

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## ملخص شرح درس النموذج الجسيمي والنموذج الموجي

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر](#) ⇨ [فيزياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-04-27 05:10:06

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر"

## روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

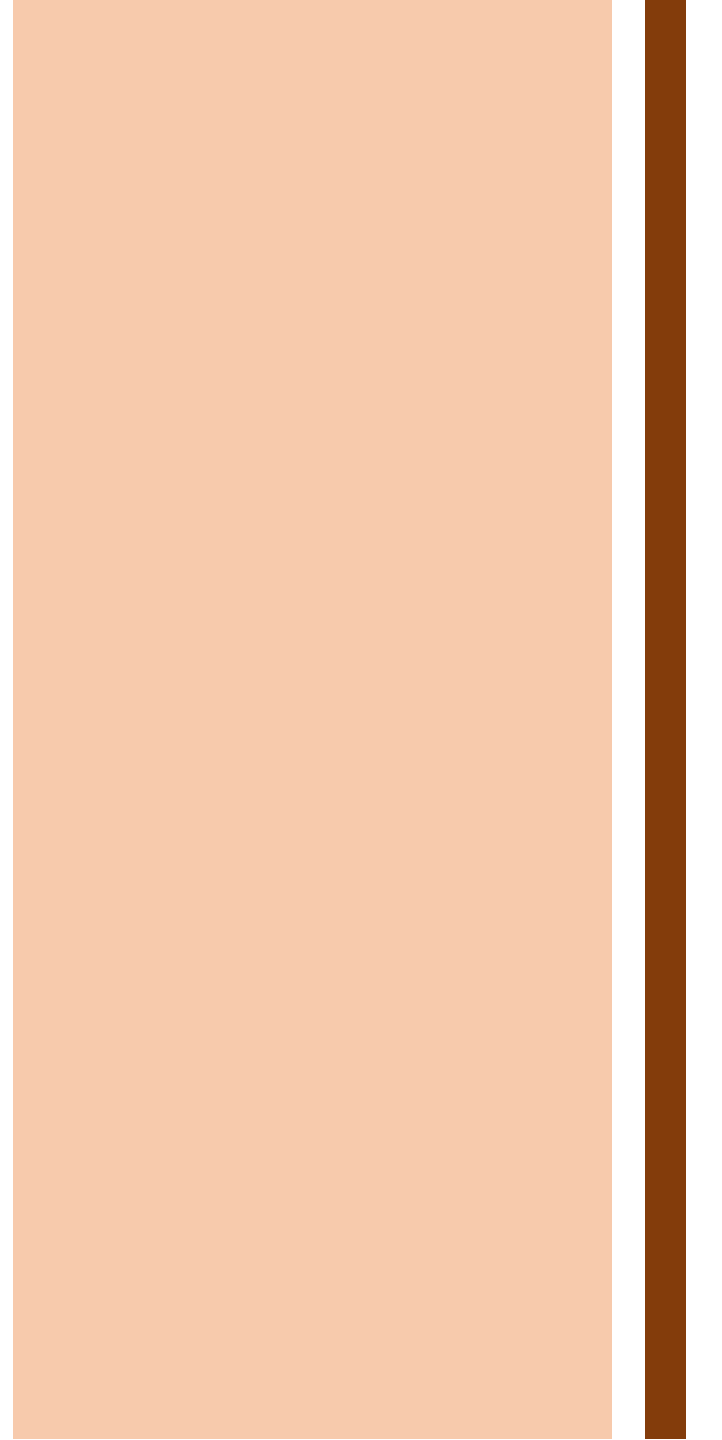
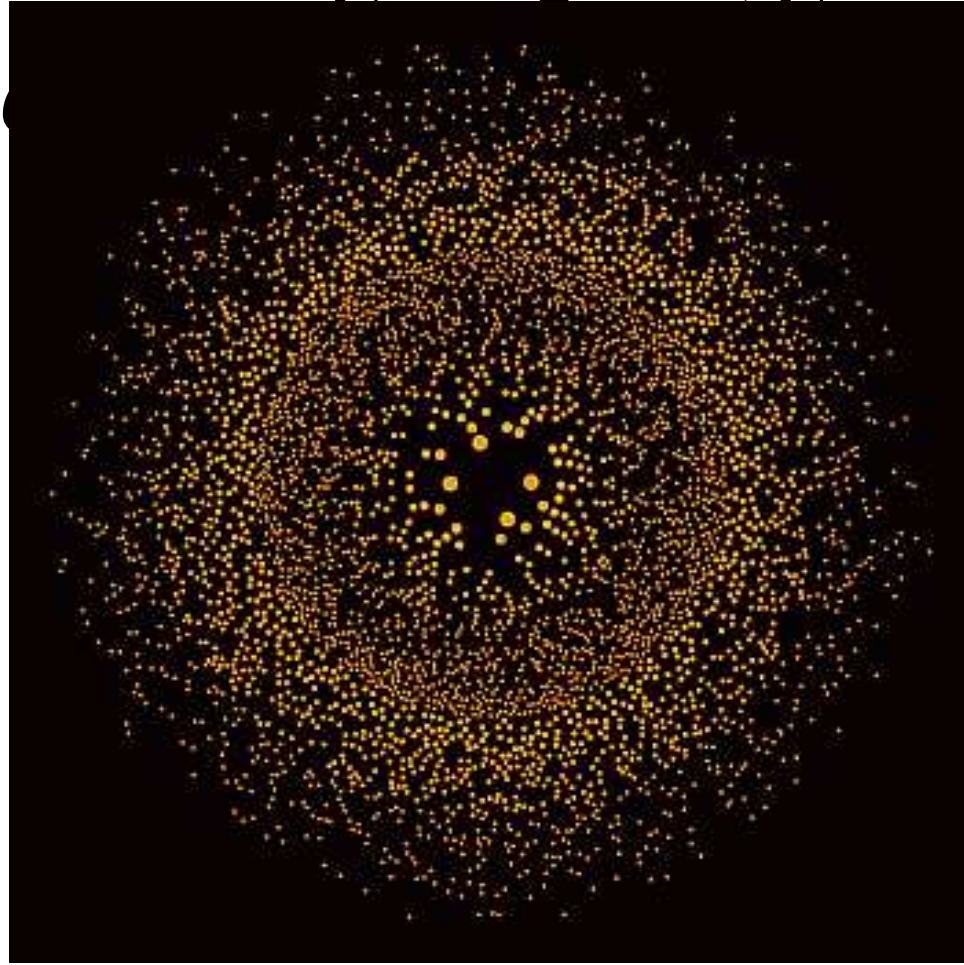
[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة فيزياء في الفصل الثاني

<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج رابع</a>	1
<a href="#">نموذج إجابة الاختبار العملي التدريبي في منهج كامبريدج</a>	2
<a href="#">اختبار عملي تدريبي في منهج كامبريدج</a>	3
<a href="#">اختبار عملي ثاني مع نموذج الإجابة</a>	4
<a href="#">اختبار عملي أول مع نموذج الإجابة</a>	5

# النموذج الجسيمي



# النموذج الجسيمى

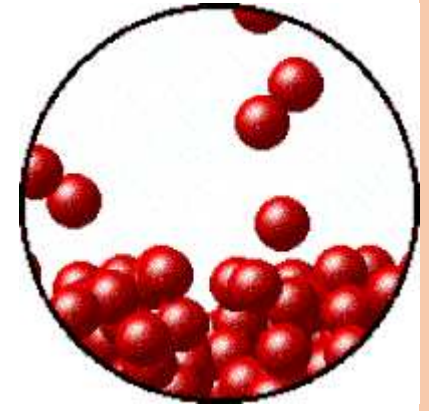


معرفة الجسيمات التي تتكون منها المادة والطريقة التي تتصرف بها يعد مهما لشرح خصائص المادة

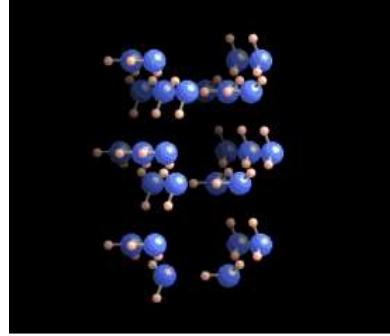
بدراسة سلوك الجسيمات يمكن  
تفسير التصادمات والتنبؤ بكيفية  
تحركها بعد التصادم بناءا على  
معرفة الكتل والسرعات



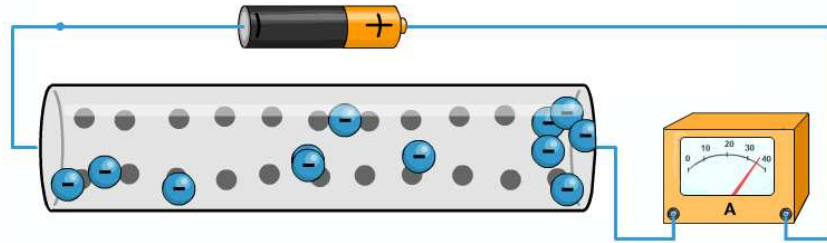
النموذج الجسيمي نموذج جهري يمكن ملاحظته  
ويفسر بعض الظواهر :



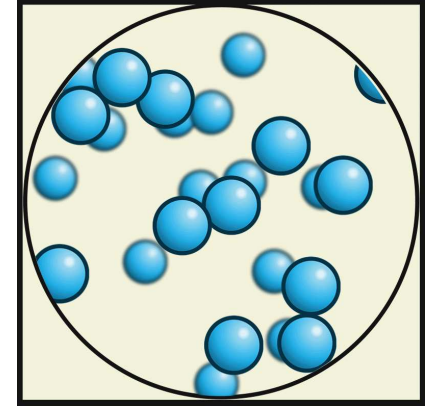
النموذج النووي للذرة  
( الانحلال الاشعاعي  
وتفاعلات الانشطار  
والاندماج النووي )



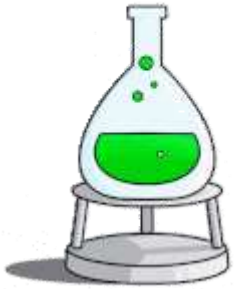
المواد البلورية (الخصائص  
المكانكية )



تدفق الالكترونات ( التيار الكهربائي )

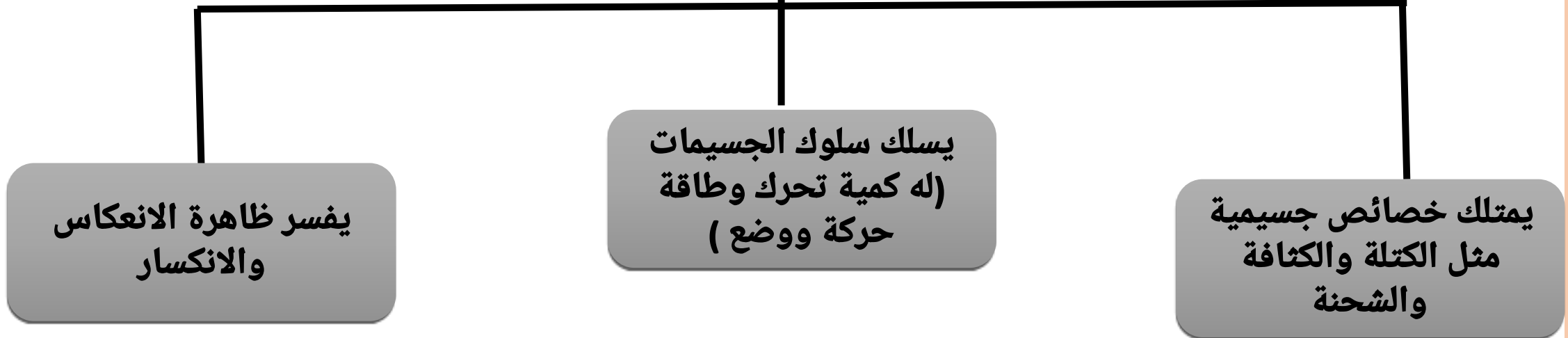


النظرية الحركية  
( الضغط ودرجة  
الحرارة والحجم لغاز  
ما )



البنية الذرية  
( التفاعلات الكيميائية  
)

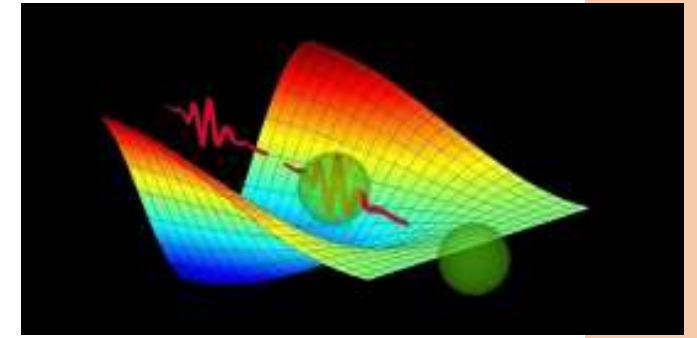
# النموذج الجسيمى



لاحظ أنه مثلا حدوث الانعكاس والانكسار يكون غير كافيا للحكم على الضوء بأن له طبيعة موجية لأنه حتى الجسيمات يحدث لها ارتداد (انعكاس) ويمكن أن تغير اتجاه حركتها

# النموذج الموجي

الموجات هي طريقة تنتقل بها الطاقة من مكان الى آخر ويمكن ان يفسر النموذج الموجي عدة ظواهر:

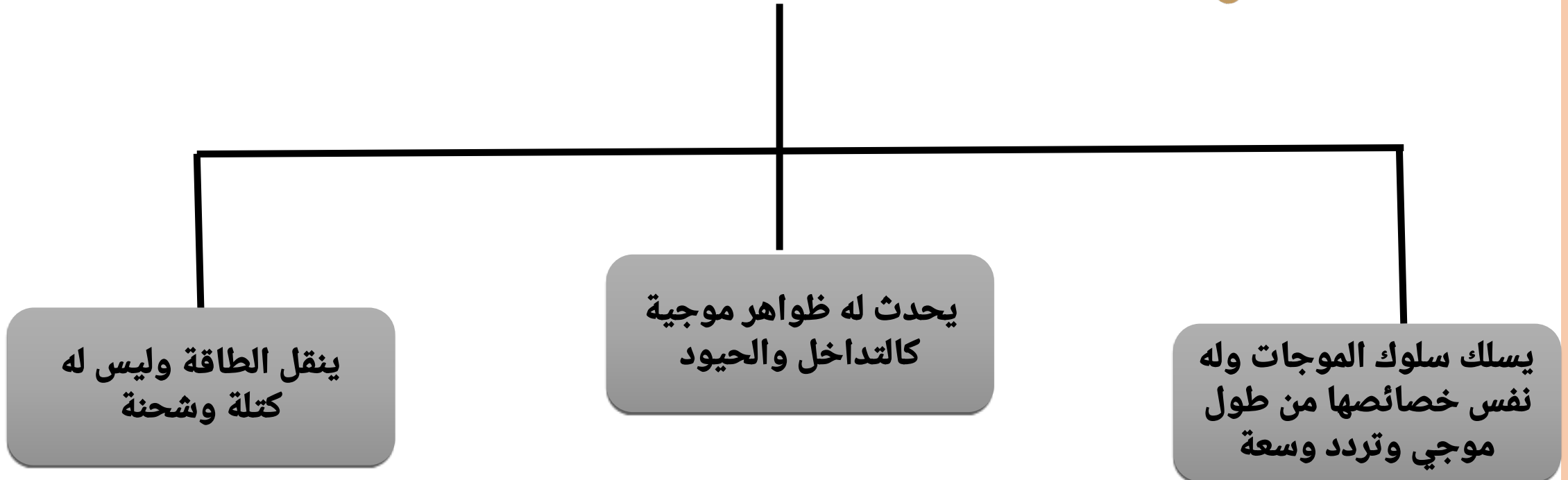
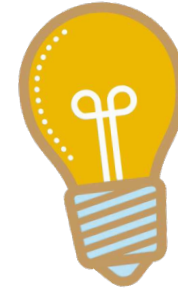


الضغط او الكثافة  
( الصوت )

شدة المجال الكهربائي  
وكثافة الفيض المغناطيسي  
( الضوء والموجات  
الكهرومغناطيسية )

الازاحة  
(الموجات في الاوتار)

# النموذج الموجي





# موجات أم جسيمات

٤٤

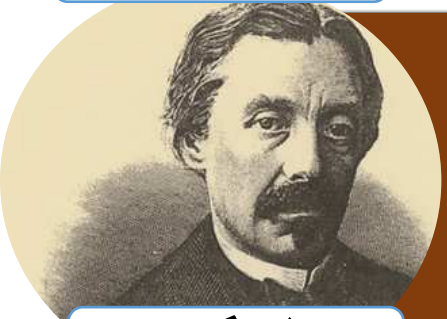
- الضوء ينتقل كجسيمات يمكن أن ينكسر وينعكس
- الضوء ينتقل أسرع في الماء عن الهواء
- لم يستطع تفسير حيود وتداخل الضوء لكنه استطاع تفسير الطبيعة الجسيمية للضوء

نيوتن



- أثبت حيود الضوء وتداخله في تجربة الشق المزدوج

يونج



- أثبت أن الضوء ينتقل في أبطأ في الماء عن الهواء

فوكو



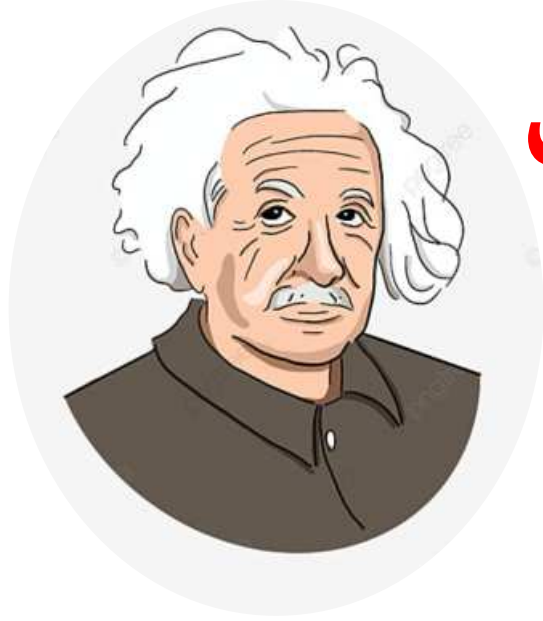
# الطبيعة الجسيمية للضوء



يصدر عداد جايجر نقرات فردية أو منفصلة عند وضعه بجوار مصدر اشعاع جاما ويمكن استنتاج ان اشعة جاما تسلك سلوك الجسيمات عندما تتفاعل مع جسيمات الغاز داخل عداد جيجر



يمكن وضع هذا كدليل على أن  
للضوء طبيعة جسيمية



# الفوتونات



التأثير الكهروضوئي : تفاعل بين  
فوتون والكترون في فلز ما حيث  
يتحرر الالكترون من سطح الفلز

الفوتون : كمية من الطاقة  
الكهرومغناطيسية

ظاهرة التأثير الكهروضوئي وتفسير  
أينشتاين لها أقنعت العلماء بأن الضوء يمكن  
أن يسلك سلوك الجسيمات والتي سميت  
بالفوتونات

# الفوتونات

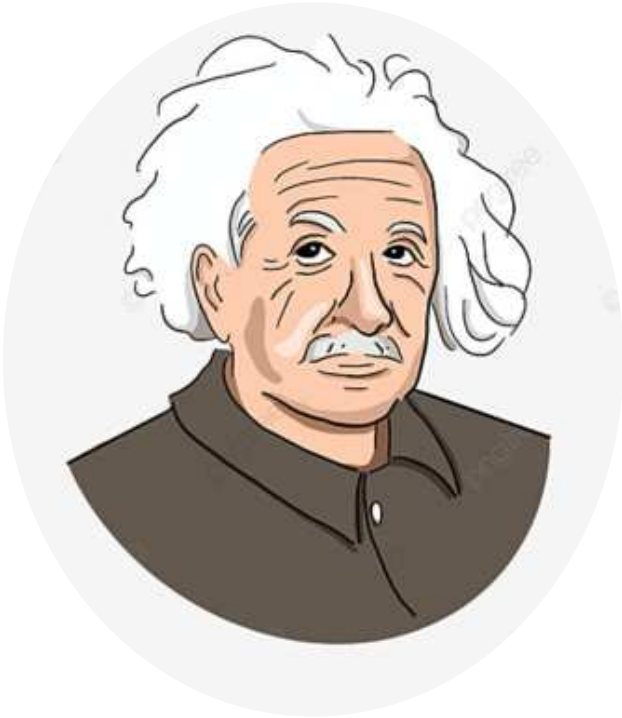
استخدم نيوتن كلمة **corpuscule** وتعني كريات صغيرة للجسيمات التي كان يعتقد ان الضوء يتكون منها



الفوتون هو حزمة من الطاقة او كمة من الطاقة الكهرومغناطيسية والكمة هي كمية محددة منفصلة من شي ما

وضع ماكس بلانك نظرية الكم التي تقول ان الضوء عبارة عن كمات منفصلة او حزم منفصلة لها تردد معين يتناسب مع طاقة هذه الكمة ( **طاقة**

$$E=hf \text{ الكمة}$$



# علاقة أينشتاين

$$E=hf$$

$$,h=6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}$$

ثابت بلانك

العلاقة بين خاصية جسيمية (الطاقة) وخاصية موجية (التردد)

- طاقة الفوتون تتناسب طردياً مع تردد الموجات الكهرومغناطيسية
- الأشعة عالية التردد يعني أن طاقة فوتوناته عالية

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

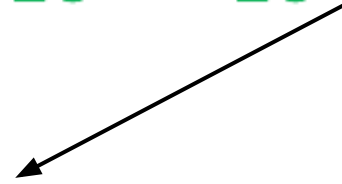
- طاقة الفوتون تتناسب عكسياً مع طول الموجة

$$E=hf$$

$$,h=6.63\times 10^{-34}$$

لأشعة جاما ترددات أكبر من  $10^{20}$  هيرتز  
طاقة فوتون جاما

$$E=6.63\times 10^{-34} \times 10^{20} = 10^{-13} \text{ ج}$$



تعتبر هذه الكمية من الطاقة صغيرة جدا لذلك  
نحن لا نلاحظ الفوتونات الفردية لأشعة جاما

قد تكون طاقة الفوتونات الفردية صغيرة جدا  
لكن معدل انبعاث الفوتونات من المصدر هائل

$$\text{معدل الفوتونات المنبعثة} = \frac{\text{القدرة}}{\text{طاقة الفوتون الواحد}}$$

١ . تبعث وصلة ثنائية ضوئية (LED) ضوءاً بطول موجة (670 nm)، احسب طاقة الفوتون الواحد لهذا الضوء، ثم احسب معدل انبعاث الفوتونات من هذه الوصلة إذا علمت أن القدرة الإشعاعية للضوء الصادر من الوصلة الثنائية تبلغ (50.0 mW).

سرعة الضوء في الفراغ:  $c = 3.00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

ثابت بلانك:  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

## أسئلة

للإجابة عن الأسئلة من ١ إلى ٤، ستحتاج إلى هذه القيم:

سرعة الضوء في الفراغ:  $c = 3.00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$ ;

ثابت بلانك:  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}$ .

١ احسب طاقة فوتون  $\gamma$ -عالي الطاقة الذي تردده  $(1.0 \times 10^{26} \text{ Hz})$ .

٢ الأطوال الموجية للضوء المرئي في المدى (400 nm)

(بنفسجي) إلى (700 nm) (أحمر). احسب طاقة فوتون

من الضوء الأحمر وفوتون من الضوء البنفسجي.



٣ احسب طول الموجة للموجات الكهرومغناطيسية لكل فوتون من (أ) إلى (هـ) فيما يأتي، ثم استخدم الشكل ١-٨ لتحديد المنطقة في الطيف الكهرومغناطيسي التي ينتمي إليها كل فوتون. طاقة الفوتونات هي:

- أ.  $10^{-12}$  ج.  $10^{-18}$  ج.  
 ب.  $10^{-16}$  د.  $10^{-20}$  د.  
 هـ.  $10^{-28}$  هـ.

٤ ليزر قدرته (1.0 mW) ينتج ضوءًا أحمرًا طول موجته  $(6.48 \times 10^{-7} \text{ m})$ . احسب عدد الفوتونات التي ينتجها الليزر في الثانية.



الشكل ١-٨ الأطوال الموجية للطيف الكهرومغناطيسي (الحدود بين بعض المناطق غير واضحة).

# الإلكترون فولت eV

الإلكترون فولت : الطاقة التي يكتسبها إلكترون عندما ينتقل بواسطة فرق جهد مقداره (1V)

طاقة الفوتون  
صغيره جدا وأقل  
من الجول لذلك  
تستخدم وحدة  
الإلكترون فولت

عندما ينتقل إلكترون بواسطة فرق جهد يحدث انتقال طاقة الشغل المبذول أو الطاقة المنتقلة  $W=QV$

$$W = QV = 1.60 \times 10^{-19} \times 1 = 1.60 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$1 \text{ eV} = 1.60 \times 10^{-19} \text{ J}$$

مهم

- للتحويل من (eV) إلى (J) اضرب في  $(1.60 \times 10^{-19})$ .
- للتحويل من (J) إلى (eV) اقسم على  $(1.60 \times 10^{-19})$ .

عندما يتحرك الكترون بواسطة فرق جهد  $1V$   
فإن  $1eV$  من الطاقة التي يكتسبها هذا الالكترتون أو تنقل إليه

عندما يسرع جسيم مشحون الى سرعة  $v$  بواسطة فرق جهد  $V$  فإن طاقة  
حركته تزداد

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

ومنها فإن سرعة الالكترتون :

$$v = \sqrt{\frac{2eV}{m}}$$

## أسئلة

للإجابة عن الأسئلة من ٥ إلى ٧ ستحتاج إلى هذه القيم:

سرعة الضوء في الفراغ:  $c = 3.00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

ثابت بلانك:  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J s}$

٥) ينتقل إلكترون عبر خلية قوتها الدافعة الكهربائية (1.2 V)،

احسب الطاقة المنقولة إلى الإلكترون، واكتب إجابتك

بوحدة الإلكترون فولت (eV) والجول (J).

٦) احسب الطاقة بوحدة (eV) لفوتون أشعة-X (الأشعة

السينية) الذي تردده ( $3.0 \times 10^{18} \text{ Hz}$ ).

٧) مستعيناً بالعمليات الحسابية، حدّد المنطقة من الطيف

الكهرومغناطيسي (الشكل ٨-١) التي ينتمي إليها فوتون

طاقته (10 eV).

٨) يتسارع بروتون من السكون بواسطة فرق جهد مقداره

(1500 V). شحنة البروتون ( $+1.60 \times 10^{-19} \text{ C}$ ) وكتلته

( $1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$ ): احسب:

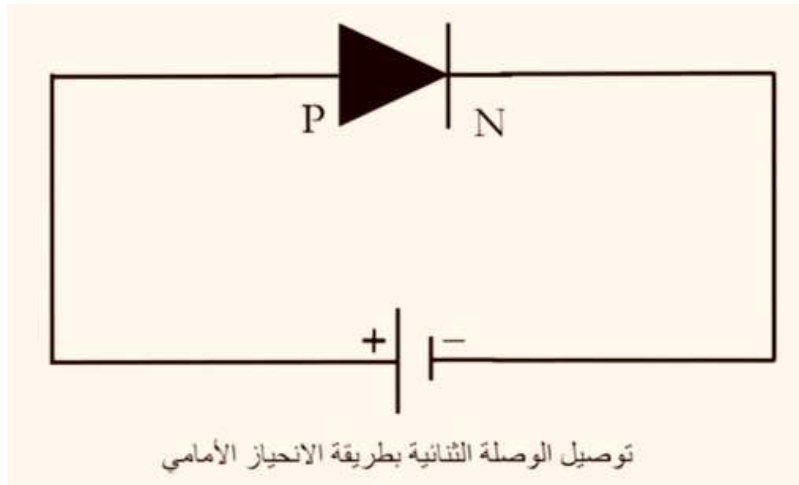
أ. طاقة حركته النهائية بوحدة الجول (J).

ب. سرعته النهائية.

# مهارة عملية: تقدير ثابت بلانك $h$

يمكن الحصول على تقدير لقيمة ثابت بلانك عن طريق تجربة باستخدام الوصلة الثنائية الضوئية

الوصلة الثنائية الضوئية: مكون كهربائي يعمل في اتجاه واحد فقط (الاتجاه الأمامي)



توصيل الوصلة الثنائية بطريقة الانحياز الأمامي

# مهارة عملية: تقدير ثابت بلانك $h$

الوصلة الثنائية الضوئية تتطلب حد أدنى من فرق الجهد الكهربائي يسمى جهد العتبة ومصايح الوصلات الثنائية ذات الألوان المختلفة لها قيم مختلفة لجهد العتبة

الوصلة الثنائية الباعثة للضوء الأحمر تتطلب جهد عتبة منخفض لجعلها في حالة توصيل لذلك تعطي فوتونات منخفضة الطاقة

الوصلة الثنائية الباعثة للضوء الأزرق تتطلب جهد عتبة مرتفع لجعلها في حالة توصيل لذلك تعطي فوتونات عالية الطاقة

عندما تكون الوصلة الثنائية الضوئية موصلة في الانحياز الامامي فإن الطاقة الكهربائية لالكترون واحد يمر عبر الوصلة الثنائية تنتقل لتصبح طاقة فوتون واحد

الطاقة المنقولة بواسطة الإلكترون = طاقة الفوتون

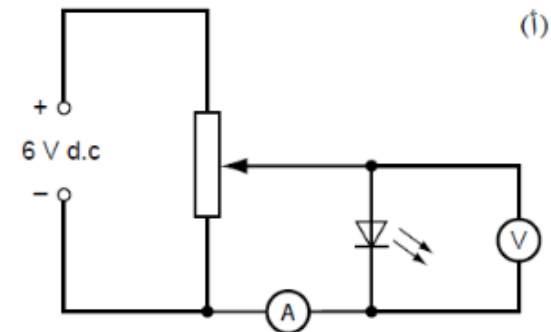
$$eV = \frac{hc}{\lambda}$$

## القياسات في التجربة

طول الموجة للضوء المنبعث من الوصلة الثنائية

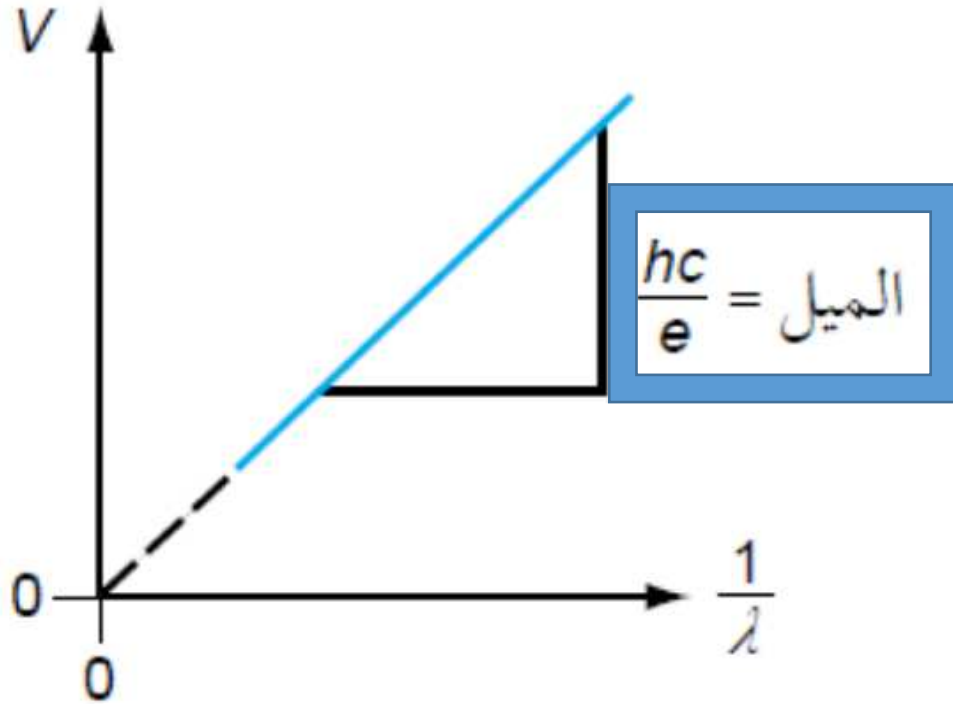
فرق الجهد الكهربائي بين طرفي الوصلة الثنائية

يمكن الحصول عليه من خلال تجربة محزوز الحيود او من خلال الطول الموجي المكتوب على الوصلة الثنائية الضوئية





عند استخدام عدة وصلات ثنائية بألوان مختلفة يمكن تحديد فرق  
الجهد الكهربائي والطول الموجي ورسم تمثيل بياني بين فرق الجهد  
ومقلوب الطول الموجي



يمكن من خلال ميل المنحني  
حساب ثابت بلانك بمعلومية  
ان سرعة الضوء وشحنة  
الالكترون ثابتة

