



**ฟิสิกส์อะตอม**

**แบบจำลองอะตอมของโบร์**

<p>1. อิเล็กตรอนที่โคจรรอบนิวเคลียสนั้นจะอยู่ในวงโคจรเฉพาะบางวงโคจร โดยมีเงื่อนไขว่าวงโคจรอิเล็กตรอนต้องมีขนาด “โมเมนตัมเชิงมุมคงที่” Angular Momentum</p>	
<p>2. อิเล็กตรอนโคจรรอบนิวเคลียส และไม่แผ่คลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า เพราะวงโคจรอยู่ในสถานะคงที่</p>	
<p>3. อะตอมจะดูดหรือคายพลังงานก็ต่อเมื่ออิเล็กตรอนมีการเปลี่ยนชั้นวงโคจร โดยหากเปลี่ยนจากวงโคจรชั้นนอกลงมาวงโคจรชั้นในจะ <b>“แผ่คลื่นแม่เหล็กไฟฟ้า”</b></p>	
<p>4. พลังงานที่โฟตอน คำนวณได้จาก <math>E = hf</math></p>	
<p>5. พลังงานหน่วย eV คำนวณได้จาก <math>E(eV) = \frac{E(J)}{1.6 \times 10^{-19}}</math></p>	
<p>6. พลังงานที่ e เปลี่ยนระดับชั้นพลังงาน <math>\Delta E = E_i - E_f</math></p>	
<p>7. ความยาวคลื่นโฟตอน จากการเปลี่ยนระดับชั้นพลังงาน <math>\frac{1}{\lambda} = R_H \left( \frac{1}{n_f^2} - \frac{1}{n_i^2} \right)</math></p>	

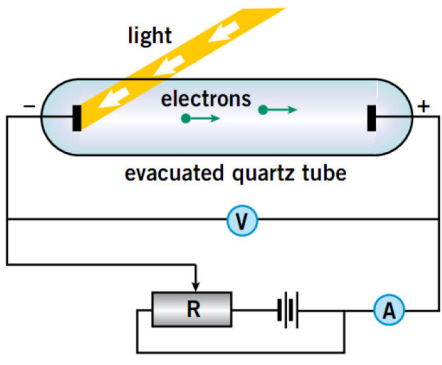
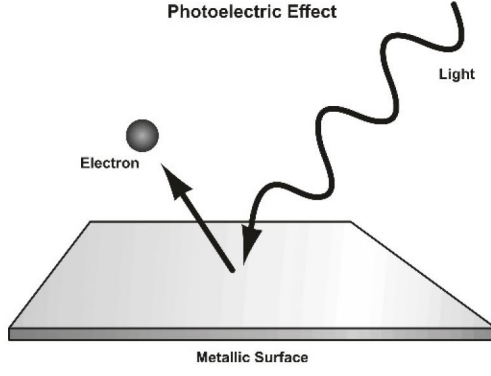
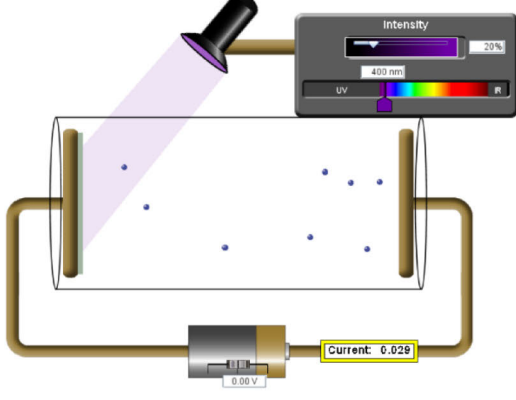
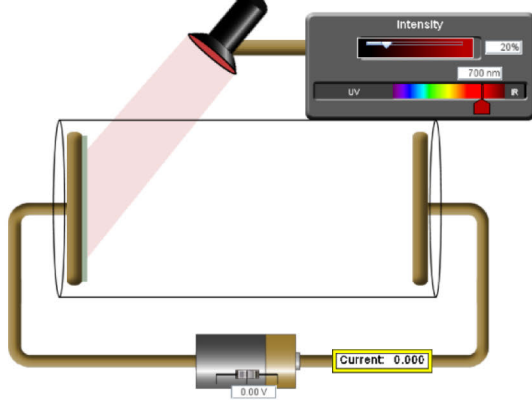
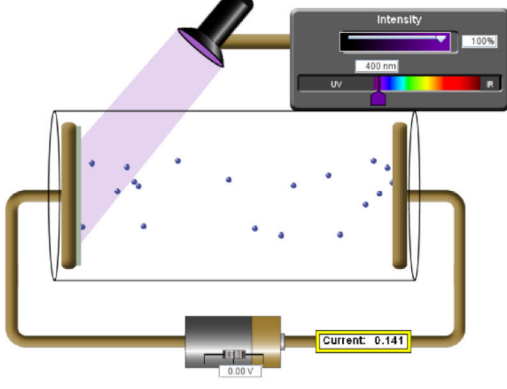
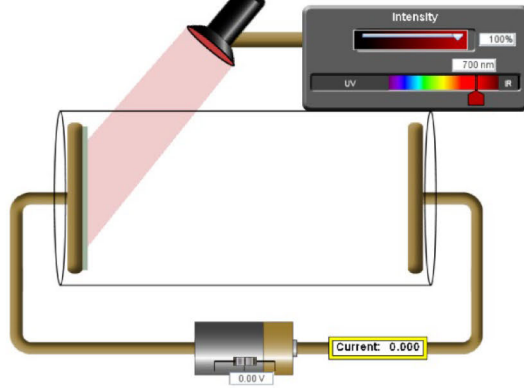
**ปริมาณต่างๆของอะตอมไฮโดรเจน**

ปริมาณ	อะตอมไฮโดรเจน H
พลังงานรวมของ e	$E_n = \frac{E_1}{n^2} = \frac{-13.6}{n^2} \text{ eV}$
รัศมี	$r_n = n^2 r_1 = n^2 (5.3 \times 10^{-11}) \text{ m}$
อัตราเร็ว	$V_n = \frac{V_1}{n} = \frac{2.18 \times 10^6}{n} \text{ m/s}$



**ปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริก**

เป็นปรากฏการณ์ทางแสง ที่แสงบางความถี่ตกกระทบโลหะ จะทำให้ (e) หลุดออกมา ซึ่งเรียกว่า Photo-electron

ปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริก	การหลุดของอิเล็กตรอน
	
การฉายแสงที่มีความถี่ $f$ สูง	การฉายแสงที่มีความถี่ $f$ ต่ำ
<p>ความถี่สูง ความเข้มต่ำ</p> 	<p>ความถี่ต่ำ ความเข้มต่ำ</p> 
<p>ความถี่สูง ความเข้มสูง</p> 	<p>ความถี่ต่ำ ความเข้มสูง</p> 



**โมเมนตัมและการอนุรักษ์พลังงาน**

$p = \frac{h}{\lambda}$ $E = W + E_k$	
---------------------------------------	--

**ความต่างศักย์หยุดยั้ง**

$qV_s = E_k(J)$ $eV_s = E_k(J)$ $V_s = \frac{E_k(J)}{e}$ $V_s = E_k(eV)$	
--	--

**กราฟ**

$E = W + E_k$ $hf = W + eV_s$ $V_s = \frac{h}{e}f - \frac{W(J)}{e}$ $V_s = \frac{h}{e}f - W(eV)$ $E_k(eV) = \frac{h}{e}f - W(eV)$	
---	--

**สมมุติฐานของเดอบรอยล์**

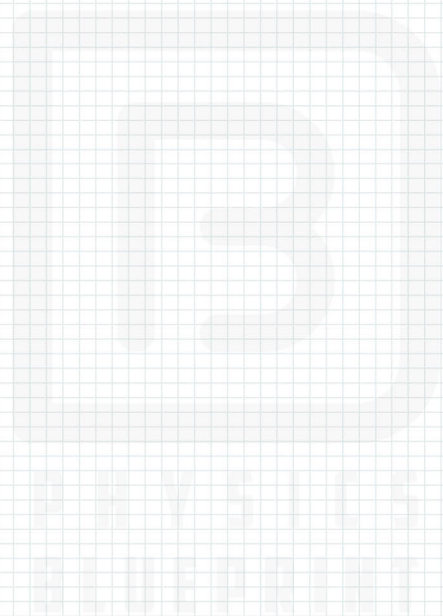
$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv} = \frac{h}{\sqrt{2mE_k}}$ $L = mvr = n\hbar = n \frac{h}{2\pi}$	
---	--



## แนวโจทย์สอบเข้ามหาลัย : ฟิสิกส์อะตอม

1. ตามทฤษฎีอะตอมของบอร์ ถ้าอิเล็กตรอนในอะตอมไฮโดรเจนเปลี่ยนระดับพลังงานจากระดับพลังงานสูง ไปยังระดับพลังงานต่ำกว่าที่มีพลังงานเท่ากับ  $-3.40$  อิเล็กตรอนโวลต์ โดยอิเล็กตรอนปลดปล่อยคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าที่มีควอนตัมของพลังงานเท่ากับ  $1.89$  อิเล็กตรอนโวลต์ อิเล็กตรอนดังกล่าวมีการเปลี่ยนระดับพลังงานจากระดับใด ไปยังระดับใด (วิชาสามัญ เม.ย. 64)

1. จาก  $n = 4$  ไปยัง  $n = 3$
2. จาก  $n = 4$  ไปยัง  $n = 2$
3. จาก  $n = 3$  ไปยัง  $n = 2$
4. จาก  $n = 3$  ไปยัง  $n = 1$
5. จาก  $n = 2$  ไปยัง  $n = 1$





2. เมื่อฉายแสงความถี่  $f$  ค่าต่าง ๆ ตกกระทบผิวโลหะชนิดหนึ่ง  
ได้ความสัมพันธ์ระหว่างความต่างศักย์หยุดยั้งกับความถี่ของแสง ดังกราฟ  
กำหนดให้  $e$  เป็นค่าประจุของอิเล็กตรอน  
 $h$  เป็นค่าคงตัวของพลังค์ในหน่วยจูล วินาที  
ที่ความถี่  $f$  พลังงานจลน์สูงสุดของโฟโตอิเล็กตรอนมีค่าที่อิเล็กตรอนโวลต์ (วิชาสามัญ 65)

1.  $\frac{hf}{e} - 2.0$
2.  $\frac{hf}{e} + 2.0$
3.  $\frac{hf}{e} + 5.0$
4.  $hf - 2.0e$
5.  $hf + 2.0e$

