

## نظريّة الكم

### مسائل تدريبية

صفحة 46

6. احسب تردد العتبة للزنك بوحدة Hz، واقتران الشغل بوحدة eV، إذا كان طول موجة العتبة للزنك 310 nm.

$$f_0 = \frac{c}{\lambda_0} = \frac{3.00 \times 10^8 \text{ m/s}}{310 \times 10^{-9} \text{ m}} = 9.7 \times 10^{14}$$

$$W = hf_0$$

$$= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(9.7 \times 10^{14} \text{ Hz}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ = 4.0 \text{ eV}$$

7. ما مقدار الطاقة الحرّيّة بوحدة eV للإلكترونات المتحرّرة من السبيزيوم عندما يسقط عليه ضوء بنفسجي طوله الموجي 425 nm، فإذا كان اقتران الشغل له 1.96 eV.

$$KE_{\max} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{\lambda} - hf_0 \\ = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{425 \text{ nm}} - 1.96 \text{ eV} \\ = 0.960 \text{ eV}$$

8. تحرر من فلز الإلكترونات بطاقات 3.5 eV عندما يضاء بإشعاع فوق بنفسجي طوله الموجي 193 nm. ما مقدار اقتران الشغل لهذا الفلز؟

$$KE = hf - hf_0$$

$$hf_0 = hf - KE = \frac{hc}{\lambda} - KE \\ = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{\lambda} - KE \\ = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{193 \text{ nm}} - 3.5 \text{ eV} \\ = 2.9 \text{ eV}$$

9. إذا كان اقتران الشغل لفلز 4.50 eV، مما مقدار أكبر طول موجي للإشعاع الساقط عليه بحيث يكون قادرًا على تحرير الإلكترونات منه؟

$$hf_0 = 4.50 \text{ eV}$$

$$\frac{hc}{\lambda_0} = 4.50 \text{ eV} \quad \text{أي أن:}$$

$$\lambda_0 = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{4.50 \text{ eV}} = 276 \text{ nm}$$

- 1-18 النموذج الجسيمي للموجات (صفحة 47-48)  
صفحة 44

1. ما طاقة إلكترون بوحدة الجول إذا كانت طاقته 2.3 eV.

$$(2.3 \text{ eV}) \left( \frac{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ eV}} \right) = 3.7 \times 10^{-19} \text{ J}$$

2. إذا كانت سرعة إلكترون  $6.2 \times 10^6 \text{ m/s}$ ، فما طاقته بوحدة eV؟

$$KE = \frac{1}{2} mv^2$$

$$= \left( \frac{1}{2} \right) (9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}) (6.2 \times 10^6 \text{ m/s})^2 \\ = (1.75 \times 10^{-17} \text{ J}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ = 1.1 \times 10^2 \text{ eV}$$

3. ما سرعة الإلكترون في المسألة 1؟

$$m = 9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}, KE = \frac{1}{2} mv^2 \\ v = \sqrt{\frac{2KE}{m}} = \sqrt{\frac{(2)(3.7 \times 10^{-19} \text{ J})}{9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}}} \\ = 9.0 \times 10^5 \text{ m/s}$$

4. إذا كان جهد إيقاف لخلية كهروضوئية 5.7 V، فاحسب الطاقة الحرّيّة العظمى للإلكترونات المتحرّرة بوحدة eV.

$$KE = -qV_0 \\ = -(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(5.7 \text{ J/C}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ = 5.7 \text{ eV}$$

5. يلزم جهد إيقاف مقداره 3.2 V لمنع سريان التيار الكهربائي في خلية ضوئية. احسب الطاقة الحرّيّة العظمى للإلكترونات الضوئية المتحرّرة بوحدة الجول.

$$KE = -qV_0 \\ = -(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(3.2 \text{ J/C}) \\ = 5.1 \times 10^{-19} \text{ J}$$

## مراجعة القسم

## 1-8 النموذج الجسيمي للموجات (صفحة 48-47)

صفحة 48

باستخدام فرق جهد  $V = 1.44$  V، مما مقدار اقتران الشغل للفلز بوحدة eV؟

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{532 \text{ nm}} = 2.33 \text{ eV}$$

$$KE = -qV$$

$$= -(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(1.44 \text{ J/C}) \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \\ = 1.44 \text{ eV}$$

$$W = E - KE$$

$$\text{الإلكترون المتحرك} - \text{الضوء الأخضر}$$

$$= 2.33 \text{ eV} - 1.44 \text{ eV}$$

$$= 0.89 \text{ eV}$$

- طاقة فوتون تبعث فوتونات طولها الموجي  $650 \text{ nm}$  من مؤشر ليزر. ما مقدار طاقة هذه الفوتونات بوحدة eV؟

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{650 \text{ nm}} = 1.9 \text{ eV}$$

- التأثير الكهروضوئي امتصت أشعة X في عزم، وحررت إلكترونًا. إذا كان الطول الموجي لأشعة X  $0.02 \text{ nm}$ . تقريرًا، فقد طاقة الإلكترون بوحدة eV.

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{0.02 \text{ nm}} = 6 \times 10^4 \text{ eV}$$

- تأثير كومبتون أُسقطت أشعة X على عزم، فاصطدمت بـإلكترون فيه وتشتت. كيف تقارن بين الطول الموجي لأشعة X المشتتة والطول الموجي لأشعة X الساقطة؟ أشعة X المشتتة لها طول موجي أكبر مقارنة بالأشعة الساقطة.

- التفكير الناقد تخيل أن تصادم كرتين بلياردو يندرج التفاعل الذي يحدث بين فوتون وإلكترون خلال تأثير كومبتون. افترض أن بروتونًا - وكتلة أكبر كثيرًا من كتلة الإلكترون - وضع بدلاً من الإلكترون، فهل تكون الطاقة التي يكتسبها البروتون نتائج التصادم متساوية لتلك التي يكتسبها الإلكترون؟ وهل تكون الطاقة التي يفقدتها الفوتون متساوية لتلك التي يفقدها عندما يتصادم بالإلكترون؟ إن الإجابة عن السؤالين هي لا، وكمثال على ذلك تستطيع كرة تنس نقل طاقة حركية أكثر لكرة لينة من الطاقة التي تنقلها لكرة بولينج.

10. التأثير الكهروضوئي لماذا يكون الضوء ذو الشدة العالية والتردد المنخفض غير قادر على تحرير إلكترونات من فلز، في حين أن الضوء ذو الشدة المنخفضة والتردد العالي يستطيع ذلك؟ فسر إجابتك.

الضوء شكل من أشكال الإشعاع الكهرومغناطيسي، وهو عديم الكتلة. ومع ذلك لديه طاقة حرارية. وكل مرة يسقط فيها فوتون على سطح الفلز؛ فإنه يتفاعل فقط مع الإلكترون واحد. والفوتوны ذو التردد المنخفض لا يملك طاقة كافية لتحرير إلكترون من سطح الفلز، لأن الطاقة ترتبط مباشرة بالتردد وليس بالشدة. في حين الضوء ذو التردد العالي يستطيع تحقيق ذلك.

11. تردد إشعاع الجسم الساخن وطاقتة كيف يتغير تردد الإشعاع المقابل لأعلى شدة عندما ترتفع درجة حرارة الجسم؟ وكيف تتغير الكمية الكلية للطاقة المنبعثة؟ إن كلًا من تردد قمة الشدة والطاقة الكلية المنبعثة يزدادان. إذ تزداد قمة الشدة بدلالة  $T$ . بينما تزداد الطاقة الكلية بدلالة  $T^4$ .

12. التأثير الكهروضوئي وتأثير كومبتون سلط عالمًّا أشعة X على هدف، فانطلق إلكترون من الهدف دون أن ينبعث أي إشعاع آخر.وضح ما إذا كان هذا الحدث ناتجًا عن التأثير الكهروضوئي أم تأثير كومبتون. الحدث ناتج عن التأثير الكهروضوئي، وهو عبارة عن التقاط فوتون بواسطة إلكترون في المادة وانتقال طاقة الفوتون إلى الإلكترون.

13. التأثير الكهروضوئي وتأثير كومبتون ميّز بين التأثير الكهروضوئي وتأثير كومبتون. تأثير كومبتون عبارة عن تشتت الفوتون بواسطة المادة، منتجًا فوتونًا له طاقة وزخم أقل، في حين التأثير الكهروضوئي عبارة عن انبعاث إلكترونات من الفلز عندما يسقط عليه إشعاع ذو طاقة كافية.

14. التأثير الكهروضوئي اصطدم ضوء أخضر  $\lambda = 532 \text{ nm}$  بفلز ما، فحرر إلكترونات منه. إذا تم إيقاف هذه الإلكترونات

## مسائل تدريبية

### 2-8 موجات المادة (صفحة 51-49)

صفحة 50

$$= 96.5 \text{ eV}$$

أي انه يتتسارع خلال فرق جهد مقداره V .96.5.

طول موجة دي برولي للإلكترون في المثال 3 يساوي 0.14 nm . ما مقدار الطاقة الحركية بوحدة eV لبروتون إذا كان له الطول الموجي نفسه؟ (m = 1.67 × 10<sup>-27</sup> kg)

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

$$v = \frac{h}{m\lambda}$$

عندئذ تكون الطاقة الحركية :

$$\begin{aligned} KE &= \frac{1}{2} mv^2 = \frac{1}{2} m \left( \frac{h}{m\lambda} \right)^2 = \frac{h^2}{2m\lambda^2} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})^2}{(2)(1.67 \times 10^{-27} \text{ kg})(0.14 \times 10^{-9} \text{ m})^2} \\ &\quad \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ &= 4.2 \times 10^{-2} \text{ eV} \end{aligned}$$

## مراجعة القسم

### 2-8 موجات المادة (صفحة 51-49)

صفحة 51

.23 الخصائص الموجية صف التجربة التي أثبتت أن للجسيمات خصائص موجية.

عندما تسقط حزمة من الإلكترونات على قطعة من الكريستال فإن الكريستال يعمل كمحرّز حيود؛ بحيث يجعل الإلكترونات تشكّل نمط حيود. إن حيود الإلكترونات (الجسيمات) يشبه حيود الضوء (الموجات) خلال المحرّز.

.24 الطبيعة الموجية فسر لماذا لا تظهر الطبيعة الموجية للمادة؟ لأن الأطوال الموجية لمعظم الأجسام أصغر جداً من أن يتم الكشف عنها.

.25 طول موجة دي برولي ما مقدار طول موجي دي برولي المصاحبة للإلكترون يتتسارع خلال فرق جهد V 125؟

$$\begin{aligned} v &= \sqrt{\frac{-2qV}{m}} \\ &= \sqrt{\frac{-2(-1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(125 \text{ V})}{9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}}} \end{aligned}$$

.19. تتدحرج كرة بولنج كتلتها 7.0 kg بسرعة 8.5 m/s، أجب عما يلي:

a. ما مقدار طول موجة دي برولي المصاحبة للكرة؟

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} = \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{(7.0 \text{ kg})(8.5 \text{ m/s})} \\ &= 1.1 \times 10^{-35} \text{ m} \end{aligned}$$

b. لماذا لا تُظهر كرة البولنج سلوك موجي ملاحظ؟ لأن طول موجة دي برولي المصاحبة لكرة البولنج قصير جداً، ولا يكفي لإحداث تأثيرات يمكن مشاهدتها.

.20. إذا تتسارع إلكترون خلال فرق جهد 250 V، فاحسب مقدار سرعته وطول موجة دي برولي المصاحبة له.

$$\begin{aligned} \frac{1}{2} mv^2 &= qv \\ v &= \sqrt{\frac{2qV}{m}} = \sqrt{\frac{(2)(1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(250 \text{ J/C})}{9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}}} \\ &= 9.4 \times 10^6 \text{ m/s} \\ \lambda &= \frac{h}{mv} \\ &= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(9.4 \times 10^6 \text{ m/s})} \\ &= 7.7 \times 10^{-11} \text{ m} \end{aligned}$$

.21. ما مقدار فرق الجهد اللازم لمسارعة إلكترون بحيث يكون طول موجة دي برولي المصاحبة له 0.125 nm؟

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

$$p = \frac{h}{\lambda} \quad \text{أي أن:}$$

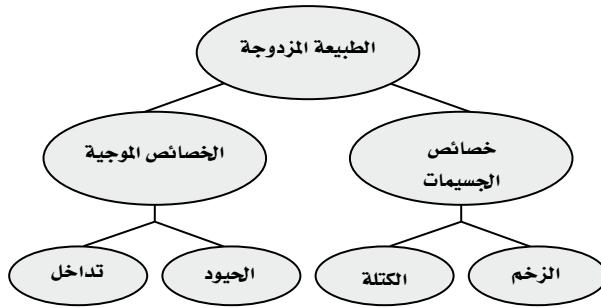
$$\begin{aligned} KE &= \frac{1}{2} mv^2 = \frac{p^2}{2m} = \frac{(\frac{h}{\lambda})^2}{2m} \\ &= \frac{\left( \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{0.125 \times 10^{-9} \text{ m}} \right)^2}{(2)(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})} \\ &= (1.544 \times 10^{-17} \text{ J}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \end{aligned}$$

## تقويم الفصل

### خرائط المفاهيم

صفحة 56

- .29. أكمل خريطة المفاهيم أدناه باستخدام المصطلحات التالية: الطبيعة المزدوجة، الكتلة، الخصائص الموجية، الزخم، الحيود.



### إتقان المفاهيم

صفحة 56

- .30. الضوء المتوجه يضبط مصباح كهربائي متوجه باستخدام مفتاح تحكم. ماذا يحدث للون الضوء الصادر عن المصباح عند إدارة مفتاح التحكم إلى أقل قراءة؟  
يصبح الضوء أكثر أحمراء؟

ووضح مفهوم تكميته الطاقة.

- تمكيم الطاقة يعني أن الطاقة توجد على شكل مضاعفات صحيحة لكمية ما.

- ما الذي تم تكميمه في تفسير ماكس بلانك لإشعاع الأجسام المتوجهة؟

إن الطاقة الاهتزازية للذرات المتوجهة مكتملة.

- ماذا تسمى كميات الضوء؟  
الفوتونات.

- سلط ضوء على مهبط خلية ضوئية، وكان تردد الضوء أكبر من تردد العتبة لفلز المهبط. كيف تفسر نظرية أينشتاين للتأثير الكهروضوئي حقيقة زيادة تيار الإلكترونات الضوئية كلما زادت شدة الضوء؟

- كل فوتون يحرر إلكترونًا ضوئيًّا، والضوء ذو الشدة العالية يحتوي على عدد فوتونات أكثر لكل ثانية؛ لذا يسبب تحرير عدد الإلكترونات ضوئية أكثر لكل ثانية.

$$= 6.63 \times 10^6 \text{ m/s}$$

$$p = mv = (9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(6.63 \times 10^6 \text{ m/s})$$

$$= 6.04 \times 10^{-24} \text{ kg.m/s}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{6.04 \times 10^{-24} \text{ kg.m/s}}$$

$$= 1.10 \times 10^{-10} \text{ m}$$

$$= 0.110 \text{ nm}$$

- .26. الأطوال الموجية للمادة والإشعاع عندما يصطدم إلكترون بجسيم ثقيل فإن سرعة الإلكترون وطول موجته يتناقضان. بناء على ذلك، كيف يمكن زيادة الطول الموجي لفوتون؟ إذا كان الفوتون يخضع للتشتت كومبتون مع هدف ثابت فإن الطول الموجي للفوتون سيزداد.

- .27. مبدأ عدم التحديد لهيزنبرغ عندما يمر ضوء أو حزمة من ذرات خلال شق مزدوج فإنه يتكون نمط تداخل. وتحدث كلتا النتيجتين حتى عندما تمر الذرات أو الفوتونات خلال الشقين في الوقت نفسه. كيف يفسر مبدأ عدم التحديد لهيزنبرغ ذلك؟

- ينص مبدأ هيزنبرغ على أنه من غير الممكن قياس زخم جسيم وتحديد موقعه بدقة في الوقت نفسه، فإذا استطعت تحديد الموقع الدقيق لفوتون أو ذرة عندما تعبر خلال الشق فإليك لن تستطيع معرفة زخمها بدقة. لذلك فإنك لن تكون متأكدًا من أي الشقوق قد عبرت الحزمة الناتجة عن توزيع الفوتونات أو الذرات التي يمكن مشاهدتها في نمط التداخل.

- .28. التفكير الناقد ابتكر الفيزيائيون مؤخرًا محظوظ حيود للموجات الضوئية الموقوفة (المستقرة). وتكون الذرات التي تمر خلال المحظوظ نمط تداخل. إذا كانت المسافة الفاصلة بين الشقوق  $\lambda = \frac{1}{2} \text{ nm}$ ، مما مقدار طول موجة دي برولي المصاحبة للذرات تقريبًا؟

- محظوظ الحيود يكون  $\lambda = d \sin \theta$ ، حيث  $d$  البعد بين الشقوق و  $\theta$  زاوية الفصل بين القمم المتتابعة. لذلك فإن طول موجة دي برولي تعطى بالعلاقة:

- $\sin \theta = \lambda / d$ ، إذا اعتبرنا أن  $\theta = 0.1^\circ$  تقريبًا فإن طول موجة دي برولي تساوي بضع عشرات من النانومتر.

## تابع الفصل 8

40. وضح كيف يمكن قياس الخصائص التالية للفوتون:
- الطاقة
  - قس الطاقة الحرارية  $KE$  للإلكترونات المتحركة من الفلز بطولين موجيين مختلفين على الأقل. أو قس الطاقة الحرارية للإلكترونات المتحركة من معدن معروف عند طول موجي واحد فقط.
  - الزخم
  - قس التغير في الطول الموجي لأشعة X المشتتة بواسطة المادة.
  - الطول الموجي.
- قس زاوية الحيود عندما ينفذ الضوء خلال شقين أو محظوظ حيود، وقس عرض نمط الحيود للشق المفرد، أو قس الزاوية التي ينحرف الضوء عنها عند تقائه خلال المنشور.
- تطبيق المفاهيم**
- صفحة 56-57
41. استخدم طيف الانبعاث لجسم متوهج عند ثلات درجات حرارة مختلفة كما في الشكل 1-8 للإجابة عن الأسئلة الآتية:
- عند أي تردد تكون شدة الانبعاث أكبر مما يكون لكل من درجات الحرارة الثلاث؟
- 4000 k:  $\sim 2.5 \times 10^{14}$  Hz, 5800 k:  $\sim 3.5 \times 10^{14}$  Hz, 8000 k:  $\sim 4.6 \times 10^{14}$  Hz.
- ماذا تستنتج عن العلاقة بين التردد الذي تكون عنده شدة الإشعاع المنبعث أكبر مما يمكن وبين درجة حرارة الجسم المتوجه؟
  - يزداد التردد الذي تكون عنده شدة الإشعاع المنبعث أكبر مما يمكن بزيادة درجة الحرارة.
  - بأي معامل تتغير شدة الضوء الأحمر المنبعث عندما تزداد درجة الحرارة من 4000 k إلى 8000 k؟
42. وضع قضيبان من الحديد في النار، فتوهج أحدهما
35. وضح كيف فسرت نظرية أينشتاين حقيقة أن الضوء الذي تردد أقل من تردد العتبة لفلز لا يحرر إلكترونات ضوئية منه، بغض النظر عن شدة الضوء؟
- الفوتونات ذات التردد الأقل من تردد العتبة ليس لها طاقة كافية لتحرير إلكترون. أما إذا ازدادت شدة الضوء فإن عدد الفوتونات يزداد ولكن طاقتها لا تزداد، وتبقى الفوتونات غير قادرة على تحرير إلكترون.
36. الفيلم الفوتوغرافي لأن أنواعاً معينة من أفلام الأبيض والأسود ليست حساسة للضوء الأحمر، فإنه يمكن تحييضها في غرفة مظلمة مضاءة بضوء أحمر. فسر ذلك بناءً على نظرية الفوتون للضوء.
- فوتونات الضوء الأحمر ليس لها طاقة كافية لـ إحداث تفاعل كيميائي مع الفيلم الذي يتعرض له.
37. كيف أظهر تأثير كومبتون أن للفوتونات زخماً، كما أن لها طاقة.
- تنقل التصادمات المرنة كلاً من الزخم والطاقة للفوتونات فقط إذا كان لها زخم يمكنها من تحقيق المعادلات.
38. الزخم  $p$  لجسيم مادي يعطى بالمعادلة  $p = mv$ . هل تستطيع حساب زخم فوتون مستخدماً المعادلة نفسها؟
- وضح إجابتك.
- لا. لأن استخدام هذه المعادلة يجعل زخم الفوتون صفرًا لأن الفوتونات مهملة الكتلة. وهذه النتيجة غير صحيحة لأن الفوتونات المهملة الكتلة زخمها ليس صفرًا.
39. وضح كيف يمكن قياس الخصائص التالية للإلكترون:
- الشحنة
  - وازن بين قوة الجذب مع قوة المجال الكهربائي المؤثرتين في الشحنة.
  - الكتلة
- وازن بين قوة المجال الكهربائي مع قوة المجال المغناطيسي لايجاد  $\frac{m}{q}$ ، ثم استخدم قيمة  $q$  المقيسة.
40. الطول الموجي
- شتت الإلكترونات عن سطح الكريستال وقم بقياس زوايا الحيود.

## تابع الفصل 8

باللون الأحمر الداكن، بينما توهج الآخر باللون البرتقالي الساطع. أي القضيبين:

a. أكثر سخونة؟

البرتقالي الساطع.

b. يشع طاقة أكبر؟

البرتقالي الساطع.

43. هل يحرر ضوء تردد كثيف عددًا أكبر من الإلكترونات من سطح حساس للضوء مقارنة بضوء تردد أقل، مع افتراض أن كلا الترددان أكبر من تردد العتبة؟ ليس ضروريًا، إذ يتاسب عدد الإلكترونات المنبعثة طرديًا مع عدد الفوتونات الساقطة أو مع شدة الضوء وليس مع تردده.

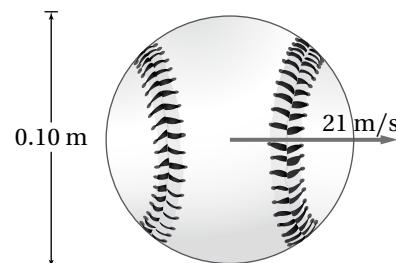
44. تبعت الإلكترونات ضوئية من البوتاسيوم عندما يسقط عليه ضوء أزرق، في حين تبعت الإلكترونات ضوئية من التجستان عندما يسقط عليه أشعة فوق البنفسجية. أي الفلزين:

a. له تردد عتبة أكبر؟

الضوء الأزرق له تردد وطاقة أقل من الضوء فوق البنفسجي، لذلك فإن التجستان له تردد عتبة أكبر.

b. له اقتران شغل أكبر؟  
التجستان.

45. قارن طول موجة دي برولي المصاحبة لكرة البيسبول الموضحة في الشكل 10-8 بقطر الكرة.



■ الشكل 10-8

قطر كرة البيسبول 0.10 m تقريبًا بينما طول موجة دي برولي  $10^{-34} \text{ m}$ ، وبذلك يكون قطر كرة البيسبول أكبر <sup>33</sup> مرة من الطول الموجي لموجة دي برولي المصاحب لها.

a. الإلكترون فولت

$$\begin{aligned} KE &= -qV_0 \\ &= -(-1 \text{ e})(5.0 \text{ V}) \\ &= 5.0 \text{ eV} \end{aligned}$$

.a

■ الشكل 8-11

a. الإلكترون فولت

$$\begin{aligned} KE &= -qV_0 \\ &= -(-1 \text{ e})(5.0 \text{ V}) \\ &= 5.0 \text{ eV} \end{aligned}$$

.a

■ الشكل 8-11

## تابع الفصل 8

.54 الطاقة الشمسية  $\text{J}^{-11} \times 10^4$  من الطاقة كل عام في الاستخدامات المترتبة في دولة ما. إذا كانت أشعة الشمس تسقط على بعض أجزاء هذه الدولة لمدة  $3000 \text{ h}$  كل عام، فأجب عما يلي:

a. ما مقدار الطاقة الشمسية التي تسقط على المتر المربع الواحد كل عام؟  
تستقبل الأرض  $1000 \text{ J/m}^2$  في كل ثانية، أي:

$$E = (1000 \text{ J/m}^2 \cdot \text{s}) \left( \frac{3600 \text{ s}}{\text{h}} \right) \left( \frac{3000 \text{ h}}{\text{y}} \right)$$

$$= 1 \times 10^{10} \text{ J/m}^2$$

b. إذا كان بالإمكان تحويل هذه الطاقة الشمسية إلى طاقة مفيدة بـ 20%， بما مقدار المساحة التي يجب استخدامها لإنتاج طاقة مساوية لتلك التي تستهلك في المنازل.

$$\frac{4 \times 10^{11} \text{ J}}{(0.2)(1 \times 10^{10} \text{ J/m}^2)} = \text{المساحة}$$

$$= 2 \times 10^2 \text{ m}^2$$

## 8- موجات المادة

صفحة 58

.55 ما مقدار طول موجة برولي المصاحبة لـ إلكترون يتحرك بسرعة  $3.0 \times 10^6 \text{ m/s}$ ؟

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

$$= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(3.0 \times 10^6 \text{ m/s})}$$

$$= 2.4 \times 10^{-10} \text{ m}$$

$$= 0.24 \text{ nm}$$

.56 ما مقدار السرعة التي يجب أن يتحرك بها إلكترون لتكون طول موجة دي برولي المصاحبة له  $3.0 \times 10^{-10} \text{ m}$

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

$$v = \frac{h}{m\lambda}$$

$$= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(3.0 \times 10^{-10} \text{ m})}$$

$$= 2.4 \times 10^6 \text{ m/s}$$

b. الجول

$$\left( \frac{5.0 \text{ eV}}{1} \right) \left( \frac{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ eV}} \right)$$

$$= 8.0 \times 10^{-19} \text{ J}$$

.50 تردد العتبة لفلز معين  $3.00 \times 10^{14} \text{ Hz}$ . ما مقدار الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات المتحركة إذا أضيئ الفلز بضوء طوله الموجى  $6.50 \times 10^2 \text{ nm}$ ؟

$$KE = hf - hf_0$$

$$= h \left( \frac{c}{\lambda} - f_0 \right)$$

$$= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})$$

$$\left( \frac{3.00 \times 10^8 \text{ m/s}}{6.50 \times 10^{-7} \text{ m}} - 3.00 \times 10^{14} \text{ Hz} \right)$$

$$= 1.07 \times 10^{-19} \text{ J}$$

.51 ما مقدار الشغل اللازم لتحرير الإلكترون من سطح الصوديوم إذا كان تردد العتبة له  $4.4 \times 10^{14} \text{ Hz}$ ؟

$$hf_0 = \text{الشغل}$$

$$= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(4.4 \times 10^{14} \text{ Hz})$$

$$= 2.9 \times 10^{-19} \text{ J}$$

.52 إذا سقط ضوء تردد  $1.00 \times 10^{15} \text{ Hz}$  على الصوديوم في المسألة السابقة، فما مقدار الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية؟

$$KE = hf - hf_0$$

$$= h(f - f_0)$$

$$= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})$$

$$(1.00 \times 10^{15} \text{ Hz} - 4.4 \times 10^{14} \text{ Hz})$$

$$= 3.7 \times 10^{-19} \text{ J}$$

.53 مقياس الضوء يستعمل مقياس الضوء الفوتوجرافي الخلية الضوئية لقياس الضوء الساقط على الجسم المراد تصويره. كم يجب أن يكون اقتران الشغل لمادة المهبط حتى تكون الخلية الضوئية حساسة للضوء الأحمر ( $\lambda = 680 \text{ nm}$ ) كحساسيتها للألوان الأخرى للضوء؟

$$W = \frac{1240 \text{ eV.nm}}{\lambda_0} = \frac{1240 \text{ eV.nm}}{680 \text{ nm}}$$

$$= 1.8 \text{ eV}$$

## تابع الفصل 8

.59. إذا كانت الطاقة الحركية لـإلكترون ذرة الهيدروجين  $13.65 \text{ eV}$  فاحسب:

a. مقدار سرعة الإلكترون.

$$KE = \frac{1}{2} mv^2$$

$$\begin{aligned} v &= \sqrt{\frac{2KE}{m}} \\ &= \sqrt{\frac{(2)(13.65 \text{ eV})(1.60 \times 10^{-19} \text{ J/eV})}{9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}}} \\ &= 2.19 \times 10^6 \text{ m/s} \end{aligned}$$

b. مقدار طول موجة دي برولي المصاحبة للإلكترون.

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} \\ &= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ kg.m/s}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(2.19 \times 10^6 \text{ m/s})} \\ &= 0.332 \text{ nm} \end{aligned}$$

c. محيط ذرة الهيدروجين ثم قارنه بطول موجة دي برولي المصاحبة لـإلكترون الذرة. علماً بأن نصف قطر ذرة الهيدروجين  $0.519 \text{ nm}$ .

$$\begin{aligned} C &= 2\pi r \\ &= (2\pi)(0.519 \text{ nm}) = 3.26 \text{ nm} \end{aligned}$$

أي أن المحيط يساوي 10 أطوال موجية مكتملة.

.60. إذا كان طول موجة دي برولي المصاحبة لـإلكترون  $0.18 \text{ nm}$

a. فما مقدار فرق الجهد الذي تحرّك خلاله إذا بدأ الحركة من السكون؟

$$\lambda = \frac{h}{mv} \quad \text{طول موجة}$$

دي برولي:

$$v = \frac{h}{m\lambda} \quad \text{ومنها فإن السرعة تعطى}$$

بالعلاقة :

$$KE = \frac{1}{2} mv^2 \quad \text{الطاقة الحركية عندها}$$

تساوي:

$$\begin{aligned} &= \frac{1}{2} m \left( \frac{h}{m\lambda} \right)^2 \\ &= \frac{h^2}{2m\lambda^2} \end{aligned}$$

.57. يتتسارع إلكترون في أنبوب أشعة مهبطية من السكون خلال فرق جهد  $5.0 \times 10^3 \text{ V}$ . ما مقدار:

a. سرعة الإلكترون؟

$$\frac{1}{2} mv^2 = qV$$

$$\begin{aligned} v &= \sqrt{\frac{qV}{\frac{1}{2} m}} \\ v &= \sqrt{\frac{(1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(5.0 \times 10^3 \text{ V})}{(\frac{1}{2})(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})}} \\ &= 4.2 \times 10^7 \text{ m/s} \end{aligned}$$

b. الطول الموجي المصاحب للإلكترون؟

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} \\ &= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(4.2 \times 10^7 \text{ m/s})} \\ &= 1.7 \times 10^{-11} \text{ m} = 0.017 \text{ nm} \end{aligned}$$

.58. احتُجز نيوترون طاقته الحركية  $0.02 \text{ eV}$  فقط.

a. ما سرعة النيوترون؟

$$KE = (0.02 \text{ eV})(1.60 \times 10^{-19} \text{ J/eV})$$

$$= 3.2 \times 10^{-21} \text{ J}$$

$$\begin{aligned} &= \frac{1}{2} mv^2 \\ v &= \sqrt{\frac{2KE}{m}} = \sqrt{\frac{(2)(3.2 \times 10^{-21} \text{ J})}{1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}}} \\ &= 1.96 \times 10^3 \text{ m/s} \end{aligned}$$

b. أوجد طول موجة دي برولي المصاحبة للنيوترون.

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} \\ &= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}}{(1.67 \times 10^{-27} \text{ kg})(1.96 \times 10^3 \text{ m/s})} \\ &= 2.03 \times 10^{-10} \text{ m} \end{aligned}$$

## تابع الفصل 8

$KE = qV$  وباستخدام مصطلح فرق الجهد فإن الطاقة الحركية تساوي:

وباستخدام العلاقتين السابقتين للطاقة الحركية فإن فرق الجهد  $V$  يساوي:

$$\begin{aligned} V &= \frac{h^2}{2mq\lambda^2} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})^2}{(2)(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(0.18 \times 10^{-9} \text{ m})^2} \\ &= 47 \text{ V} \end{aligned}$$

- .b. إذا كان طول موجة دي برولي المصاحبة لبروتون  $0.18 \text{ nm}$  فما مقدار فرق الجهد الذي تحرك خلاله إذا بدأ الحركة من السكون؟

باستخدام الإشتقاق السابق فإن فرق الجهد يساوي:

$$\begin{aligned} V &= \frac{h^2}{2mq\lambda^2} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})^2}{(2)(1.67 \times 10^{-27} \text{ kg})(1.60 \times 10^{-19} \text{ C})(0.18 \times 10^{-9} \text{ m})^2} \\ &= 0.025 \text{ V} \end{aligned}$$

### مراجعة عامة

صفحة 58-59

- .61. ما مقدار الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات المتحررة من فلز إذا كان جهد إيقافها  $3.8 \text{ V}$ ؟

$$KE = -qV_0 = -(-1 \text{ e})(3.8 \text{ V}) = 3.8 \text{ eV}$$

- .62. إذا كان تردد العتبة لفلز  $8.0 \times 10^{14} \text{ Hz}$ ، فما اقتران الشغل له؟

$$\begin{aligned} W &= hf_0 \\ &= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(8.0 \times 10^{14} \text{ Hz}) \\ &= 5.3 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

- .63. إذا سقط ضوء تردد  $1.6 \times 10^{15} \text{ Hz}$  على الفلز في المسألة السابقة، فما مقدار الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات الضوئية؟

$$\begin{aligned} KE &= hf - hf_0 \\ &= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(1.6 \times 10^{15} \text{ Hz}) - 5.3 \times 10^{-19} \text{ J} \\ &= 5.3 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

- .64. احسب طول موجة دي برولي المصاحبة لديوترون (نواة نظير الهيدروجين  ${}^2\text{H}$ ) كتلته  $3.3 \times 10^{-27} \text{ kg}$  ويتحرك بسرعة  $2.5 \times 10^4 \text{ m/s}$ .

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})}{(3.3 \times 10^{-27} \text{ kg})(2.5 \times 10^4 \text{ m/s})} \\ &= 8.0 \times 10^{-12} \text{ m} \end{aligned}$$

## تابع الفصل 8

$$\begin{aligned} &= \left( \frac{1}{2} \right) (9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}) (1.82 \times 10^3 \text{ m/s})^2 \\ &\quad \left( \frac{\text{eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ &= 9.43 \times 10^{-6} \text{ eV} \end{aligned}$$

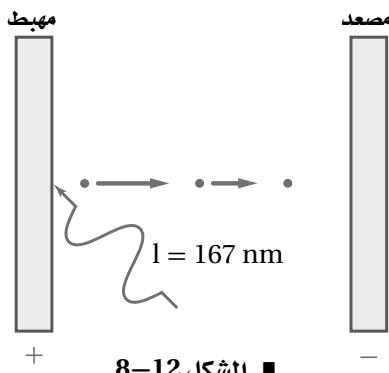
.68 المجهر الإلكتروني يعَد المجهر الإلكتروني مفيداً لأنَّه يمكن جعل الأطوال الموجية لموجات دي برولي المصاحبة للإلكترونات أقصر من الطول الموجي للضوء المرئي. ما مقدار الطاقة (بوحدة eV) اللازم تزويدها للإلكترون حتى يكون طول موجة دي برولي المصاحبة له 20.0 nm؟

$$\lambda = \frac{h}{mv} \quad \text{طول موجة دي برولي:}$$

$$v = \frac{h}{m\lambda} \quad \text{ومنها فإن السرعة تعطى بالعلاقة:}$$

$$\begin{aligned} KE &= \frac{1}{2} mv^2 \quad \text{الطاقة الحركية عندها تساوي:} \\ &= \frac{1}{2} m \left( \frac{h}{m\lambda} \right)^2 \\ &= \frac{h^2}{2m\lambda^2} \\ &= \left( \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})^2}{(2)(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(20.0 \times 10^{-9} \text{ m})^2} \right) \\ &\quad \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \\ &= 3.77 \times 10^{-3} \text{ eV} \end{aligned}$$

.69 يسقط إشعاع على قصدير، كما في الشكل 8-8. إذا كان تردد العتبة للقصدير  $1.2 \times 10^{15} \text{ Hz}$  فما مقدار:



a. طول موجة العتبة للقصدير؟

$$c = \lambda f$$

$$\lambda = \frac{c}{f} = \frac{3.00 \times 10^8 \text{ m/s}}{1.2 \times 10^{15} \text{ Hz}} = 2.5 \times 10^{-7} \text{ m}$$

.65. إذا كان اقتران الشغل للحديد 4.7 eV

a. فما مقدار طول موجة العتبة له؟

$$\begin{aligned} W &= \frac{hc}{\lambda_0} = \frac{1240 \text{ eV.nm}}{\lambda_0} \\ \lambda_0 &= \frac{1240 \text{ eV.nm}}{W} = \frac{1240 \text{ eV.nm}}{4.7 \text{ eV}} \\ &= 2.6 \times 10^2 \text{ nm} \end{aligned}$$

b. إذا سقط إشعاع طوله الموجي 150 nm على الحديد، فما مقدار الطاقة الحركية العظمى للإلكترونات المتحررة بوحدة eV؟

$$\begin{aligned} KE &= \frac{hc}{\lambda} - \frac{hc}{\lambda_0} = \frac{1240 \text{ eV.nm}}{150 \text{ nm}} - 4.7 \text{ eV} \\ &= 3.6 \text{ eV} \end{aligned}$$

.66. إذا كان اقتران الشغل للباريوم 2.48 eV، فما أكبر طول موجي للضوء يستطيع تحرير إلكترونات منه؟

$$\begin{aligned} 2.48 \text{ eV} &= hf_0 = \frac{hc}{\lambda_0} \\ \lambda_0 &= \frac{hc}{2.48 \text{ eV}} \quad \text{أي:} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})(3.00 \times 10^8 \text{ m/s})}{(2.48 \text{ eV}) \left( \frac{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ eV}} \right)} \\ &= 5.01 \times 10^{-7} \text{ m} \\ &= 501 \text{ nm} \end{aligned}$$

.67. طول موجة دي برولي المصاحبة للإلكترون 400.0 nm، وهي تساوى أقصى طول موجي للضوء المرئي. احسب مقدار:

a. سرعة الإلكترون.

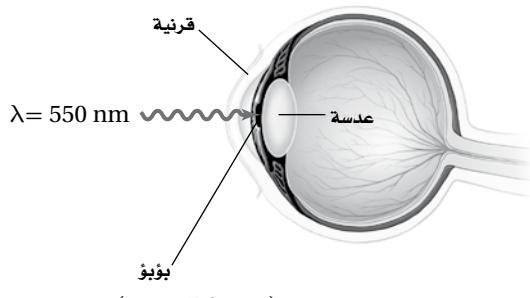
$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{h}{mv} \\ v &= \frac{h}{m\lambda} \quad \text{أي:} \\ &= \frac{6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz}}{(9.11 \times 10^{-31} \text{ kg})(400.0 \times 10^{-9} \text{ m})} \\ &= 1.82 \times 10^3 \text{ m/s} \end{aligned}$$

.68. طاقة الإلكترون بوحدة eV.

$$KE = \frac{1}{2} mv^2$$

## تابع الفصل 8

- .71 تطبيق المفاهيم يدخل الضوء المرئي الذي شدته  $1.5 \times 10^{-11} \text{ W/m}^2$  بصعوبة إلى عين إنسان، كما في الشكل 8-13.



الشكل 8-13 ■

- a. إذا سلط هذا الضوء على عين الإنسان ومر خلال بؤبة عينه، فما مقدار القدرة التي تدخل عينه بوحدة الواط؟

$$\begin{aligned} & \text{(المساحة)} \quad \text{(شدة الضوء)} = \text{القدرة} \\ & = (\pi r^2) (\text{شدة الضوء}) \\ & = (1.5 \times 10^{-11} \text{ W/m}^2) (\pi (3.5 \times 10^{-3} \text{ m})^2) \\ & = 5.8 \times 10^{-16} \text{ W} \end{aligned}$$

- b. استخدم الطول الموجي المُعطى للضوء المرئي والمعلومات المُعطاة في الشكل 8-13 لكي تحسب عدد الفوتونات التي تدخل العين في كل ثانية.

$$\begin{aligned} E &= \frac{hc}{\lambda} \quad \text{طاقة كل فوتون:} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})(3.00 \times 10^8 \text{ m/s})}{550 \times 10^{-9} \text{ m}} \\ &= 3.62 \times 10^{-19} \text{ J} \\ n &= \frac{P}{E} = \frac{5.8 \times 10^{-16} \text{ J/s}}{3.62 \times 10^{-19} \text{ J}} \quad \text{فوتون/ثانية} \\ &= 1600 \text{ فوتون/ثانية} \end{aligned}$$

- b. اقتران الشغل للقصدير؟

$$\begin{aligned} W &= hf_0 \\ &= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(1.2 \times 10^{15} \text{ Hz}) \\ &= 8.0 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

- c. الطاقة الحركية للإلكترونات المتحركة بوحدة eV، إذا كان الطول الموجي للإشعاع الكهرومغناطيسي الساقط  $167 \text{ nm}$ ؟

$$\begin{aligned} KE_{\text{عزمي}} &= \frac{hc}{\lambda} - hf_0 \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(3.00 \times 10^8 \text{ m/s})}{8.0 \times 10^{-19} \text{ J}} - 167 \times 10^{-9} \text{ m} \\ &= 3.9 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

$$KE_{\text{عزمي}} = (3.9 \times 10^{-19} \text{ J}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1.60 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) = 2.4 \text{ eV}$$

**التفكير الناقد**  
صفحة 59-60

70. تطبيق المفاهيم يبعث مصدر ليزر هيليوم-نيون فوتونات طولها الموجي  $632.8 \text{ nm}$ .

- a. احسب مقدار الطاقة بوحدة الجول لكل فوتون يبعث من الليزر.

$$\begin{aligned} E &= \frac{hc}{\lambda} \quad \text{كل فوتون يمتلك طاقة تساوي:} \\ &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})(3.00 \times 10^8 \text{ m/s})}{632.8 \times 10^{-9} \text{ m}} \\ &= 3.14 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

- b. إذا كانت قدرة مصدر ليزر صغير تقليدي  $0.5 \text{ mW}$  تكافئ  $(5 \times 10^{-4} \text{ J/s})$ ، فما عدد الفوتونات المنبعثة من مصدر الليزر في كل ثانية؟

$$\begin{aligned} n &= \frac{P}{E} = \frac{5 \times 10^{-4} \text{ J/s}}{3.14 \times 10^{-19} \text{ J}} \\ &= 2 \times 10^{15} \text{ فوتون/s} \end{aligned}$$

**الكتابة في الفيزياء**  
صفحة 60

.73. في ضوء ما درسته عن مبدأ عدم التحديد. إبحث عن الحتمية وعدم التحديد في الفيزياء لهيزنبرج وأكتب بحثاً عن ذلك.

ستختلف الإجابات ويجب أن تتضمن: أن مبدأ هيزنبرج يتضمن أنه لا يمكن قياس خاصيتين فيزيائيتين (الموقع والزخم) لجسيم (الإلكترون) بلحظة واحدة معينة دون وجود قدر من عدم التأكيد من دقة القياس لإحدى الخاصيتين، فإذا عرفنا موقع الإلكترون بلحظة ما أصبح مستحيلاً معرفة زخمه بالدقة نفسها. وينتتج عدم التحديد عن عملية القياس نفسها، والتي تؤثر فيها أجهزة القياس على الكميات المقيسة، بما فيها الضوء المستخدم نفسه. فعلى هذا المستوى فإنه عند التعامل مع ذرات أو جزيئات أو جسيمات أولية تقوم بتصوير فوتونات لقياس سرعة هذه الجسيمات بدقة معينة، ثم نصوب فوتونات أخرى لقياس موضع هذه الجسيمات. وننظر لأن الفوتونات لها طاقة تقوم بدفع الجسيم عند الاصطدام به فيتغير موضعه، وبالتالي فإننا لا نستطيع تحديد موقعه بدقة ولا تحديد زخمه بدقة.

**مراجعة تراكمية**  
صفحة 60

.74. يتحرك شعاع من الإلكترونات بسرعة  $2.8 \times 10^8 \text{ m/s}$  في مجال كهربائي مقداره  $1.4 \times 10^4 \text{ N/C}$  ما مقدار المجال المغناطيسي الذي يجب أن تتحرك خلاله الإلكترونات حتى تحافظ على حركتها فيه دون انحراف؟

$$v = \frac{E}{B}$$

$$B = \frac{E}{v} = \frac{1.4 \times 10^4 \text{ N/C}}{2.8 \times 10^8 \text{ m/s}}$$

$$= 5.0 \times 10^{-5} \text{ T} = 5.0 \times 10^1 \mu\text{T}$$

.72. إنشاء الرسوم البيانية واستخدامها أكمل طالب تجربة التأثير الكهروضوئي، وسجل جهد الإيقاف كدالة رياضية في الطول الموجي، كما في الجدول 1-8. وكان مهبط الخلية الضوئية مصنوع من الصوديوم. عين البيانات (جهد الإيقاف مقابل التردد) واستعمل الآلة الحاسبة لرسم أفضل خط مستقيم. استخدم الميل والمقطع وأوجد اقتران الشغل، وطول موجة العتبة، ومقدار  $\frac{h}{q}$  في هذه التجربة. قارن قيمة  $\frac{h}{q}$  مع القيمة المقبولة.

الجدول 1-8	
جهد الإيقاف مقابل الطول الموجي	
$V_0$ (eV)	$\lambda$ (nm)
4.20	200
2.06	300
1.05	400
0.41	500
0.03	600

حوال الطول الموجي إلى تردد، ثم مثل البيانات بعد ذلك بيانيًا، ثم حدد أفضل ميل للخط المستقيم من الرسم البياني.

$$\begin{aligned} 4.18 \times 10^{-15} \text{ V/Hz} &= \text{أميل} \\ &= 4.18 \times 10^{-15} \text{ J/Hz.C} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{القيمة المقبولة تساوي :} \\ \frac{h}{e} &= \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})}{(1.60 \times 10^{-19} \text{ C})} \\ &= 4.14 \times 10^{-15} \text{ J/Hz.C} \end{aligned}$$

من الرسم البياني يكون تردد العتبة :

$$f_0 = 4.99 \times 10^{14} \text{ Hz},$$

والذي يعطي طول موجة العتبة من خلال :

$$\lambda_0 = \frac{c}{f_0} = \frac{3.00 \times 10^8 \text{ m/s}}{4.99 \times 10^{14} \text{ Hz}} = 601 \text{ nm}$$

ويكون الشغل يساوي :

$$\begin{aligned} W &= hf_0 \\ &= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(4.99 \times 10^{14} \text{ Hz}) \\ &= 3.31 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

## تابع الفصل 8

### مسألة تحضير

صفحة 45

افترض أن قطعة نقدية كتلتها  $5.0 \text{ g}$  معلقة ببابض تهتز إلى أعلى وإلى أسفل، وكانت السرعة القصوى لهذه القطعة في أثناء اهتزازها  $1.0 \text{ cm/s}$ . اعتبر أن قطعة النقد المهتزة تمثل الاهتزازات الكمية للإلكترونات في الذرة، حيث تعطى طاقة الاهتزازات بالمعادلة

$$E = nhf$$



1. احسب الطاقة الحركية العظمى للجسم المهتز.

$$KE = \frac{1}{2} mv^2$$

$$\begin{aligned} &= \left(\frac{1}{2}\right)(5.0 \times 10^{-3} \text{ kg})(1.0 \times 10^{-2} \text{ m/s})^2 \\ &= 2.5 \times 10^{-7} \text{ J} \end{aligned}$$

2. يبعث الجسم المهتز طاقة على شكل ضوء بتردد  $5.0 \times 10^{14} \text{ Hz}$  إذا كانت هذه الطاقة تُبعث في مرحلة واحدة فاحسب الطاقة التي يفقدها الجسم.

$$E = hf$$

$$\begin{aligned} &= (6.63 \times 10^{-34} \text{ J/Hz})(5.0 \times 10^{14} \text{ Hz}) \\ &= 3.3 \times 10^{-19} \text{ J} \end{aligned}$$

3. حدد عدد المراحل التي ستقل فيها طاقة الجسم بمقادير متساوية من أجل أن يفقد طاقته كلها.

$$\begin{aligned} \frac{2.5 \times 10^{-7} \text{ J}}{3.3 \times 10^{-19} \text{ J}} &= \frac{\text{عدد المراحل}}{\text{مرحلة}} \\ &= 7.6 \times 10^{11} \text{ مراحل} \end{aligned}$$