



الوزارهالي التعليم العالي
MINISTRY OF HIGHER EDUCATION



الفصل الأول مبادئ الفيزياء الحديثة

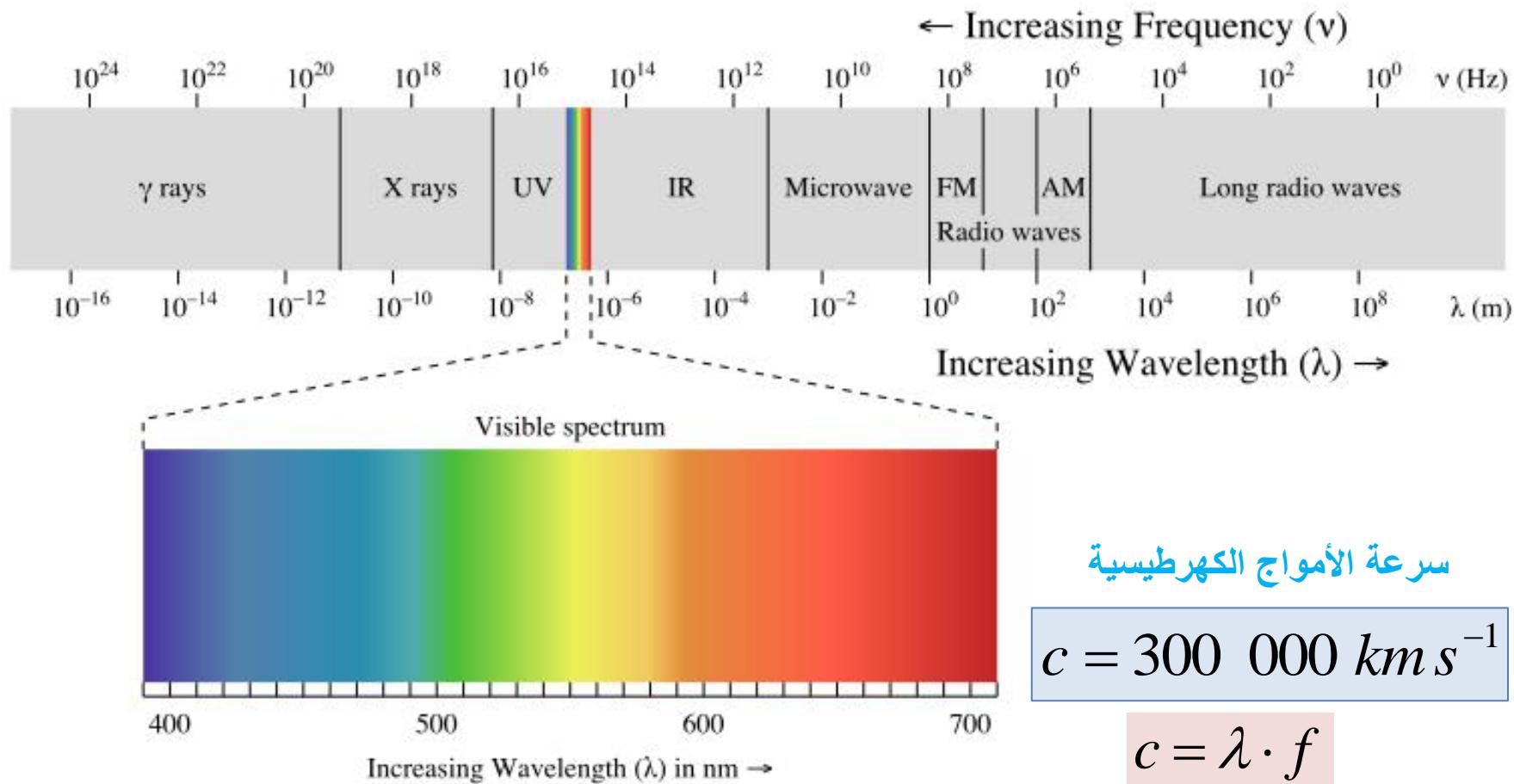
Modern Physics Principles



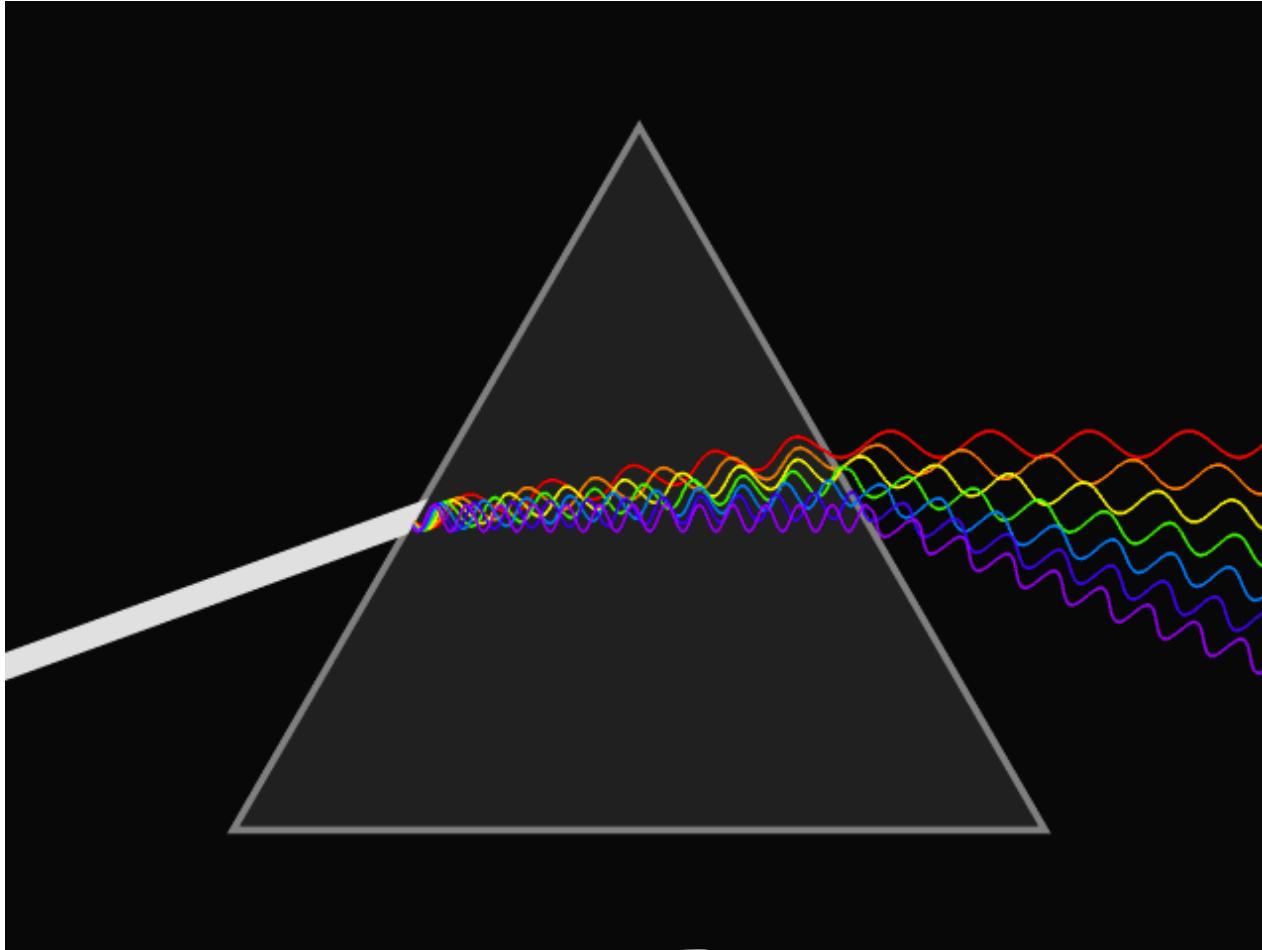
أهداف هذا الفصل

- دراسة المثنوية الموجية - الجسيمية للإشعاعات الكهروطيسية وأهم تطبيقاتها
 - تطبيقات الطبيعة الموجية
 - تطبيقات الطبيعة الجسيمية وأهمها مفعول كومتون الذي يوظف للكشف عن هشاشة أو ترقق العظام عند كبار السن.
- دراسة المثنوية الجسيمية - الموجية للجسيمات المادية وأهم تطبيقاتها
 - تطبيقات الطبيعة الجسيمية
 - تطبيقات الطبيعة الموجية وأهمها المجاهر الإلكترونية التي أحدثت ثورة في البحث العلمي عموماً وفي العلوم الحيوية بشكل خاص.

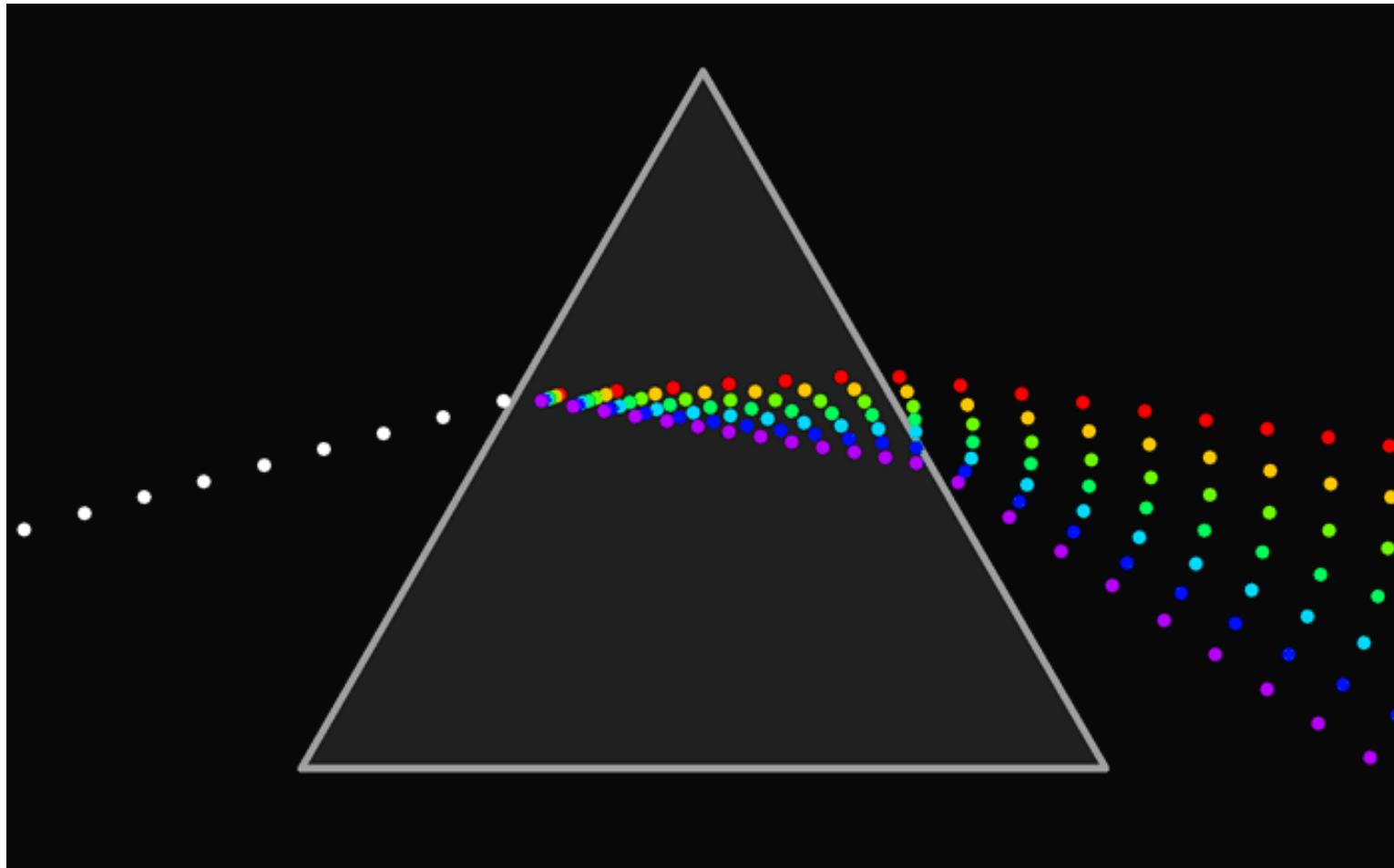
طيف الإشعاعات الكهرومagnetية



الطبيعة الموجية للإشعاعات الكهرومغناطيسية



الطبيعة الجسيمية للإشعاعات الكهرومagnetية



العلاقة بين الطبيعة الموجية للإشعاعات الكهروطيسية وطبيعتها الجسيمية

- حسب بلانك طاقة الإشعاعات الكهروطيسية مكماة أي تصدر وفق كميات صغيرة تدعى "كم quantum"
- تربط بين طاقة الكم الواحد وتواتر الإشعاع الكهروطيسى

$$E_{\min} = hf$$

- بالاعتماد على نظرية بلانك تمكّن آينشتاين من تفسير المفعول الكهروضوئي. إذ يبدي الإشعاع الطبيعية الجسيمية باستخراجه إلكترون من الذرة، ويطلق على الكم الضوئي في هذه الحالة اسم الفوتون Photon.

العلاقة بين الطبيعة الموجية للإشعاعات الكهروطيسية وطبيعتها الجسيمية

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

$$(1eV = 1.6 \times 10^{-19} Joule)$$

$$(1A^\circ = 10^{-10} m)$$

$$E(eV) = \frac{hc}{\lambda 10^{+10} A^\circ \cdot 10^{-10} \cdot 1.6 \times 10^{-19}}$$

$$E(eV) = \frac{12400}{\lambda(A^\circ)}$$

ومن ثم

الطبيعة الجسيمية للإشعاعات الكهرومagnetostatic

$$E = hf = hc / \lambda$$

• طاقة الفوتون

$$p = E / c$$

• اندفاع الفوتون

$$p = hf / c = h / \lambda \rightarrow p = h / \lambda$$

$$p = mc$$

• الاندفاع وفق النظرية التقليدية

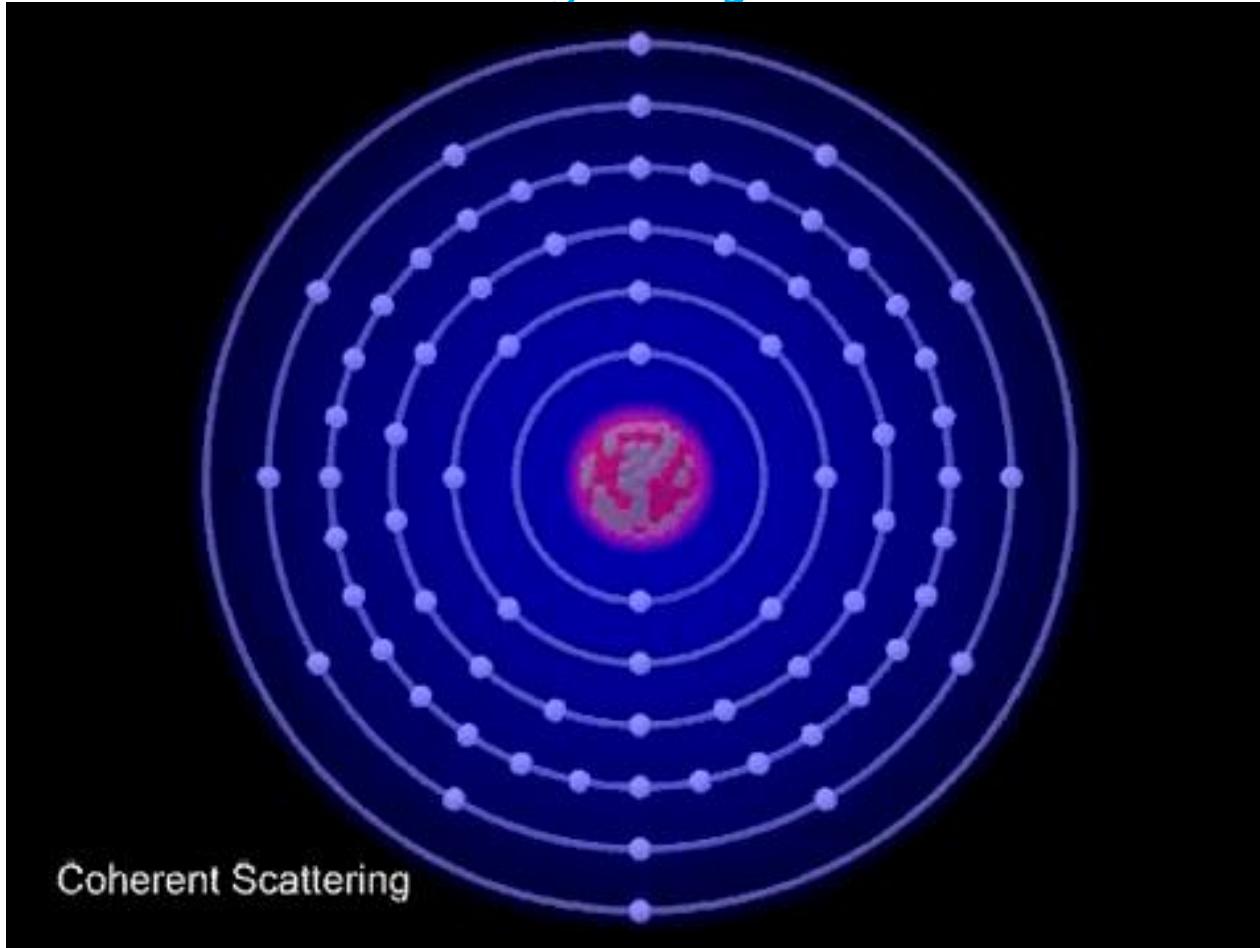
• بالمساواة بين علاقتي الاندفاع التقليدية والفوتونية

$$m = h / \lambda c$$

نجد كتلة الفوتون

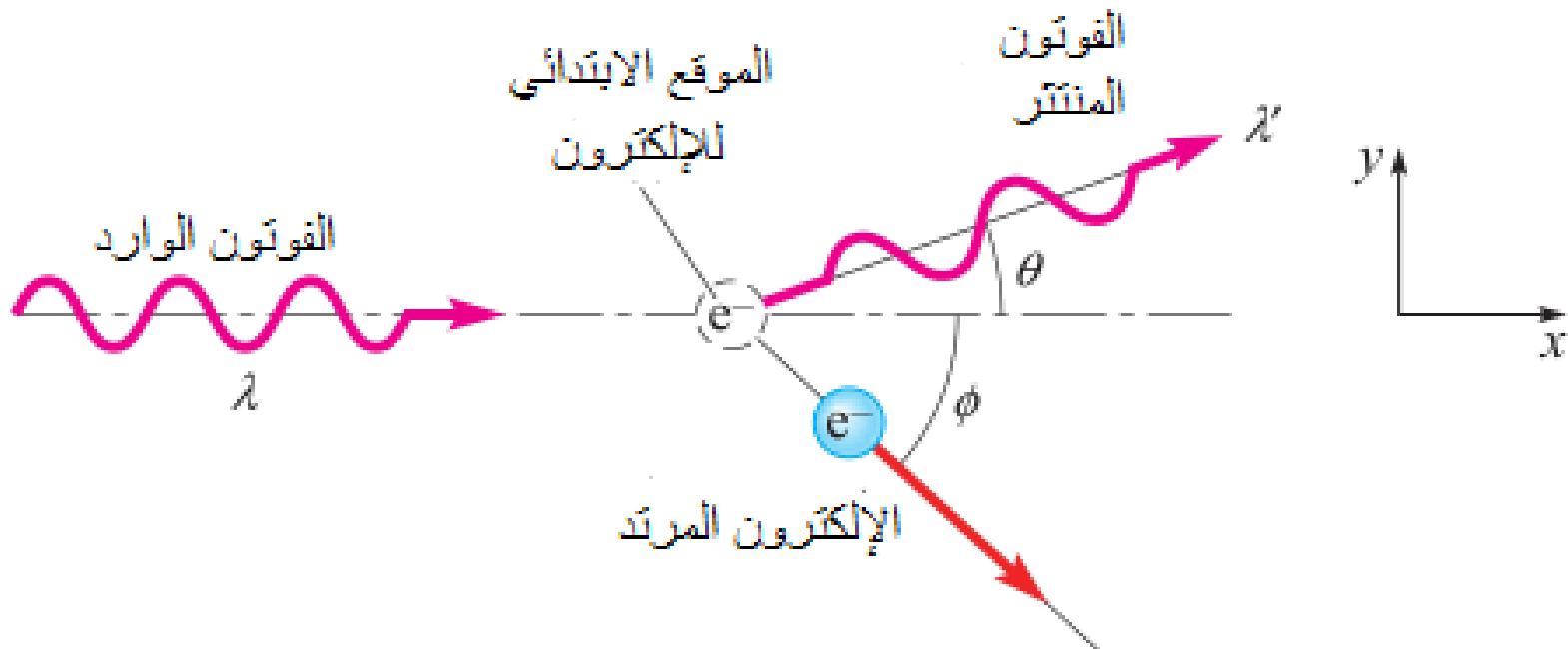
مفعول كومتون من تطبيقات الطبيعة الجسيمية للاشعاعات الكهروطيسية

متابعة المفعولات المختلفة: 1- الانتشار المرن 2- مفعول كومتون 3- المفعول الفوتوكهربائي 4- توليد الأزواج - 5- تفكك النواة



مفعول كومتون من تطبيقات الطبيعة الجسيمية للاشعاعات الكهروطيسية

ينجم مفعول كومتون عن انتشار الأشعة السينية،
الأمر الذي يدل على الطبيعة الجسيمية للإشعاع



انتشار كومتون Compton Scattering

علاقة انتشار أو مفعول كومتون

باستخدام علاقه اندفاع الفوتون $p = h/\lambda$ وتطبيق قانوني انحفاظ الاندفاع والطاقة على التصادم في الشكل، اشتق كومتون المعادلة التاليه لطول موجة الفوتونات المنتشره:

$$\lambda' = \lambda + \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos \theta)$$

حيث طول موجة كومتون $h/m_0 c$

• مثال على مفعول كومتون:

? (c) 180° و (b) 90° و (a) 0° $\lambda = 0.140\text{nm}$

$$\lambda' = \lambda + \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos \theta)$$

$$\lambda' = \lambda = 0.140\text{nm}$$

$$\begin{aligned} \lambda' &= \lambda + \frac{h}{m_0 c} = 0.140\text{ nm} + \frac{6.6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}}{9.11 \times 10^{-31} \text{ kg} \times 3 \times 10^8 \text{ m/s}} \\ &= 0.140\text{ nm} + 2.4 \times 10^{-12}\text{ m} = 0.142\text{ nm} \end{aligned}$$

$$\lambda' = \lambda + 2 \frac{h}{m_0 c} = 0.140\text{nm} + 2(0.0024\text{nm}) = 0.145\text{nm}$$

الطابع المثوي الموجي الجسيمي للجسيمات المادية

- اقتراح دوبروبي الفيزيائي الفرنسي أن للمادة أيضاً طبيعة موجية بالإضافة إلى طبيعتها الجسيمية.

$$p = h / \lambda$$

- اندفاع الطبيعة الموجية

- بالمبادلة بين موضع الطول الموجي والاندفاع

$$\lambda = h / p = h / mv$$

- وقد وجد تجريبياً أن الطول الموجي للإلكترونات التي تتحرك بالسرعة $5.9 \times 10^6 m/s$ من مرتبة $1A^\circ = 10^{-10} m$

وهو من مرتبة البعد بين الذرات في بلورة معينة

مقارنة بين انعراج الإلكترونات والأشعة السينية والضوء

- يمكن أن تتعرج الإلكترونات المسرعة من خلال بلورة معينة (أو عينة نسيجية)
- تسري عليها قوانين الانعراج التي تسري على انعراج الأشعة السينية في بلورة معينة (الفصل الخامس)
- تسري عليها قوانين انعراج الضوء من خلال شبكة الانعراج (الفصل الثالث)
- المقدرة الفاصلة هي أصغر جزء يمكن تمييزه في الصورة ويتعلق بالطول الموجي.

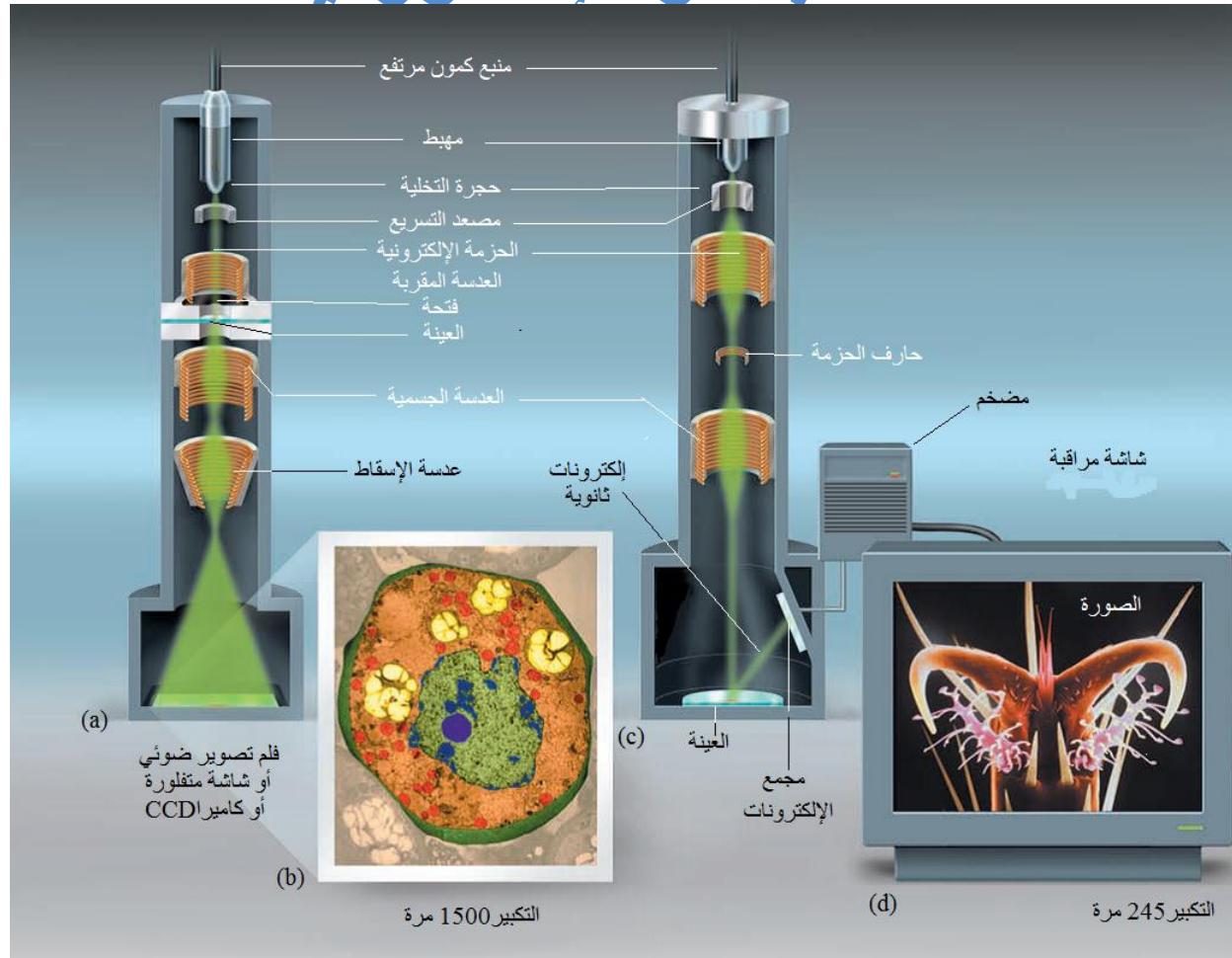


الشكل الجهي للمثلوية الموجية الجسيمية

الشكل الجيري للمثلوية الموجية الجسيمية



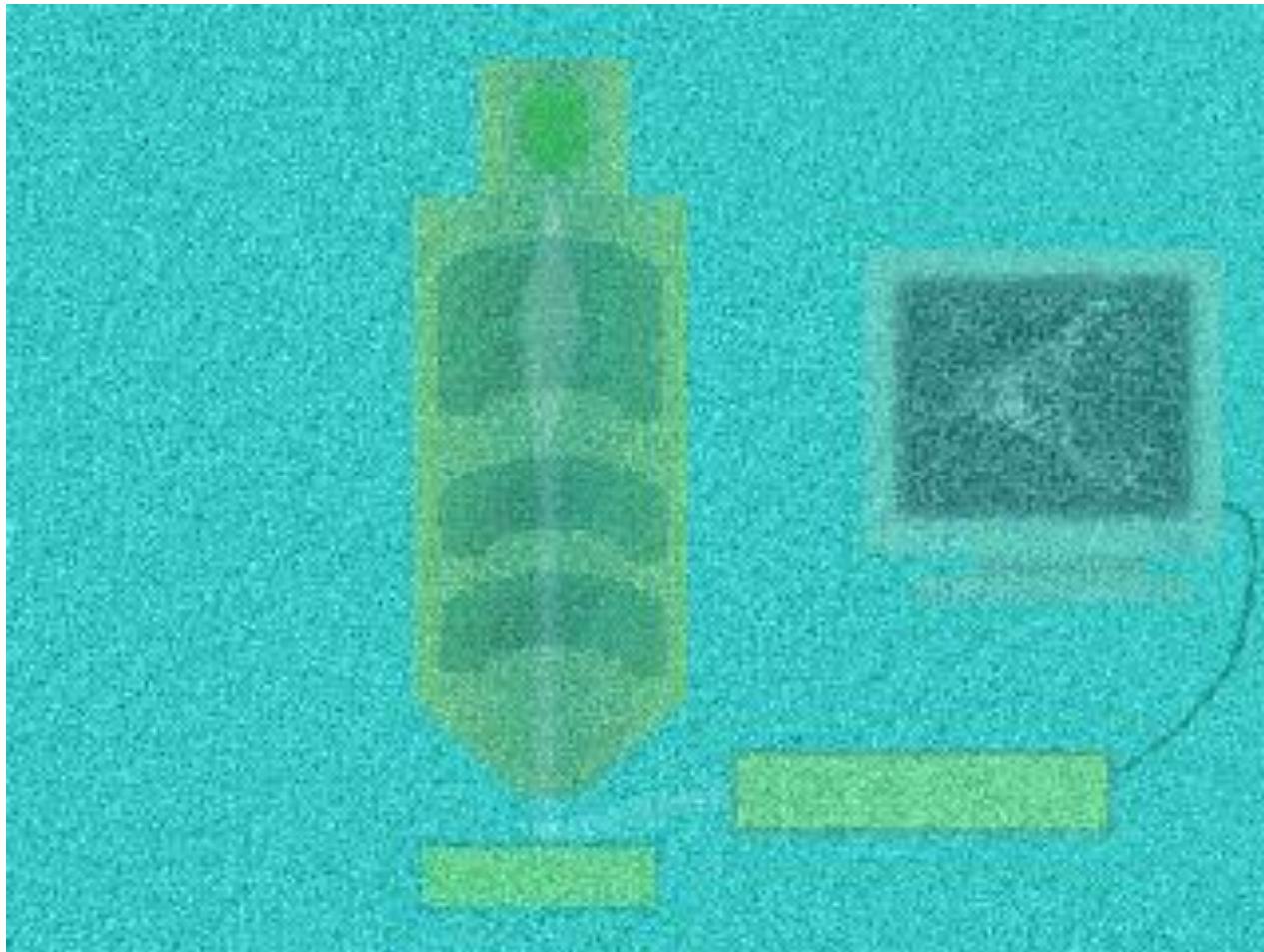
المجهر الإلكتروني



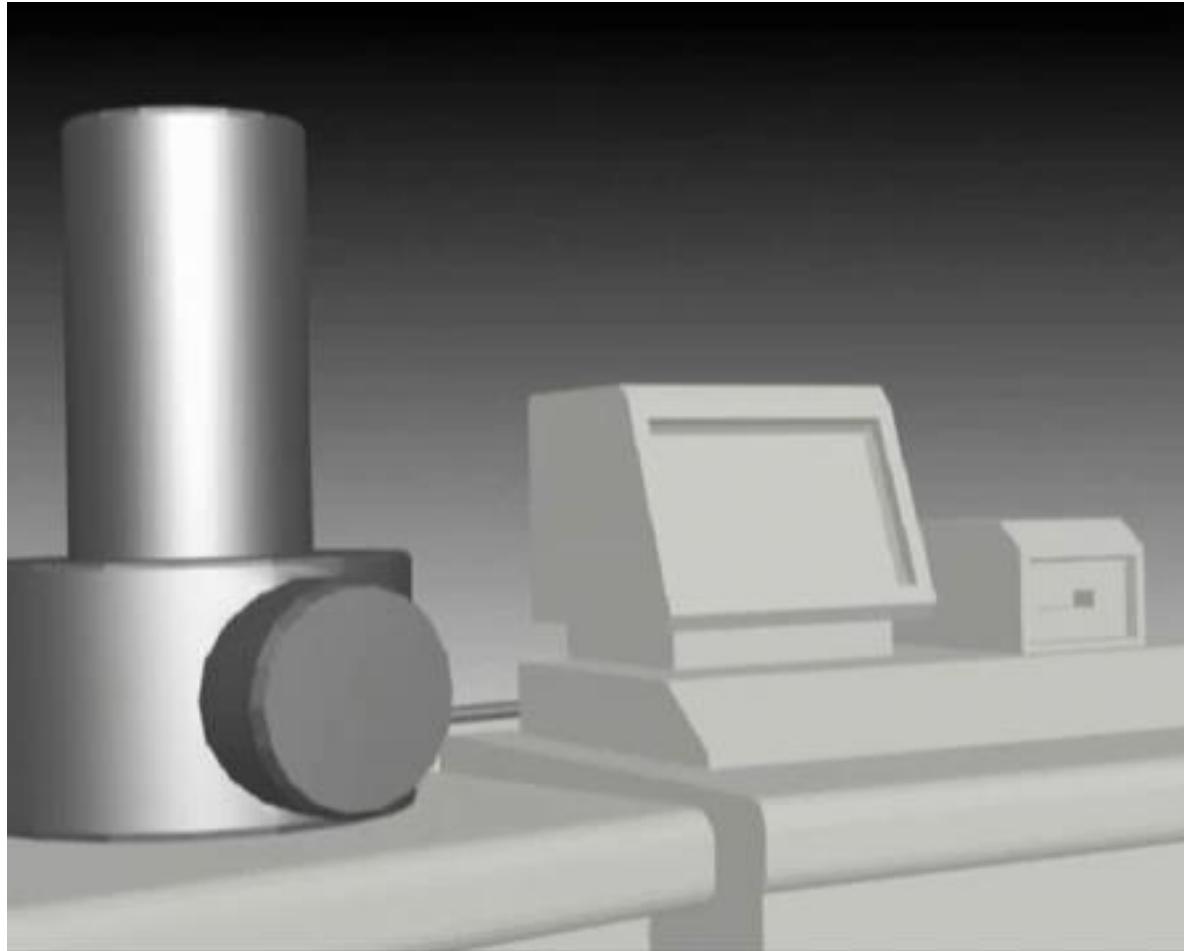
نوعاً المجهر الإلكتروني.

إلى اليسار صورة تمثل للمجهر الإلكتروني بالنفوذ **TEM Transmission Electron Microscope** وإلى اليمين تمثل للمجهر الماسح الإلكتروني **SEM Scanning Electron Microscope**.

آلية عمل المجهر الماسح الإلكتروني



آلية عمل المجهر الماسح الإلكتروني

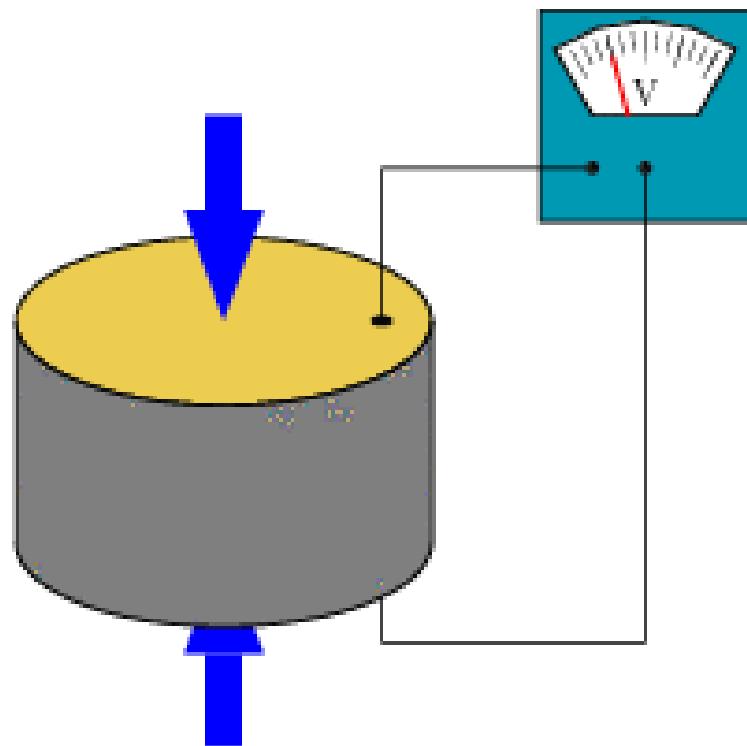


مجهر المفعول النفقي الماسح

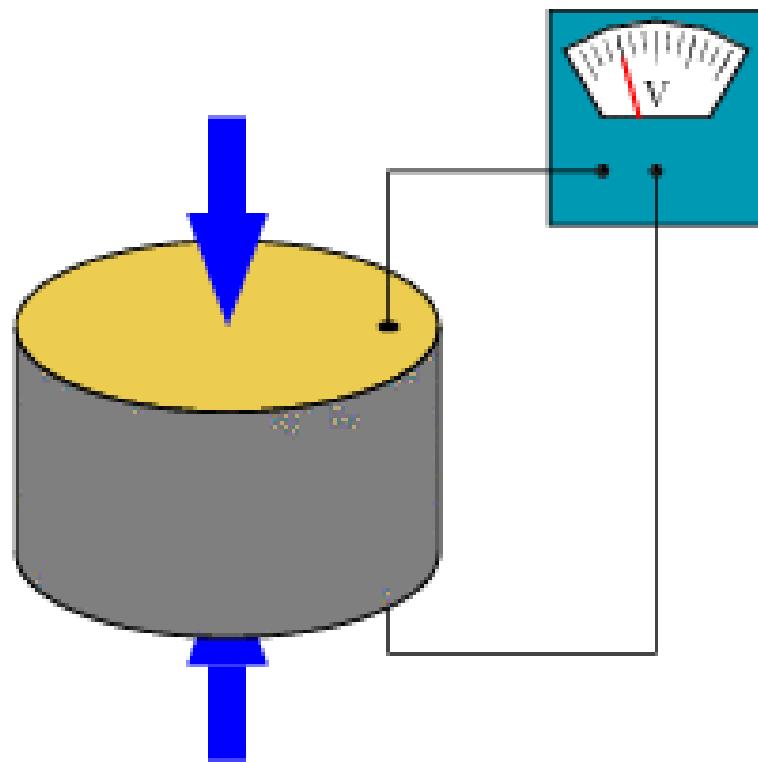


(a) شكل تخطيطي لمجهر المفعول النفقي الماسح (b) صورة مكروية بالمفعول النفقي لمقطع في جزيء الـ DNA. يقدر البعد الوسطي بين ملفي اللولب، الذي يُرى على شكل قم صفراء بـ 3.5nm.

المفعول الكهرباغطي



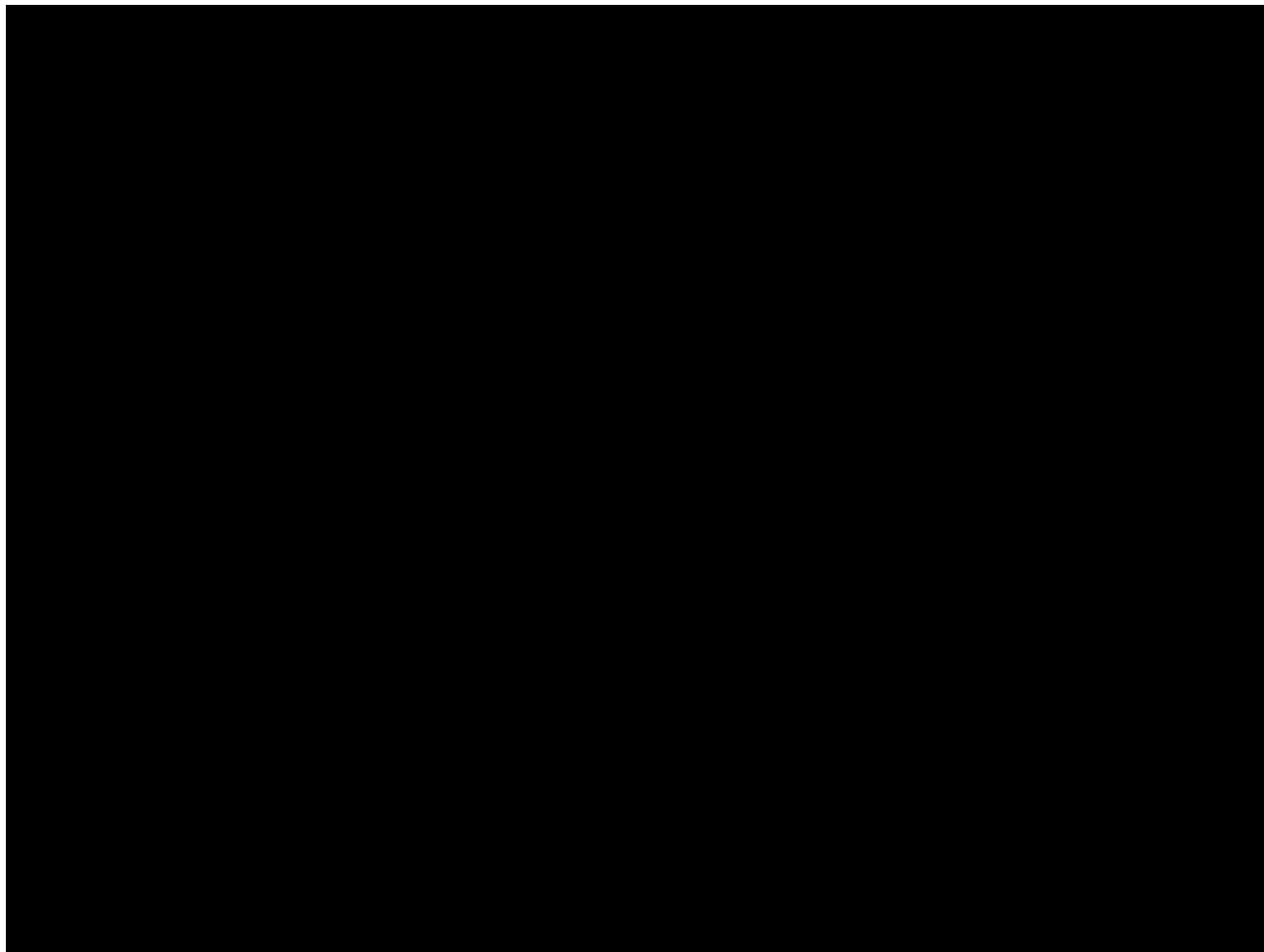
المفعول الكهرباغطي



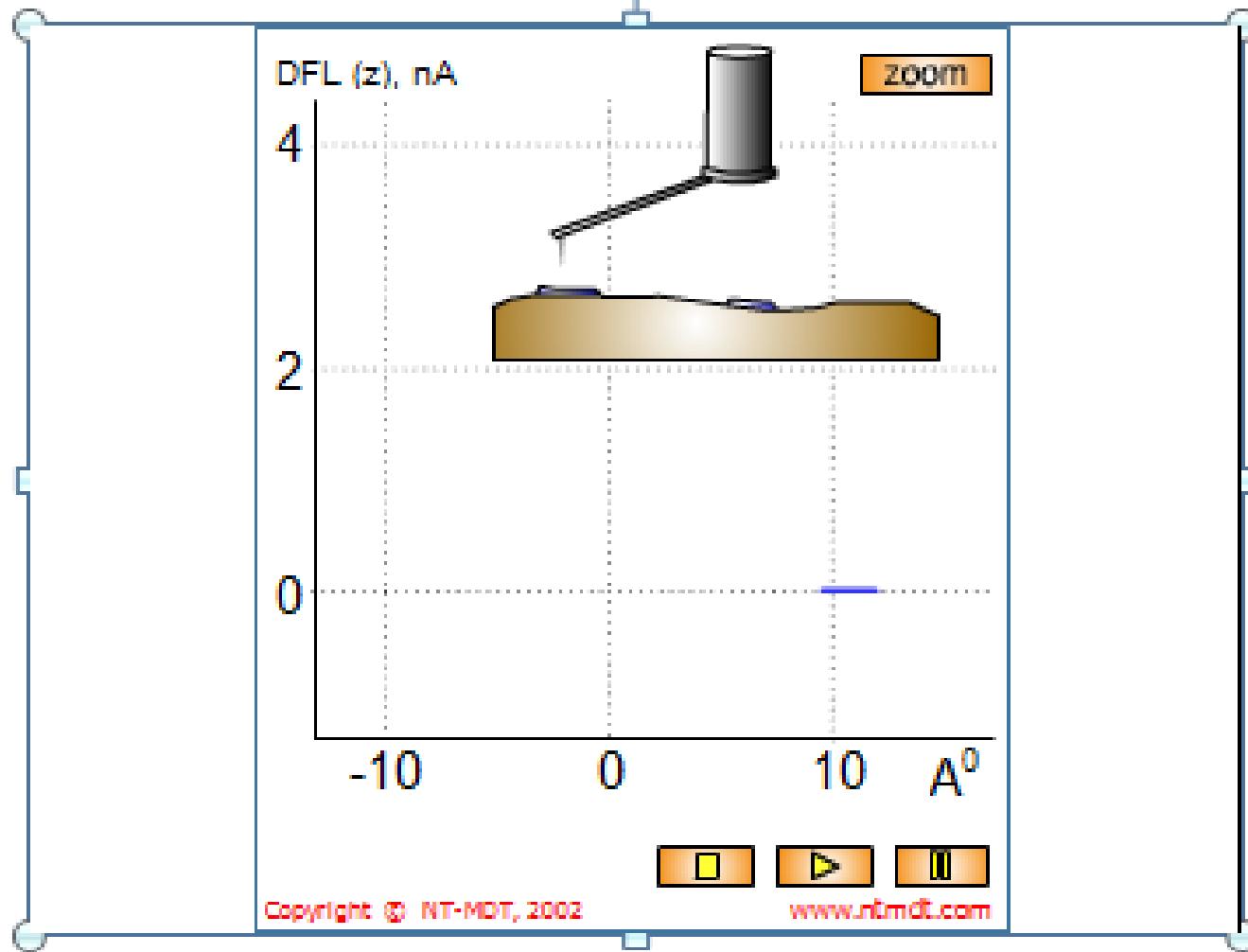
مبدأ مجهر المفعول النفقي



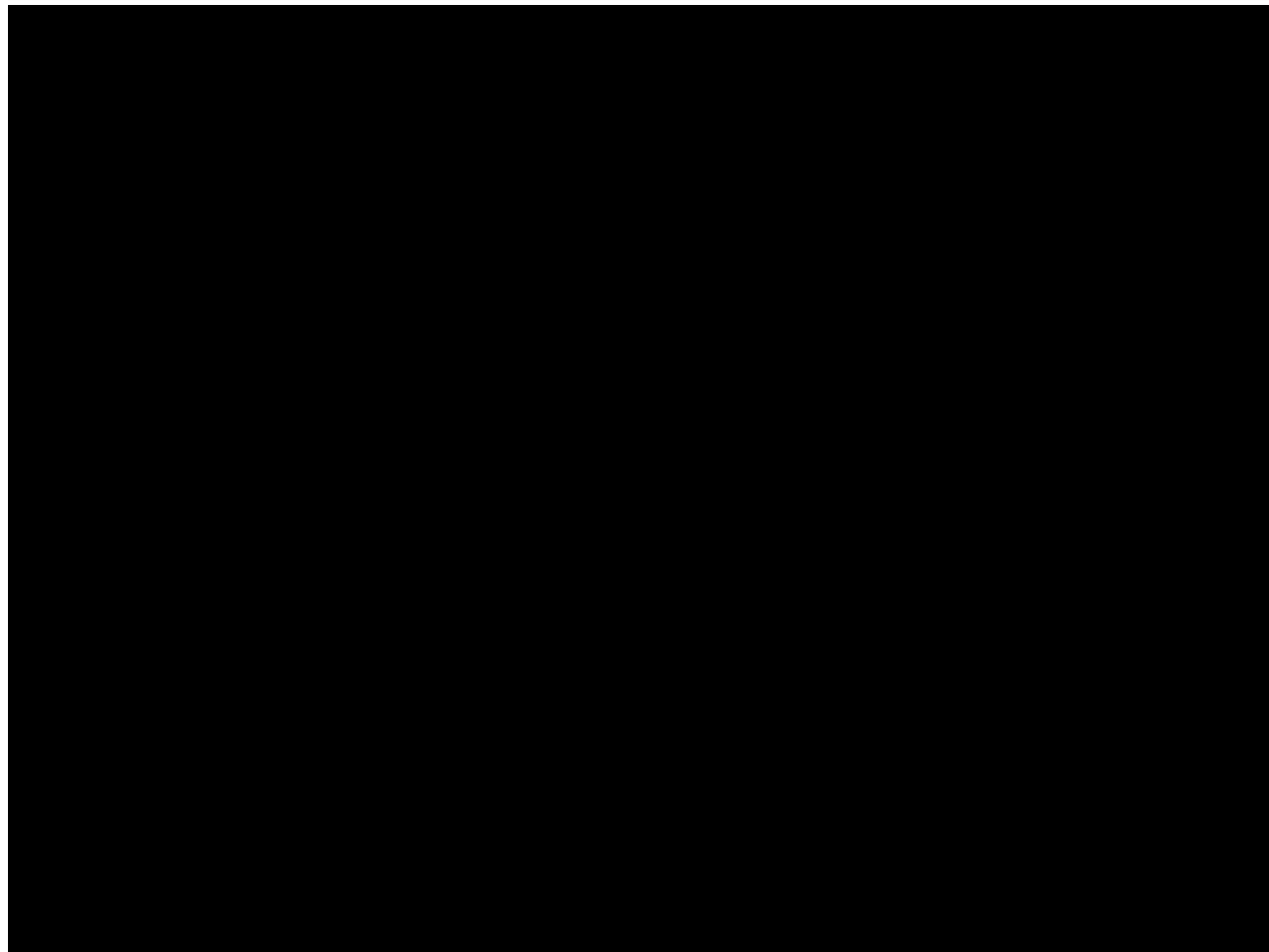
مبدأ مجهر المفعول النفقي



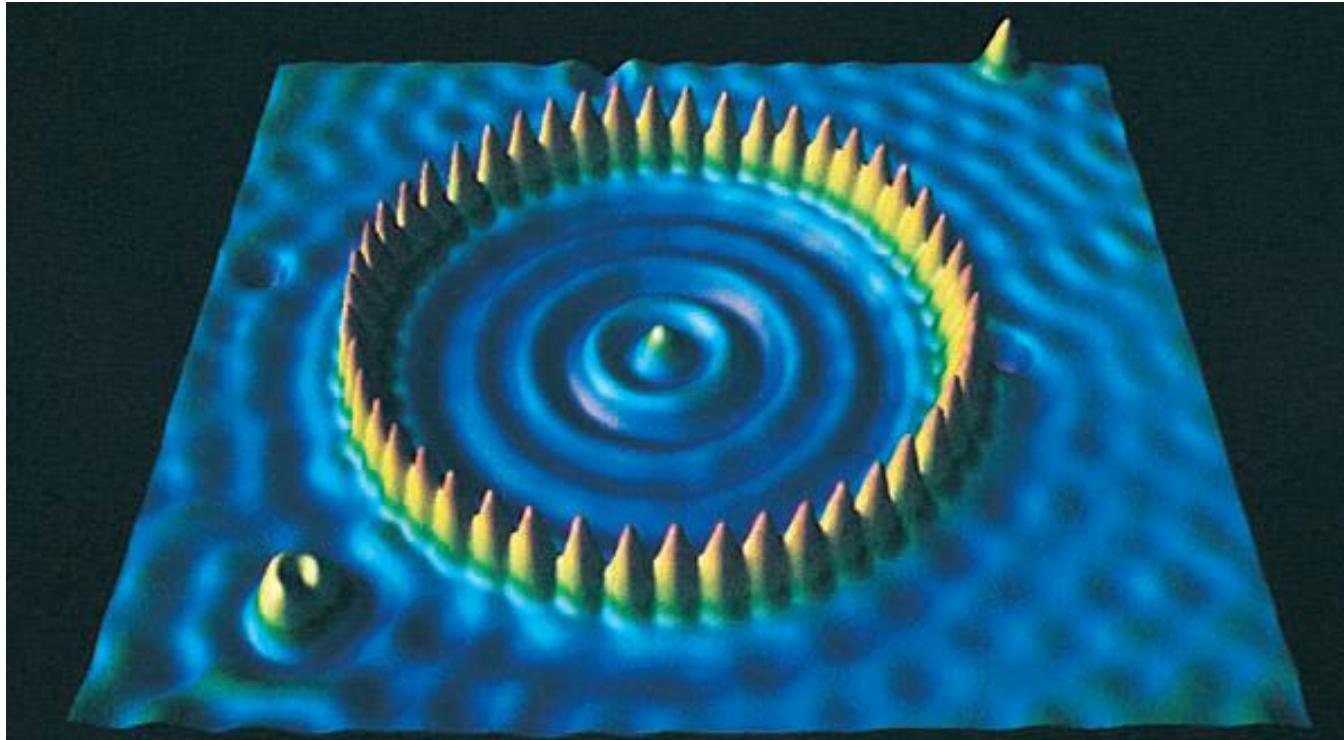
مجهر القوة الذرية



مجهر القوة الذرية

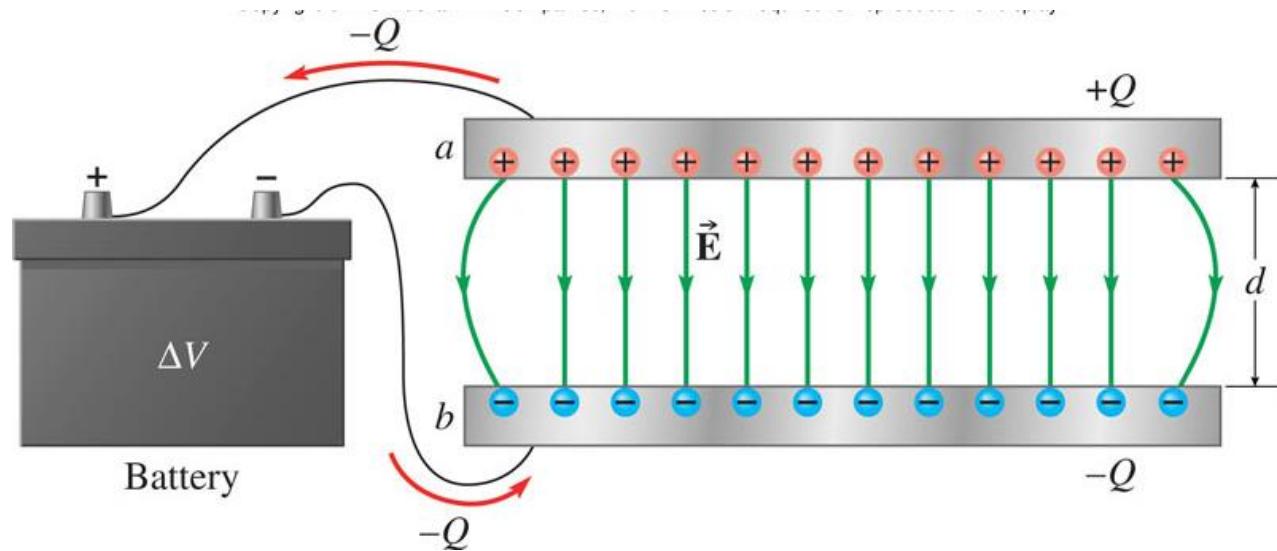


من تطبيقات مجهر المفعول النفقي الماسح الكشف عن الأمواج الإلكترونية المستقرة



صورة بمجهر المفعول النفقي الماسح لسياج كمومي مكون من 48 ذرة من الحديد، قطره 7.13nm على سطح رقاقة من النحاس، يحتبس الإلكترونات داخله، فتظهر الموجة الإلكترونية المستقرة داخل السياج.

واحدات قياس طاقة الإشعاعات الكهروطيسية



$$W = F \cdot d = e \frac{\Delta V}{d} d = e \cdot \Delta V = \frac{1}{2} m v^2$$

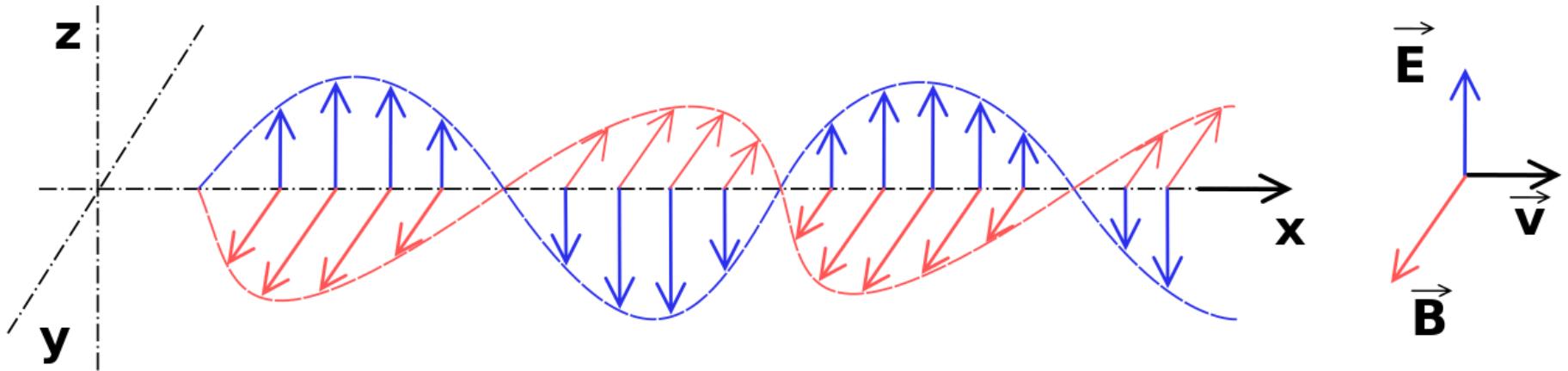
$$F = |\vec{F}| = e \cdot E = e \frac{\Delta V}{d}$$

$$E = |\vec{E}| = \frac{\Delta V}{d}$$

$$e \cdot \Delta V = \frac{1}{2} m v^2$$

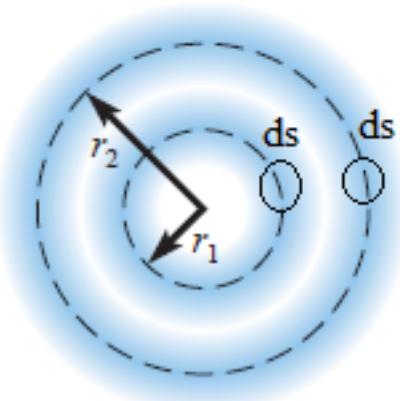
- تعريف الإلكترون فولط

الخصائص العامة للإشعاعات الكهروطيسية

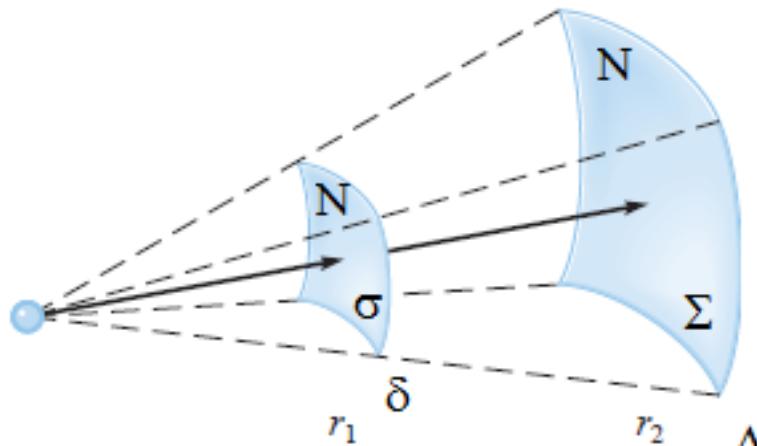


إيضاح مركبتي الحقل الكهربائي والحقل المغناطيسي للإشعاعات
الكهروطيسية

تدفق الإشعاعات الكهروطيسية



(a)



(b)

$$\frac{\Delta}{\delta} = \frac{\sigma}{\Sigma}$$

$$A = 4\pi r^2$$

$$\frac{\sigma}{\Sigma} = \frac{r_1^2}{r_2^2}$$

- تخامد الموجة الكهروطيسية بدلالة البعد

$$\frac{\Delta}{\delta} = \frac{r_1^2}{r_2^2}$$

$$\Delta = \delta \cdot \frac{1}{r_2^2} \quad \text{نحصل على} \quad r_1 = 1$$

- إذا كان

التطورات التي طرأت على الفيزياء الجسيمية

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}$$

- القوانين الأساسية

$$\vec{p} = m\vec{v} = \frac{m_0 \vec{v}}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}$$

- الاندفاع النسبي

$$E_0 = m_0 c^2$$

- التكافؤ بين الكتلة والطاقة

$$E = E_0 + T = \frac{m_0 c^2}{\sqrt{1 - v^2/c^2}} = mc^2$$

- الطاقة الكلية

- تفاصيل الكتلة في الفيزياء الجسيمية بواحدة الكتل الذرية ذرة الكربون-12 أي $1/N_{\text{avo}}$ من الغرام حيث N_{avo} عدد أوفوكادرو، وهو عدد الذرات الحقيقية الموجودة في الذرةgram المترادفة الواحدة من كل عنصر وقد تم اختياره لتكون الذرة gram المترادفة للكربون متساوية 12 تمامًا

1.007825 gm

- الذرة gram المترادفة للهيدروجين

15.99491 gm

- الذرة gram المترادفة للأكسجين

12 amu

- كتلة ذرة الكربون 12

$$1 \text{ amu} = 1 / N_{\text{avo}} = 1 / 6.02 \times 10^{23} \text{ gm} = 1.660240 \times 10^{-24} \text{ gm}$$

• ومن ثم تقدر كتلة كل من البروتون والنيترون بواحدة amu

$$m_n = 1.00866 \text{ amu}$$

$$m_p = 1.00727 \text{ amu}$$

• وبكل من واحدة الجول والإلكترون فولط

$$E(J) = m(kg)c^2(m^2 \text{ sec}^{-2}) = 1.66 \times 10^{-27} \times 9 \times 10^{16}$$

$$E = \frac{14.9 \times 10^{-11}}{1.6 \times 10^{-19}} = 931.478 \text{ MeV}$$

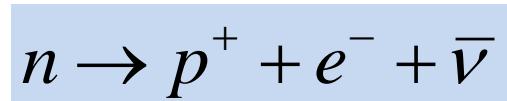
$$E = 14.9 \times 10^{-11} J$$

$$1 \text{ amu} = 931.5 \text{ MeV}$$

$$1.294 \text{ MeV}$$

$$m_n c^2 = 939.550 \text{ MeV}$$

$$m_p c^2 = 938.256 \text{ MeV}$$



ظهور مفاهيم جديدة

- مبدأ باولي في الاستبعاد
- جسيمات ديراك المضادة



- ميكانيك الكم والتابع الموجي