانت الذرة تمتلك طاقة حركية (حرارية وكهربائية و
مغناطيسية ومركبة و...) فإن بعض الإلكترونات لهذه الذرة تتقل من سوية
طاقة منخفضة إلى أخرى. وبالحقيقة ذلك لا يحدث فجأة بل هو عملية مستمرة
وذلك المتأثرة (زمن بقاء الذرة في الوضع المتأثر) هو 10^{-8} s.

قاعدة: $1 \text{ s} = 10^9 \text{ ns} = 10^9 \times 10^{-9} = 10^0 \text{ s} \leftarrow 10 \text{ ns} = 10^{-8} \text{ s}$

تعريف: الذرة المستقرة: هي ذرة تكون جميع الإلكترونات موجودة ضمن
عبارت الطاقة الطبيعية. ونقول عنها ذرة غير متارة أو مستقرة.
الطيف الذري: هي مجموعة الأطوال الموجية التي تنبعث منها الذرة
المتارة عند انتقالها إلى حالة الاستقرار.



التفسير الفيزيائي للطيف الكهرومغناطيسي:

عندما تكون الذرة المستقرة طاقة حركية تتقل من سوية طاقة منخفضة إلى
 E_f إلى سوية طاقة أعلى E_i ($E_i > E_f$) تمت هذه العملية امتصاص
الذرة تمتص طاقة الوقت قصير جداً (10^{-8} s) ثم تعود لوضع الاستقرار
وهذه العملية تسمى إصدار

الذرة تعقد الطاقة في هذه الحالة داغاً على السطح الإشعاعي كهـ
(فوتونات) طاقتي $E = h \cdot f$ $h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$ ثابت بلانك

$$\hbar = \frac{h}{2\pi} = 1.05 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

نفس $E = h \cdot f$ طاقة فوتون . f تواتر أو تردد الفوتون

كمية شحاح الجهد الكهربائي الذي يوجد في هزم الطاقة $E = h \cdot f$

$$E = h \cdot f = 2\pi \hbar \cdot f \Rightarrow \hbar = 2\pi f = \hbar \omega$$

الزوايا الزاوية

علاقة بين تواتر وطول الموجة

لفوتون λ طول الموجة الفوتون (الاشعاع الكهربائي)

$$f = \frac{c}{\lambda} \quad \text{حيث } c \text{ سرعة الضوء في الفراغ}$$

سرعة الضوء في الفراغ

أحد أهم فرضيات بور في 1913

يوجد الحدين من النماذج البناء الذري أمها غودج بور

فرضية بور حول ذرة الهيدروجين

تعتبر ذرة الهيدروجين أبسط ذرة وكثافة في الطبيعة

تتألف من نواة (بروتون) واحد و إلكترون واحد

لذلك بدأ بور بدراسة هذه الذرة البسيطة

الفرضية الأولى:

تتألف الذرة من نواة كتلة M وشحنة Ze

حيث Z عدد الذري و e عدد الإلكترونات

ليكون حولها الإلكترون كتلة m وسرعة v في حارات دائرية كتلة
تأثير قوى كولون ضد الجذب الكهربائي وقوة التنافر الناتجة من دورات الإلكترون
فيؤدي إلى توازن الذرة وجعلها مستقرة

الفرضية الثانية:

الحزم الزاوية L للإلكترون مقدارها h أي $L = n \cdot h$ حيث n قيمة مقبولة
ويعطى $L = n \cdot h$ حيث $n = 1, 2, 3$ أي $n \neq 0$ لأنه

لوانعدم $n = 0$ أي عدم الحزم الزاوية أي لا إلكترون وبالتالي انعدم الدور
ونعلم أن $L = p \cdot r$ هي كمية الحركة $L = p \cdot r = m \cdot v \cdot r$ (3)

بمقارنة (1) و (3)

$$L = n \cdot h = m \cdot v \cdot r$$

$$r = \frac{n \cdot h}{m \cdot v} \quad (3')$$

$$v = \frac{n \cdot h}{m \cdot r} \quad (4)$$

الفرضية الرابعة: الثالث:

تكون طاقة الإلكترون ثابتة على مداره

الفرضية الرابعة:

تغير طاقة الإلكترون عندما ينتقل من مدار أآخر " إذا انتقلت من مدار طاقتها

E_p إلى مدار آخر طاقتها E_i حيث $E_i > E_p$

وعندما يعود هذا الإلكترون إلى مداره الأصلي يفقد طاقة على شكل

إشعاع كهرومغناطيسي (فوتون) طاقته:

$$E = E_i - E_p$$

$$h \cdot f = E_i - E_p \Rightarrow f = \frac{E_i - E_p}{h}$$

$$\lambda \cdot f = c \Rightarrow \lambda = \frac{c}{f} = \frac{c}{\frac{E_i - E_p}{h}} \Rightarrow \lambda = \frac{c \cdot h}{E_i - E_p}$$

النتيجة ♥