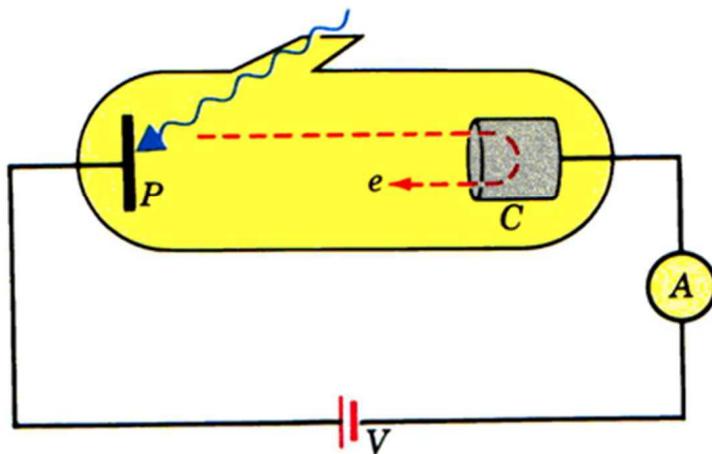


# 古典物理面對的挑戰 II：光電效應

當光照射在金屬上時可以打出電子，這個現象被稱為光電效應 (photoelectric effect)。

被打出的電子稱為光電子 (photoelectron)



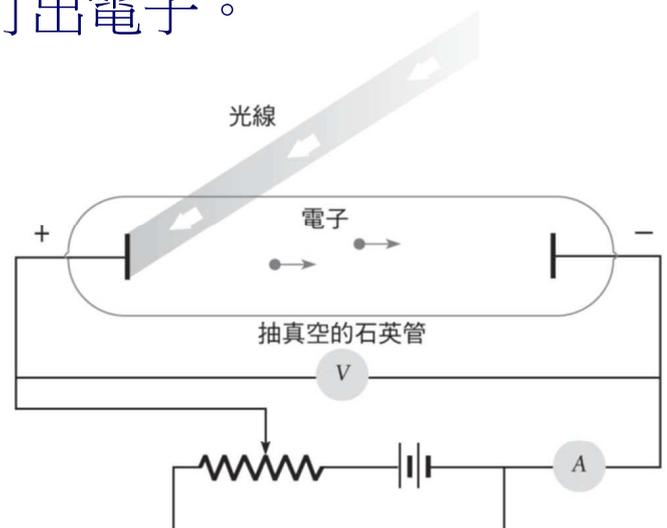
$V_{\text{stop}}$ ：截止電位

截止電位的存在說明光電子具有初動能

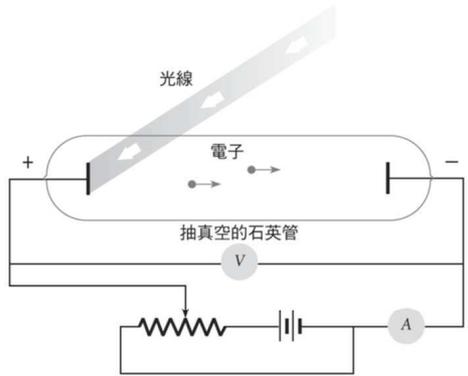
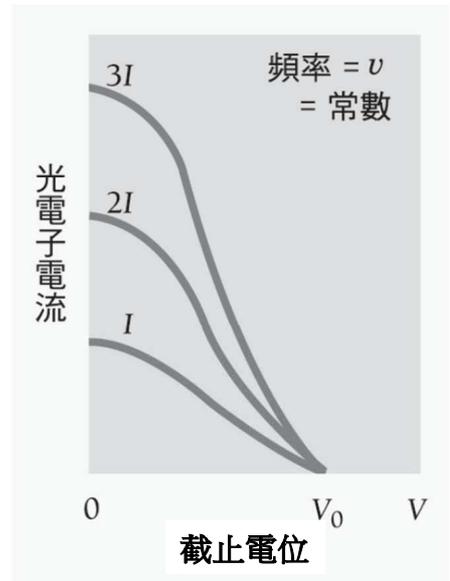
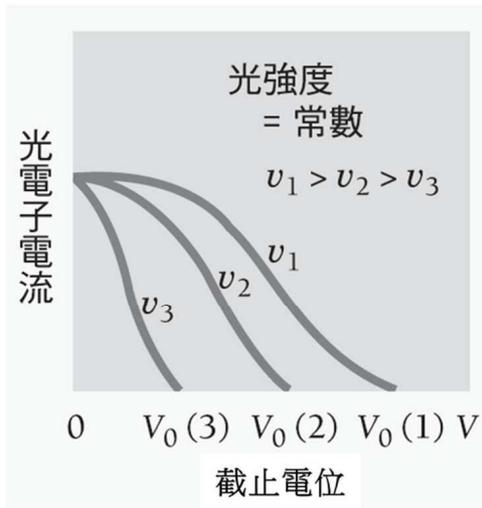
$$eV_{\text{stop}} = KE_{\text{max}}$$

## 古典電磁理論預測的三個結果

- 入射光的強度越大，則電子之動能越大，因此截止電位也越大。
- 無論入射光的頻率為何，只要強度夠大，一定可以打出電子。
- 只要時間足夠一定能打出電子。



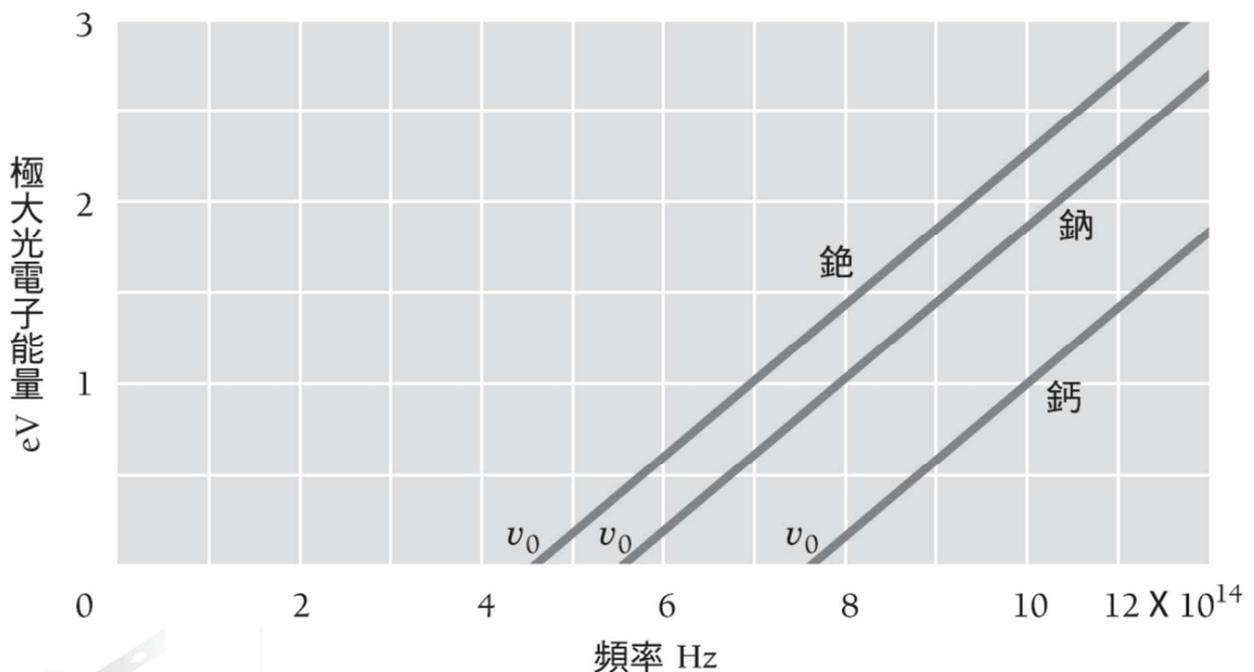
# 光電效應的實驗結果



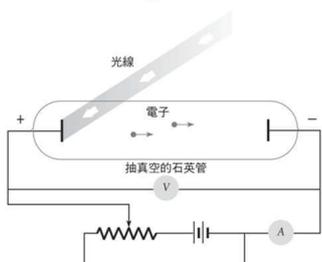
入射光頻率一定，飽和光電流與入射光強成正比，但截止電位不變

- 截止電位 (或  $KE_{\max}$ ) 與入射光的頻率成正比，而與強度無關。

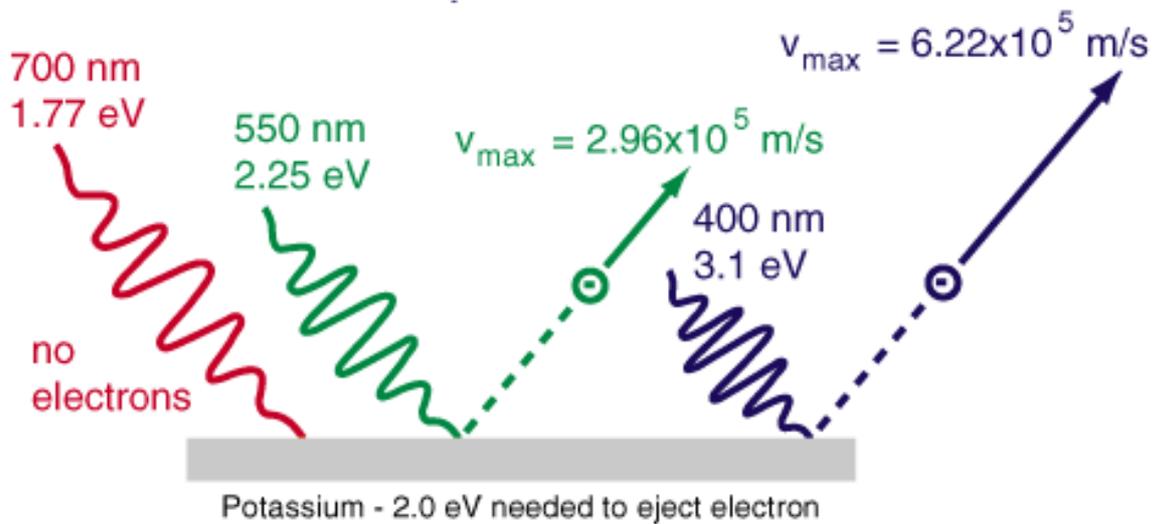
$$eV_{\text{stop}} = KE_{\max}$$



存在底限頻率  $\nu_0$  !



- 入射光的頻率若小於**底限頻率**，則**無論光強度多大**，仍然沒有光電流產生。



- 只要能打出電子，則瞬間便可以打出，**沒有延遲效應**。

## 1905年Albert Einstein的光子（photon）理論

光子的能量和動量分別與  
頻率和波長的關係為：

$$E = h \nu$$

$$P = E / c = h \nu / c = h / \lambda$$

$$h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{S}$$

Planck 常數

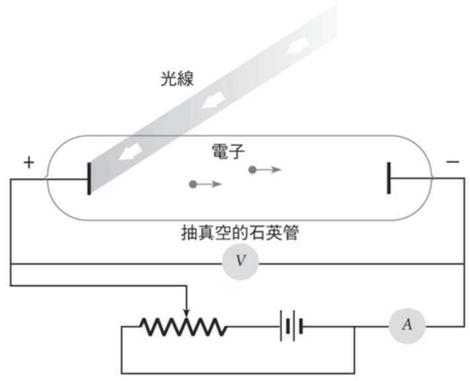
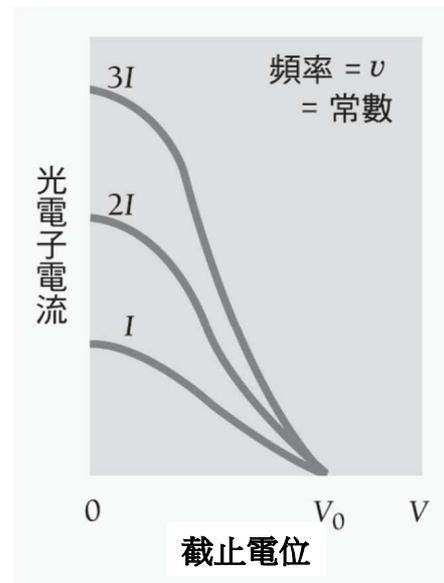
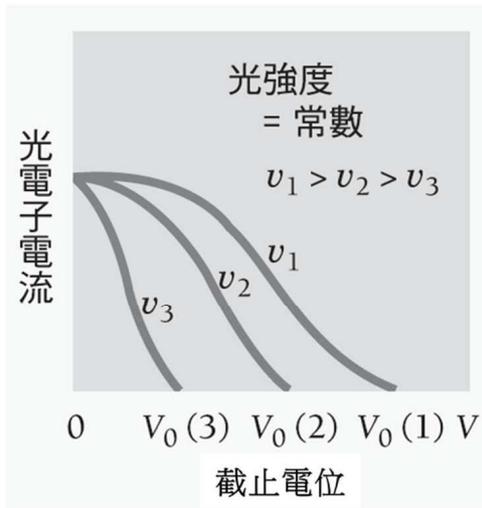
光強度即為光的能流密度

$$I = N h \nu$$

$N$ ：單位時間通過垂直於單位面積的光子個數



# 光電效應的實驗結果



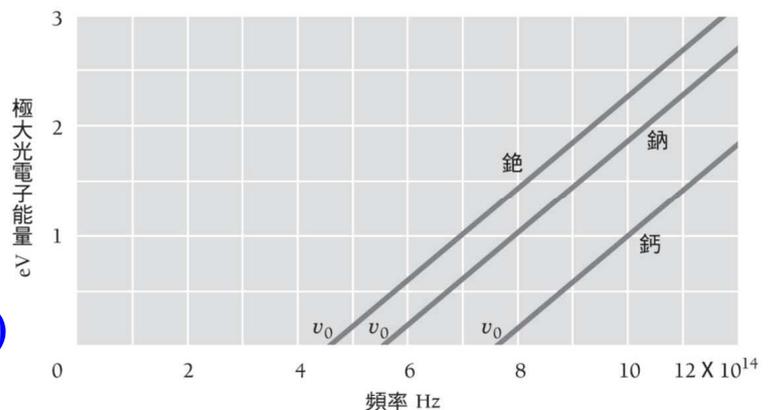
入射光頻率一定 (光子的能量一定)，飽和光電流與入射光強 (光子的個數) 成正比，但截止電位不變

當光照射到金屬陰極上時，能量為  $h\nu$  的光子被電子吸收，電子把這份能量一部分用來克服金屬表面對它的吸引力作功，另一部分就轉化為光電子攜帶的動能。

## Einstein 光電方程式

$$h\nu - \phi = KE_{\max}$$

$\phi$ ：功函數(work function)



斜率即為  $h$ !

## 愛因斯坦光子理論對光電效應的解釋

- 1) 電子只要吸收一個光子就可以從金屬表面逸出，所以無須時間的累積過程。
- 2) 光強度大，光子數多，釋放的光電子也多，所以飽和光電流也大。
- 3) 從方程式可以看出光電子初動能和照射光的頻率成綫性關係。

$$KE_{\max} = h\nu - \phi$$

- 4) 從光電效應方程中，當初動能為零時，可得到底限頻率：

$$\nu_0 = \frac{\phi}{h}$$

光電效應現象在日常生活中已有了廣泛的應用

以電子伏特來表示，光子能量公式  $E = h\nu$  變成

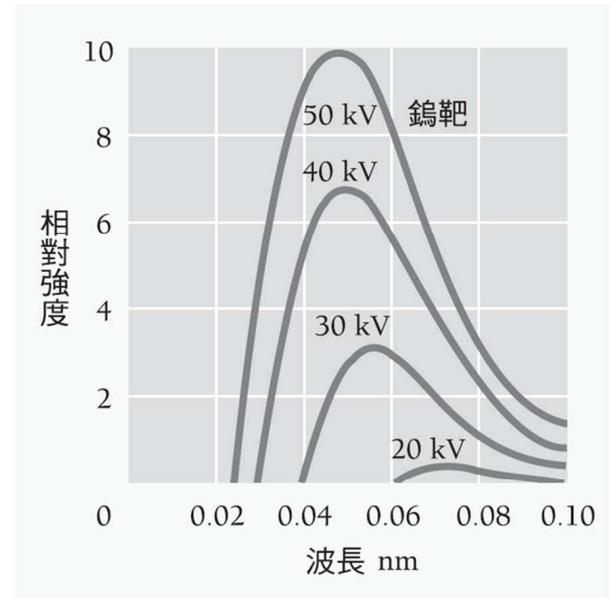
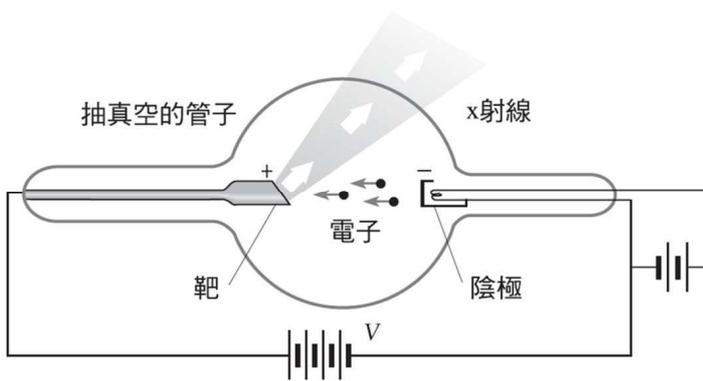
$$\text{光子能量} \quad E = \left( \frac{6.626 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}}{1.602 \times 10^{-19} \text{ J/eV}} \right) \nu = (4.136 \times 10^{-15}) \nu \text{ eV} \cdot \text{s} \quad (2.10)$$

如果我們以光的波長  $\lambda$  來表示時，因為  $\nu = c/\lambda$ ，我們得到

$$\text{光子能量} \quad E = \frac{(4.136 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s})(2.998 \times 10^8 \text{ m/s})}{\lambda} = \frac{1.240 \times 10^{-6} \text{ eV} \cdot \text{m}}{\lambda} \quad (2.11)$$

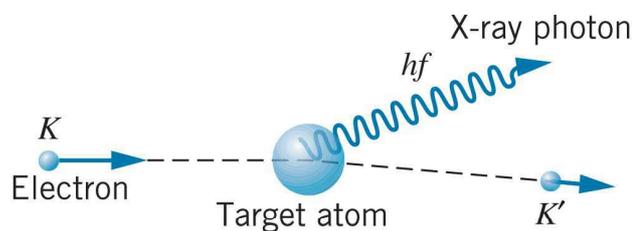
金屬	符號	功函數 (電子伏特)
銫	Cs	1.9
鉀	K	2.2
鈉	Na	2.3
鋰	Li	2.5
鈣	Ca	3.2
銅	Cu	4.7
銀	Ag	4.7
鉑	Pt	6.4

## 2.5 X射線 X-Rays



$$\lambda_{\min} = \frac{1.24 \times 10^{-6}}{V} \text{ V} \cdot \text{m}$$

Why ?



因為功函數僅為幾個電子伏特，而 x 射線管中的加速電位卻是幾萬或幾十萬伏特，故我們可以忽略功函數並且解釋式 (2.12) 中的短波長極限，對應到轟擊電子的總動能  $KE = Ve$ ，完全地轉變為一個光子的能量  $h\nu_{\max}$ ，因此

$$Ve = h\nu_{\max} = \frac{hc}{\lambda_{\min}}$$

$$\lambda_{\min} = \frac{hc}{Ve} = \frac{1.240 \times 10^{-6}}{V} \text{ V} \cdot \text{m}$$

Duane-Hunt formula

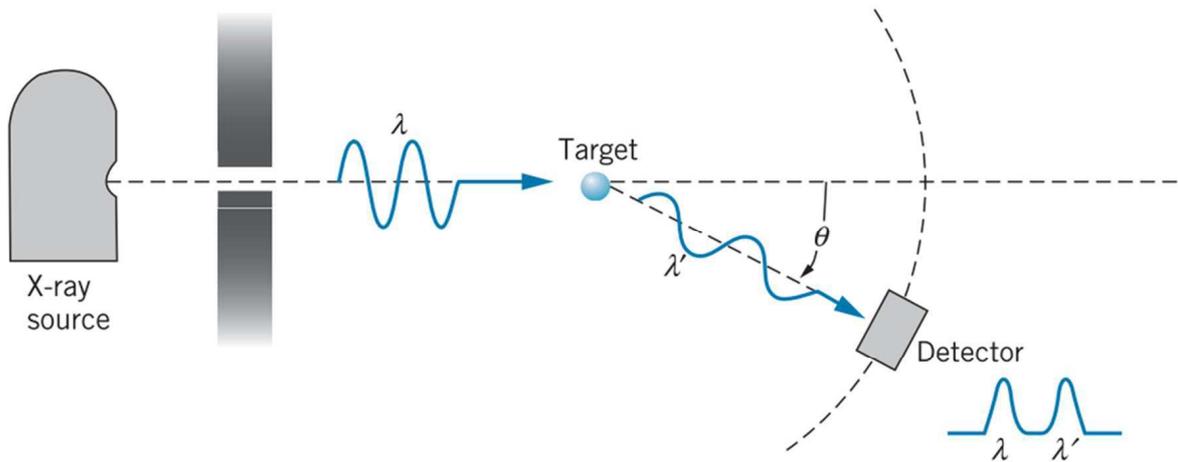
為式 (2.12) 之杜安-杭特公式——的確和式 (2.11) 相同，除了單位不同之外。因此將 x 射線產生視為逆光電效應是很適當的。

# 2.7 康普頓效應 Compton Effect

## 1923年Compton效應

高頻X射線被自由或輕元素中的電子（弱束縛電子）散射

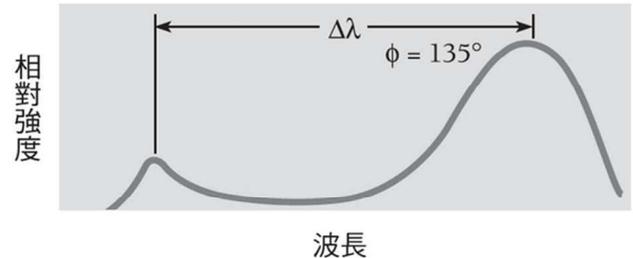
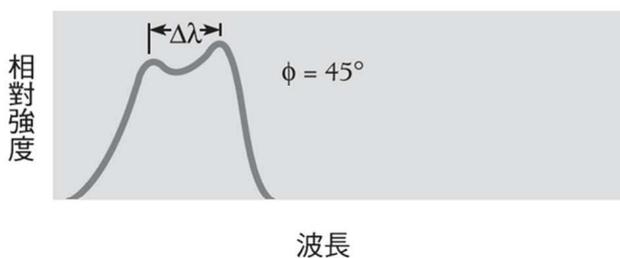
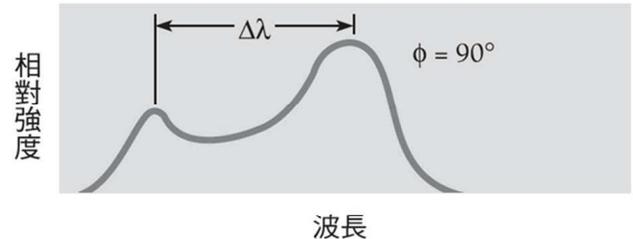
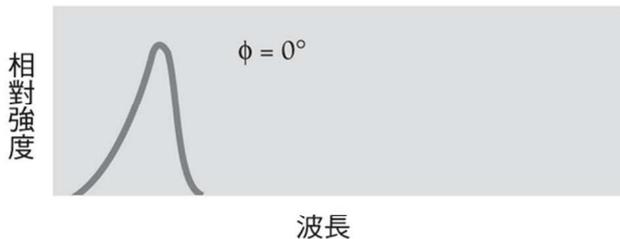
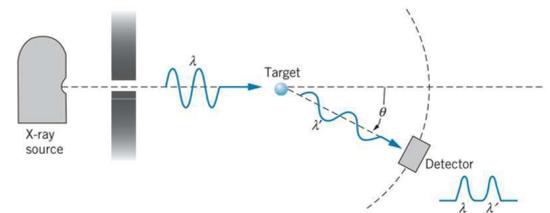
光子理論的進一步驗證



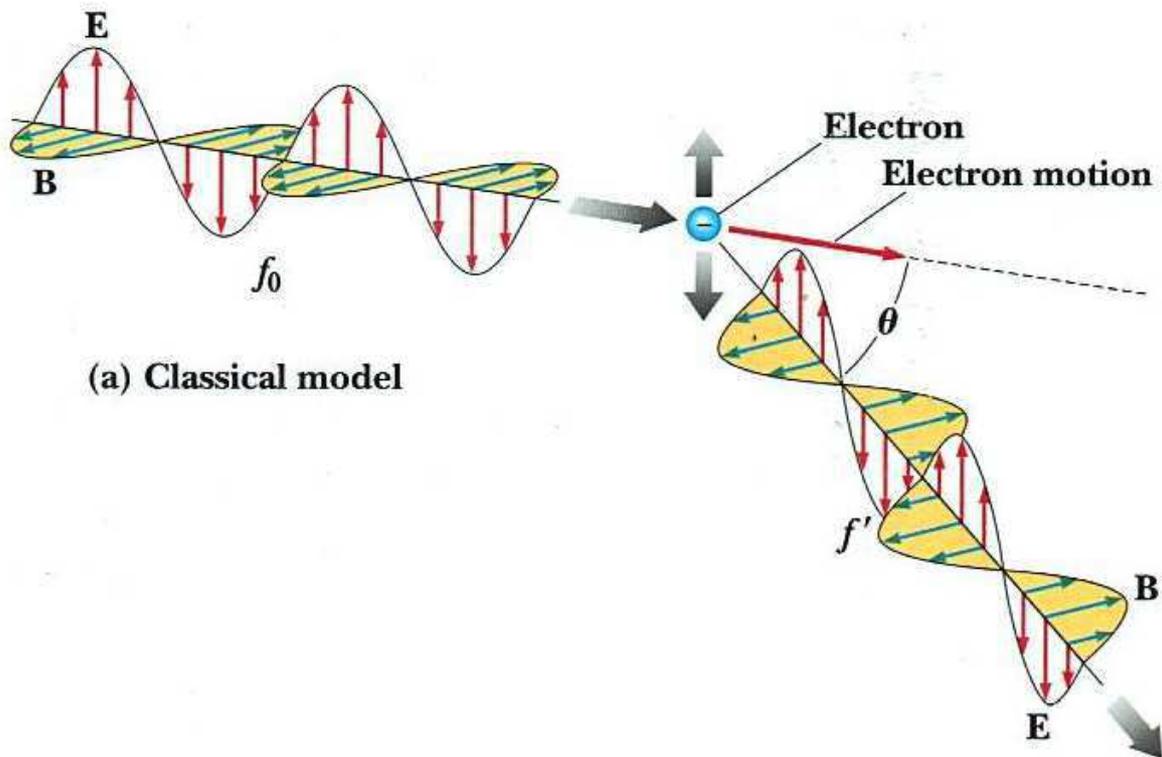
高頻X射線被自由或輕元素中的電子（弱束縛電子）散射後，波長要發生變化，並隨散射角增大波長增大。

$$\lambda' - \lambda = \left( \frac{h}{m_e c} \right) (1 - \cos\phi)$$

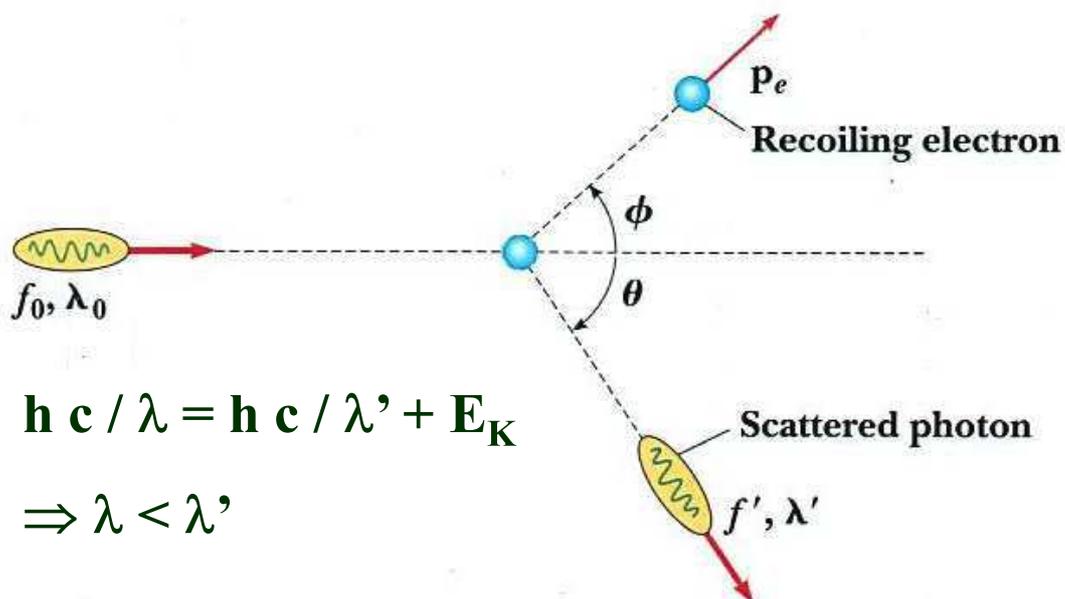
$h / m_e c$ 為電子的Compton波長



按照**古典電動力學**，電磁波被電子散射的過程是電子在入射場作用下，作受迫振動而重新輻射電磁波的過程，散射波長**不會**變化。



但是如果把電子散射電磁波的過程看成是**光子**與電子的碰撞過程，就可以導出和實驗符合的**Compton**散射波長改變的公式！

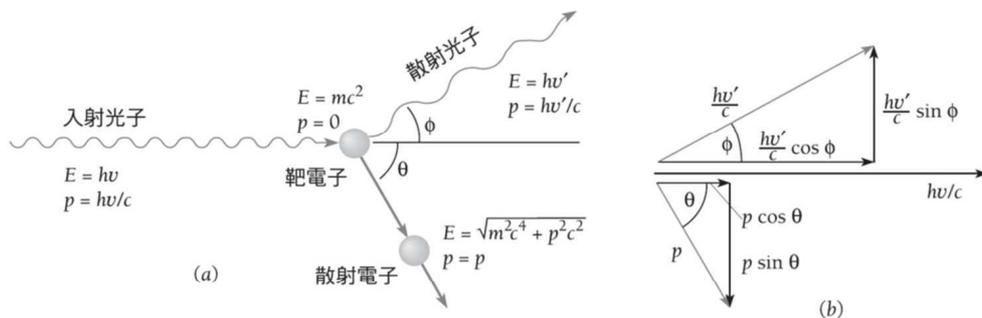


**光具有粒子性的又一實驗證明！**

# Compton效應的理論解釋

光子的動量和其能量相關  $E = pc$

又光子能量為  $h\nu$ ，故其動量為  $p = \frac{E}{c} = \frac{h\nu}{c}$  (2.15)



水平方向的動量守恆  $\frac{h\nu}{c} + 0 = \frac{h\nu'}{c} \cos \phi + p \cos \theta$  (2.16)

垂直方向的動量守恆  $0 = \frac{h\nu'}{c} \sin \phi - p \sin \theta$  (2.17)

水平方向的動量守恆  $\frac{h\nu}{c} + 0 = \frac{h\nu'}{c} \cos \phi + p \cos \theta$  (2.16)

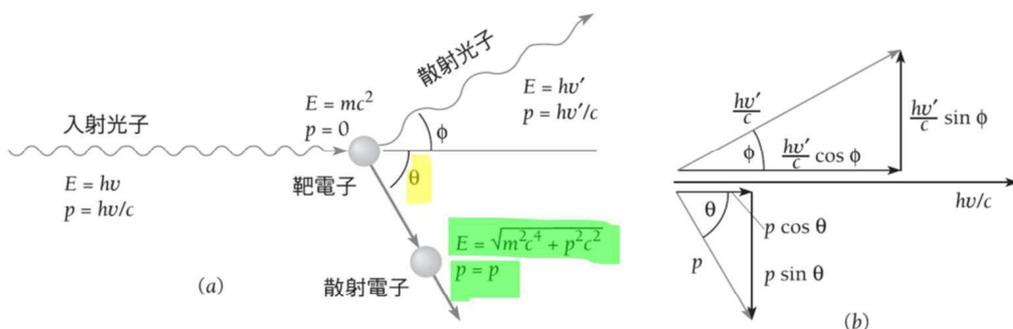
垂直方向的動量守恆  $0 = \frac{h\nu'}{c} \sin \phi - p \sin \theta$  (2.17)

第一步便是把式 (2.16) 和 (2.17) 乘上  $c$  並重寫它們

$$\begin{cases} pc \cos \theta = h\nu - h\nu' \cos \phi \\ pc \sin \theta = h\nu' \sin \phi \end{cases}$$

將這兩個方程式平方並且相加可消去  $\theta$  而得

$$p^2 c^2 = (h\nu)^2 - 2(h\nu)(h\nu') \cos \phi + (h\nu')^2 \quad (2.18)$$



從第 1 章中我們知道粒子的總能量有兩個公式

$$E = KE + mc^2 \quad (1.20)$$

$$E = \sqrt{m^2c^4 + p^2c^2} \quad (1.24)$$

令這兩個方程式相等可得

$$(KE + mc^2)^2 = m^2c^4 + p^2c^2$$

因為

$$\left\{ \begin{array}{l} p^2c^2 = KE^2 + 2mc^2 KE \\ KE = h\nu - h\nu' \quad \text{能量守恆} \end{array} \right.$$

我們得到

$$p^2c^2 = (h\nu)^2 - 2(h\nu)(h\nu') + (h\nu')^2 + 2mc^2(h\nu - h\nu') \quad (2.19)$$

從式 (2.18) 中減去此值，最後我們得到  $p^2c^2 = (h\nu)^2 - 2(h\nu)(h\nu')\cos\phi + (h\nu')^2$  (2.18)

$$2mc^2(h\nu - h\nu') = 2(h\nu)(h\nu')(1 - \cos\phi) \quad (2.20)$$

$$2mc^2(h\nu - h\nu') = 2(h\nu)(h\nu')(1 - \cos\phi)$$

這個關係式以  $\lambda$  表示時較為簡單，把式 (2.20) 除以  $2h^2c^2$

$$\frac{mc}{h} \left( \frac{\nu}{c} - \frac{\nu'}{c} \right) = \frac{\nu \nu'}{c c} (1 - \cos\phi)$$

而因為  $\nu/c = 1/\lambda$  且  $\nu'/c = 1/\lambda'$ ，所以

$$\frac{mc}{h} \left( \frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda'} \right) = \frac{1 - \cos\phi}{\lambda\lambda'}$$

康普頓效應

$$\lambda' - \lambda = \frac{h}{mc} (1 - \cos\phi) \quad (2.21)$$

式 (2.21) 在 1920 年代早期由康普頓(Arthur H. Compton)所推導出，因為他是第一個觀察到此現象的人，故命名為康普頓效應(Compton effect)，這個現象提供了強烈的證據來支持量子輻射理論。

$$\lambda' - \lambda = \frac{h}{mc}(1 - \cos\phi)$$

康普頓波長

$$\lambda_c = \frac{h}{mc}$$

(2.22)

稱為散射粒子的康普頓波長 (Compton wavelength)。對一個電子而言， $\lambda_c = 2.426 \times 10^{-12} \text{ m}$ ，亦等於 2.426 pm (1 pm = 1 微微米 =  $10^{-12} \text{ m}$ )，式 (2.21) 以  $\lambda_c$  來表示

康普頓效應

$$\lambda' - \lambda = \lambda_c(1 - \cos\phi)$$

(2.23)

現在新的實驗事實，迫使我們不得不承認  
光除了具有波動性以外，還具有粒子性！  
亦即光具有波粒二象性！

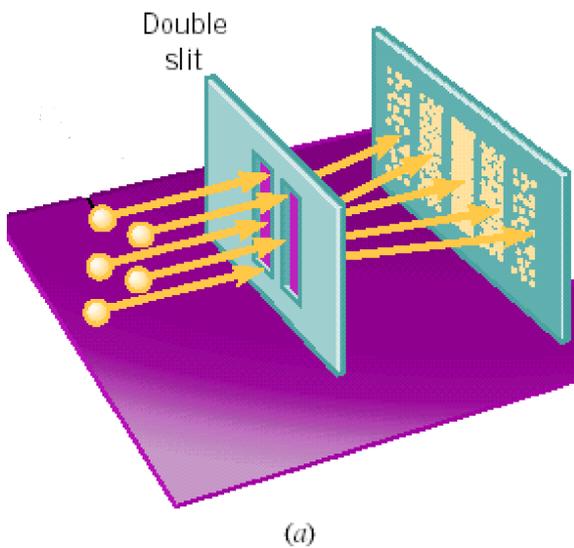
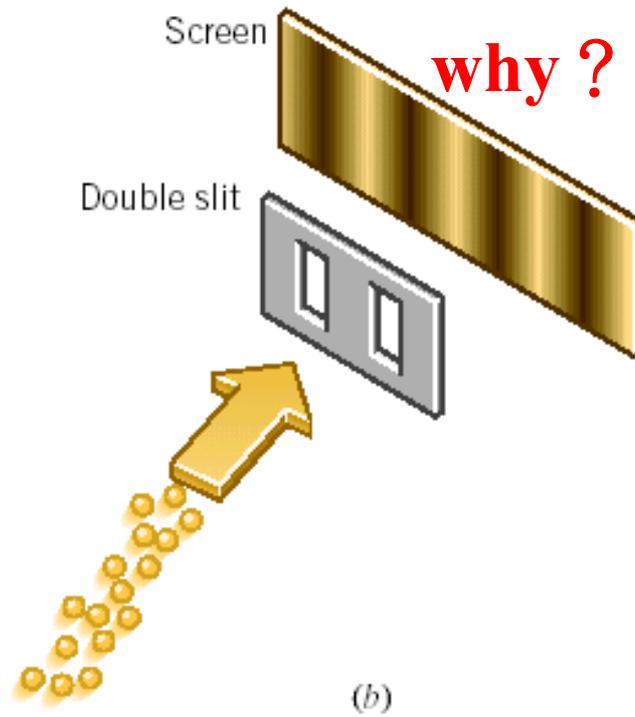
Interference, diffraction effect → wave

Compton effect, photoelectric effect → particle

Dual  
nature  
of  
light

# Thomas Young 雙狹縫實驗 — 2<sup>nd</sup> round

## 由粒子性的觀點



光 — 光子流

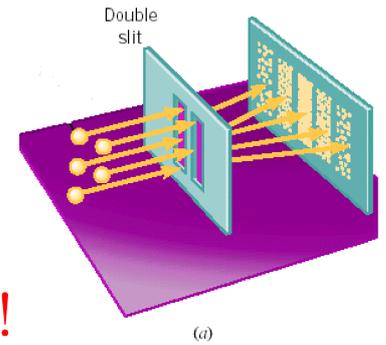
$$E = h\nu, \quad I = Nh\nu \propto N$$

條紋明暗分布 —— 屏上光子數分布

強度分布曲線 —— 光子堆積曲線

設想：光強度  $I \downarrow$ ，使得光子一個個通過，則光子是如何運動的？

通過某狹縫到達屏上某點



通過哪個狹縫且落到哪一點？ **不確定！**

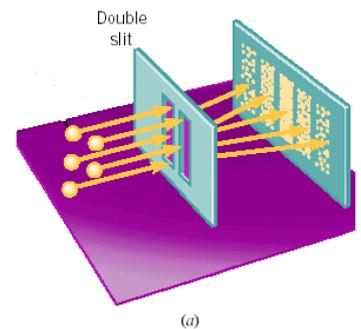
起點，終點，軌道  
均不確定

只能作**機率性**判斷

} 亮紋：光子到達機率大  
次亮紋：光子到達機率小  
暗紋：光子到達機率為零

## Thomas Young 雙狹縫實驗的新觀點

光強度分布 —— 光子落點機率分布  
“光子波” —— **機率波**



**From EM wave to Probability wave  
(機率波) of photons!**

在底片上  $r$  點干涉條紋的強度  $I$  (正比於波幅  $\Psi$  的平方)

正比於到達  $r$  點的光子數目  $N$ ，

因此亦正比於光子出現在  $r$  點的**機率  $P$** ！

亦即， $P \propto |\Psi|^2$