

أولاً : الأسئلة الموضوعية (٢٠ درجة)

السؤال الأول : (١٢ درجة)

(أ) أكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارتان الآتية : (٤ درجات = ١ × ٤)

١- نموذج الذرة الذي اعتبر فيه أن الإلكترونات تدور حول النواة كما تدور الكواكب حول الشمس ويُدعى النموذج الكوكبي (نموذج بور . . .)

٢- انبعاث الإلكترونات من فلزات معينة نتيجة سقوط ضوء له تردد مناسب (التأثير الكهروضوئي)

٣- نبضات متتالية ومتصلة من الطاقة منفصلة عن بعضها البعض وهي أصغر مقدار يمكن أن يوجد منفصلاً من الطاقة (الفوتون . . .)

٤- أقل مقدار للطاقة اللازمة لتحدير الإلكترون من سطح فلز (دالة الشغل . . .)

(ب) أكمل العبارات الآتية : (٤ درجات = ١ × ٤)

١- الشغل المبذول لنقل الإلكترون بين نقطتين فرق الجهد بينهما 1V هو (الإلكترون فولت) (eV)

٢- نموذج الذرة الذي اعتبر فيه أن الذرة تتكون من نواة صغيرة موجبة الشحنة ومحاطة بالإلكترونات سالبة هو (ذرة بور)

٣- النسبة بين طاقة الفوتون وتردده هي ثابت بلانك (h) $h = \frac{E}{f} = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$

٤- عند زيادة تردد الضوء الساقط على لوح معدني حساس للضوء إلى مثل قيمته فإنه تردد العتبة لهذا اللوح المعدني يظل ثابتاً (لا يتغير)

(ج) ضع علامة (✓) أو علامة (X) في العبارات الآتية : (٤ درجات = ١ × ٤)

١- تبعاً لفرضيات بلانك فإنه الطاقة الإشعاعية تنبعث وتمتص بشكل مستمر ومنفصل (X)

٢- إذا كان نصف قطر بور للإلكترون ذرة الهيدروجين (H) فإنه نصف قطره في المدار الثاني يساوي 4rB

٣- زيادة تردد الضوء الساقط على سطح لوح معدني حساس للضوء (الباعث) عن تردد العتبة يؤدي إلى زيادة الطاقة الحركية للإلكترونات المنبعثة
 ع- عندما ينتقل إلكترون ذرة الهيدروجين من مداره الأول إلى المدار الثالث فإنه نصف قطره يزداد إلى تسعة أضعاف قيمته

السؤال الثاني: ليخترا الإجابة الصحيحة في العباران الآتية: ($1 \times 8 = 8$ درجات)

- ١- إذا قلنا شدة الضوء الساقط على كاثود خلية كهروضوئية للدرع فإنه الطاقة الحركية للإلكترونات
- () تنقل للنصف () تزداد للضعف () تقل للدرع () لا تتغير
- ٢- إذا علمت أن أكبر فرق جهد يمنع انتقال الإلكترونات من السطح الباعث للإلكترونات في المجموع يساوي 5V فإنه الطاقة الحركية للإلكترونات المنبعثة بوحدة الـ eV تساوي
- () 1.6×10^{-19} () 8×10^{-19} () 32×10^{-19} () 5
- ٣- إذا كان نصف قطر المستوى الأول في ذرة الهيدروجين (r_1) فإنه نصف قطر المستوى الثاني بدلالة (r_1) يساوي
- () $2r_1$ () $6r_1$ () $4r_1$ () $4r_1^2$

٤- إذا زاد تردد الفوتون فإنه المقدار الذي لا يتغير من المقادير التالية هو

() طاقة الفوتون () سرعة الفوتون () الطول الموجي للفوتون () لمحاثة وسرعة الفوتون

٥- انبعث فوتون نتيجة انتقال الإلكترون من مستوى لمحاثة $E_1 = -1.51 \text{ eV}$ إلى مستوى طاقة $E_2 = -3.4 \text{ eV}$ فإنه طول موجة الفوتون المنبعث بوحدة m تساوي

() 6.52×10^{-7} () 2.29×10^{14} () 4.6×10^{14} () 1.244×10^{-15}

٦- يكون طول موجة الفوتون المنبعث من نواة $^{24}_{12}\text{Mg}$ عندما تنتقل من مستوى إثارة $E_3 = 8.352 \times 10^{13} \text{ J}$ إلى مستوى $E_4 = 6.592 \times 10^{13} \text{ J}$ مساوياً

() 3.75×10^9 () 3.75×10^{-4} () 1.25×10^{-12} () 1.25×10^{12}

٧- عندما ينتقل إلكترون ذرة الهيدروجين من المدار الأول إلى المدار الثالث يكون مقدار التعبير في كمية الحركة الزاوية له مساوياً

() صفر () $\frac{h}{2\pi}$ () $\frac{h}{\pi}$ () $\frac{3h}{2\pi}$

مذكرات محمد البلاطي
 حقوق الطبع والنشر محفوظة

محمد البلاطي
 ٩٧٥٢٣٣٥٧

١- كمية الحركة الزاوية للإلكترون ذرة الهيدروجين في مداره الثاني تساوي ثلثه
بلاط مقسوماً على

$$\frac{3\pi}{2} \quad ()$$

$$3\pi \quad ()$$

$$\pi \quad ()$$

$$2\pi \quad ()$$

ثانياً: الأسئلة الموضوعية (٣٦ درجة)

السؤال الثالث : (٩ درجات)

(أ) علل لكل من العبارات الآتية : (٣ درجات = ١ × ٣)

- ١- عجزت النظرية الكلاسيكية عن تفسير الطيف المنبعث من ذرة الهيدروجين لأنها كانت تتوقع أن الطاقة الإشعاعية تنبعث على شكل طيف مستمر ومتصل ولكن تم اكتشاف أنها تنبعث على شكل ومضات ونبضات متتابعة وغير متصلة أي منقطعة بنسب فوتونات .
- ٢- انبعاث الإلكترونات عند سقوط ضوء فوق بنفسجي على سطح لوح معدني حساس للضوء لأن تردد الضوء الساقط أكبر من تردد العتبة ($f > f_0$) فتكون طاقة (E) قادرة على انتزاع الإلكترون من المعدن وتزويده بطاقة حركية (KE) .
- ٣- يبعث الضوء الساطع الإلكترونات أكثر من ضوء خافت له التردد نفسه . الضوء الساطع يملك عدد فوتونات أكبر (شدة أكبر) لذلك يكون عدد الإلكترونات المحررة أكبر .

(ب) قارن بين كل مما يلي : (٣ درجات = ١ × ٣)

مذكرات محمد البلاطي
حقوق الطبع والنشر محفوظة

محمد البلاطي
٩٧٥٢٣٣٥٧

١-

وجه المقارنة	تردد أقل من تردد العتبة	تردد يساوي تردد العتبة	تردد أكبر من تردد العتبة
ماذا يحدث ؟	لا تنبعث الإلكترونات .	تنبعث إلكترونات من دون طاقة حركية	تنبعث إلكترونات وتكتسب طاقة حركية

٢-

وجه المقارنة	نصف قطر المدار الثاني	نصف قطر المدار الثالث	نصف قطر المدار الرابع
مقدار نصف القطر بالنسبة لنصف قطر المدار الأول	4 r ₁	9 r ₁	16 r ₁

وجه المقارنة	المدار الأول	المدار الثاني	المدار الثالث
كمية الحركة الزاوية بإزالة ثابت بلانك	$\frac{h}{2\pi}$	$\frac{h}{\pi}$	$\frac{3h}{2\pi}$

(ج) حل المسألة الآتية : (٣ درجات)

سقط فوتون لحاقته $6.6 \times 10^{-19} \text{ J}$ على سطح فلز تردد العتبة له $9 \times 10^{14} \text{ Hz}$ فإذا علمت
 أن ثابت بلانك $h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$ وشحنة $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ أحسب الآتي :

١- الطاقة الحركية للإلكترون المنبعث .

$$KE = E - \phi = E - hf_0 = (6.6 \times 10^{-19}) - (6.6 \times 10^{-34} \times 9 \times 10^{14}) = 6.6 \times 10^{-20} \text{ J}$$

٢- جهد القطع .

$$V_{cut} = \frac{KE}{e} = \frac{6.6 \times 10^{-20}}{1.6 \times 10^{-19}} = 0.412 \text{ V}$$

السؤال الرابع : (٩ درجات)

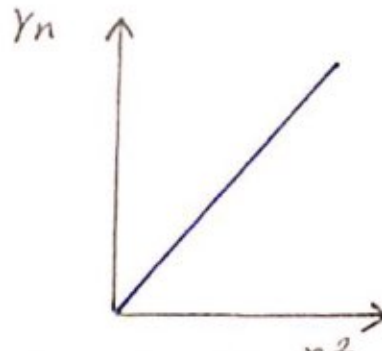
(أ) ما المقصود بالآتي ؟ (٢ × ٣ = ٦ درجات)

١- جهد إيقاف .
 هو أكبر فرق جهد بين السطح الباعث والمجمع يؤدي إلى إيقاف الإلكترونات المتحررة من الباعث .

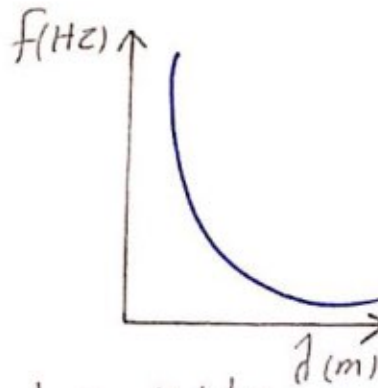
٢- دالة الشغل .
 هي أقل مقدار للطاقة اللازمة لتحرير الإلكترون من سطح الفلز .

٣- نموذج دالتون .
 هو نموذج للذرة اعتبر أن الذرة أصغر جزء من المادة لا يمكن تقسيمه لأجزاء أخرى .
 ويحمل خواص المادة .

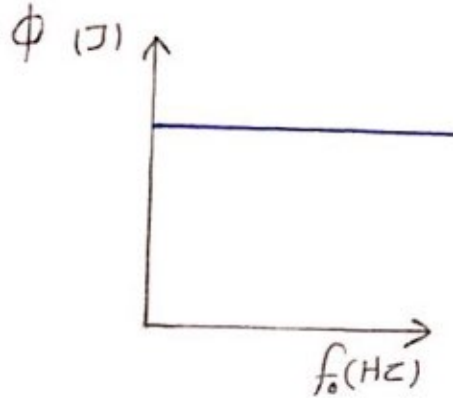
(ب) ارسم المنحنيات والخطوط البيانية الدالة على العلاقات الآتية: (3 درجات)



العلاقة بين نصف قطر مدار الإلكترون في ذرة الهيدروجين ومربع رتبة المدار



العلاقة بين تردد الفوتون والطول الموجي لحزمة من الضوء



العلاقة بين دالة الشغل و تردد العتبة لحزمة من الضوء

(ج) حل المسألة الآتية: (3 درجات)
سقط ضوء أحادي اللون تردده 10^{15} Hz على سطح من الرصاص تردد العتبة له

$9.99 \times 10^{14} \text{ Hz}$ حسب الآت:

1- طاقة الفوتون الساقط.

$$E = hf = (6.6 \times 10^{-34}) \times (10^{15}) = 6.6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

٢- الطاقة الحركية للإلكترون المنبعث

$$KE = h(f - f_0) = (6.6 \times 10^{-34}) \times (10^{15} - 9.99 \times 10^{14}) = 6.6 \times 10^{-22} \text{ J}$$

السؤال الخامس : (٩ درجات)

(أ) ماذا يحدث في الحالات الآتية ؟ (٣ درجات)

- ١- عندما ينتقل الإلكترون من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى طاقة أقل تنبعث طاقة على شكل فوتونات تكون طاقة مساوية للفرق بين المستويين ..

٢- للطاقة الحركية للإلكترونات الصوئية المنبعثة من سطح الفلز عند زيادة تردد الضوء الساقط .

تظل ثابتة (لا تتغير).

٣- لدالة الشغل عند زيادة تردد الضوء الساقط تظل ثابتة (لا تتغير).

(ب) أذكر العوامل التي يتوقف عليها الآتي : (٢ درجات)

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda}$$

١- طاقة الفوتون المنبعث .

١- تردد الضوء الساقط (f) .

٢- الطول الموجي للضوء الساقط (λ) .

٢- تحرير الإلكترون الصوئي من الفلز

١- طاقة الفوتون الساقط (E) .

٢- تردد الضوء الساقط (f) .

٣- تردد العتبة (f₀) .

٣- الطاقة الحركية للإلكترونات الصوئية المنبعثة من سطح فلز نتيجة سقوط ضوء له

تردد مناسب .

١- طاقة الفوتون الساقط (E) .

٢- تردد الضوء الساقط (f) .

٣- تردد العتبة (f₀) .

$$KE = E - \phi = hf - hf_0 = h(f - f_0) \quad \text{٤- دالة الشغل } (\phi)$$

(ج) حل المسألة الآتية : (٣ درجات)

انبعث فوتون نتيجة انتقال إلكترون من مستوى طاقة $E_1 = -3.4 \text{ eV}$ إلى مستوى طاقة $E_2 = -13.6 \text{ eV}$ حسب الآتي :

١- تردد الفوتون المنبعث

$$\Delta E = E_f - E_i = -3.4 - (-13.6) = 10.2 \text{ eV} = 1.63 \times 10^{-18} \text{ J}$$
$$f = \frac{E}{h} = \frac{1.63 \times 10^{-18}}{6.6 \times 10^{-34}} = 2.46 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

٢- الطول الموجي للفوتون المنبعث

$$\lambda = \frac{hc}{E} = \frac{(6.6 \times 10^{-34}) \times (3 \times 10^8)}{1.63 \times 10^{-18}} = 1.21 \times 10^{-7} \text{ m}$$

السؤال السادس : (٩ درجات)

(أ) فسر ما يلي تفسيراً علمياً : (٦ × ١ = ٦ درجات)

- ١- سقوط ضوء أحمر على فلز لا يجرد منه الإلكترونات بينما سقوط ضوء أزرق على نفس الفلز يجرد منه الإلكترونات
لأن طاقة فوتون الضوء الأزرق أكبر من طاقة فوتون اللون الأحمر وبالتالي تصبح طاقة فوتون اللون الأزرق أكبر من دالة الشغل للفلز المستخدم ..
- ٢- إذا سقط ضوء بتردد أقل من تردد العتبة لا يمتلك الطاقة لنزع الإلكترون من موقعه .
لأنه في هذه الحالة تكون طاقة الفوتون الساقط أقل من دالة الشغل للفلز ولا تكفي طاقة الفوتون الساقط لتحرير الإلكترون من سطح الفلز .
- ٣- الضوء ذو طبيعة مزدوجة .
لأن الفوتونات تتفاعل مع الأجسام بحسب لاحتقا وطبيعة العادة مما يؤكد الطبيعة الجسيمية للضوء حيث له بعض صفات الموجات وبعض صفات الجسيمات ..

مذكرات محمد البلاطي
حقوق الطبع والنشر محفوظة

محمد البلاطي
٩٧٥٢٣٣٥٧

(ب) استنتج العلاقة بين نصف قطر مدار ذرة الهيدروجين وبين مربع رتبة المدار. (٢ درجات)

$$F = k \frac{q_1 q_2}{r_n^2} = k \frac{e^2}{r_n^2}$$

$$L = m v r_n = \frac{n h}{2 \pi}$$

$$F_c = \frac{m v^2}{r_n}$$

$$m^2 v^2 r_n^2 = \frac{n^2 h^2}{4 \pi^2}$$

$$k \frac{e^2}{r_n^2} = \frac{m v^2}{r_n}$$

$$m^2 \left(\frac{k e^2}{r_n m} \right) r_n^2 = \frac{n^2 h^2}{4 \pi^2}$$

$$v^2 = \frac{k e^2}{r_n m}$$

$$r_n = \frac{n^2 h^2}{4 \pi^2 m k e^2} = n^2 r_1$$

(ج) حل المسألة الآتية: (٣ درجات)

سقط ضوء تردد $1.5 \times 10^{15} \text{ Hz}$ على سطح فلز تردد العتبة له $9.92 \times 10^{14} \text{ Hz}$ إذا علمت أن ثابت بلانك $h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J}$ وكتلة الإلكترون $m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$ والمطلوب الآتي:

١- هل سينتج الفوتون تحرير الإلكترون؟ مع التفسير.
تردد الضوء الساقط أكبر من تردد العتبة ($f > f_0$) إذا سينتج الفوتون تحرير الإلكترون.

٢- دالة الشغل للفلز $\phi = h f_0 = 6.6 \times 10^{-34} \times 9.92 \times 10^{14} = 6.54 \times 10^{-19} \text{ J}$

٣- سرعة الإلكترون لحظة انبعاثه $KE = E - \phi = h f - h f_0 = h (f - f_0) = (6.6 \times 10^{-34}) \times (1.5 \times 10^{15} - 9.92 \times 10^{14}) = 3.35 \times 10^{-19} \text{ J}$

$$KE = \frac{1}{2} m v^2$$

$$3.35 \times 10^{-19} = \left(\frac{1}{2}\right) \times (9.1 \times 10^{-31}) \times v^2$$

$$v = 858058.119 \text{ m/s}$$

انتهت الأسئلة مع تصياتنا بالنجاح والموفقية

مذكرات محمد البلاطي
حقوق الطبع والنشر محفوظة

محمد البلاطي
٩٧٥٢٢٣٥٧