

# التأثير الضوئي الكهربائي (MP3-5)

## النتائج

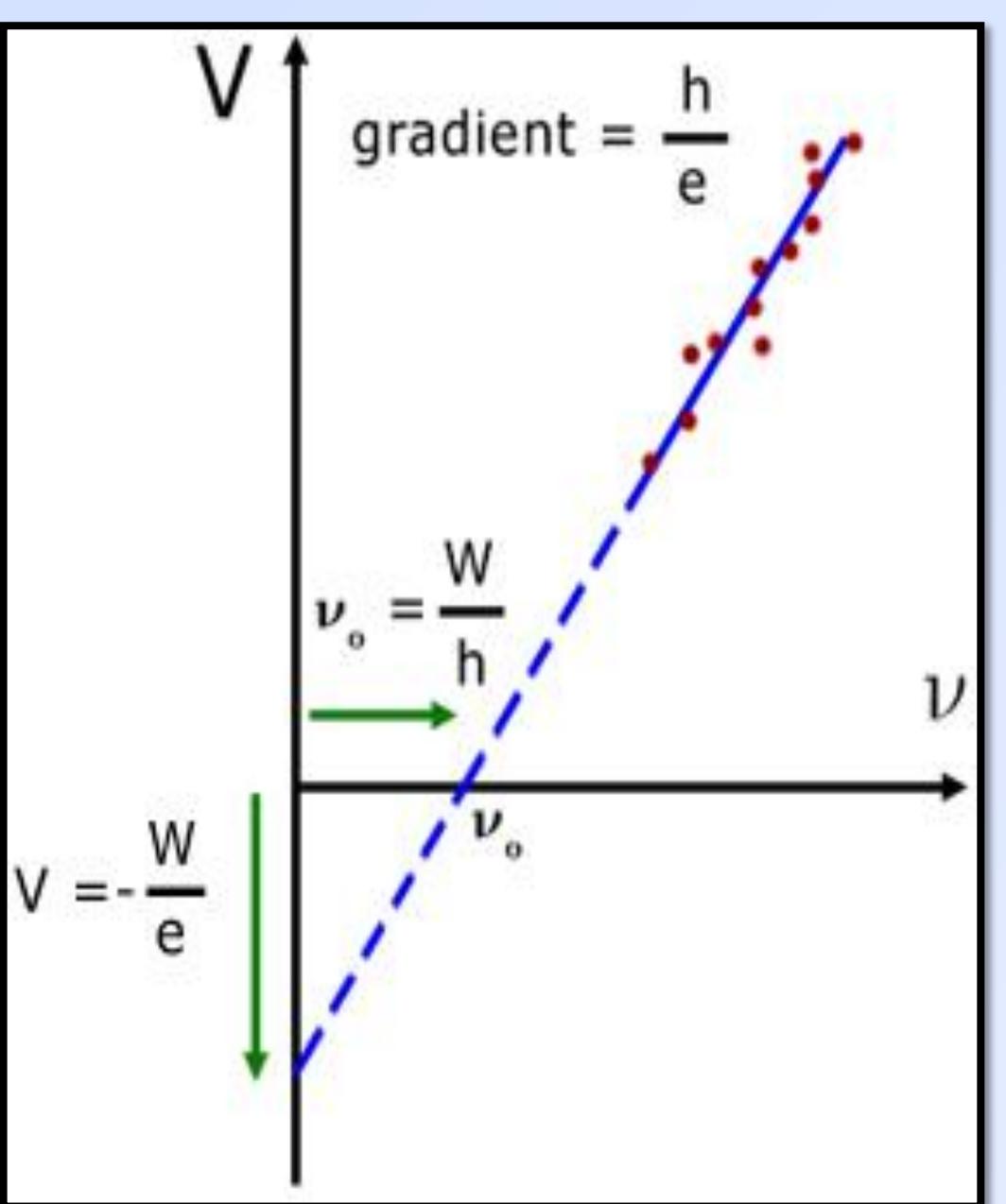
$\lambda \text{ (nm)}$	$\nu \text{ (Hz)}$	$V_{s1}$	$V_{s2}$	$V_{s3}$	$V_{sav} \pm \Delta V_{sav}$

$$h = \quad W =$$

وفي ضوء ما سبق ، استنتج أينشتاين أن المعادلة (1) يمكن كتابتها على الصورة

$$V_s e = h\nu - W \quad (2)$$

حيث  $\nu$  ، تردد الشعاع وترمز ( $V_s$ ) إلى جهد الإيقاف . وفي التجارب الفعلية ، تكون هي قراءة الفولتميتر المتصل إلى الإليكترونيين عندما تكون الظاهرة الكهروضوئية بالكاد قد وقفت، و ( $V_s \times e$ ) هي الطاقة المقابلة لأحد الإليكترونيات. ويوضح الشكل 2 هذه العلاقة.



شكل 2 تمثل بياني للعلاقة بين جهد الإيقاف والتردد.

## خطوات العمل

- 1- شغل اللمة الضوئية واتركها بضع ثوانى لتسخن
- 2- ضع مصدر الجهد على الأنبوة الضوئية واستخدم القرص لتضبط الجهد المطبق على الخلية الضوئية على الصفر.
- 3- غط الجهاز، وقراءة التيار يجب أن تكون "لا شيء" والآن سلط الضوء على المخرج، سيقرأ الأميتر قيمة التيارات.
- 4- طبق جهد عكسي على الكاثود الضوئي إلى أن يتوقف بالكاد التيار، وسجل كم من الجهد، ( $V_s$ ) كان مطلوبا.
- 5- كرر الخطوات السابقة مع المرشحات الأخرى
- 6- كرر على الأقل مرتين آخرين، وسجل نتائجك في جدول.
- 7- ارسم العلاقة بين تردد الضوء ، ( $\nu$ ) ، وجهد الإيقاف ( $V_s$ )
- 8- عين دالة الشغل ( $W$ ) ثابت بلانك ( $h$ ) من المنحنى.

## الغرض من التجربة

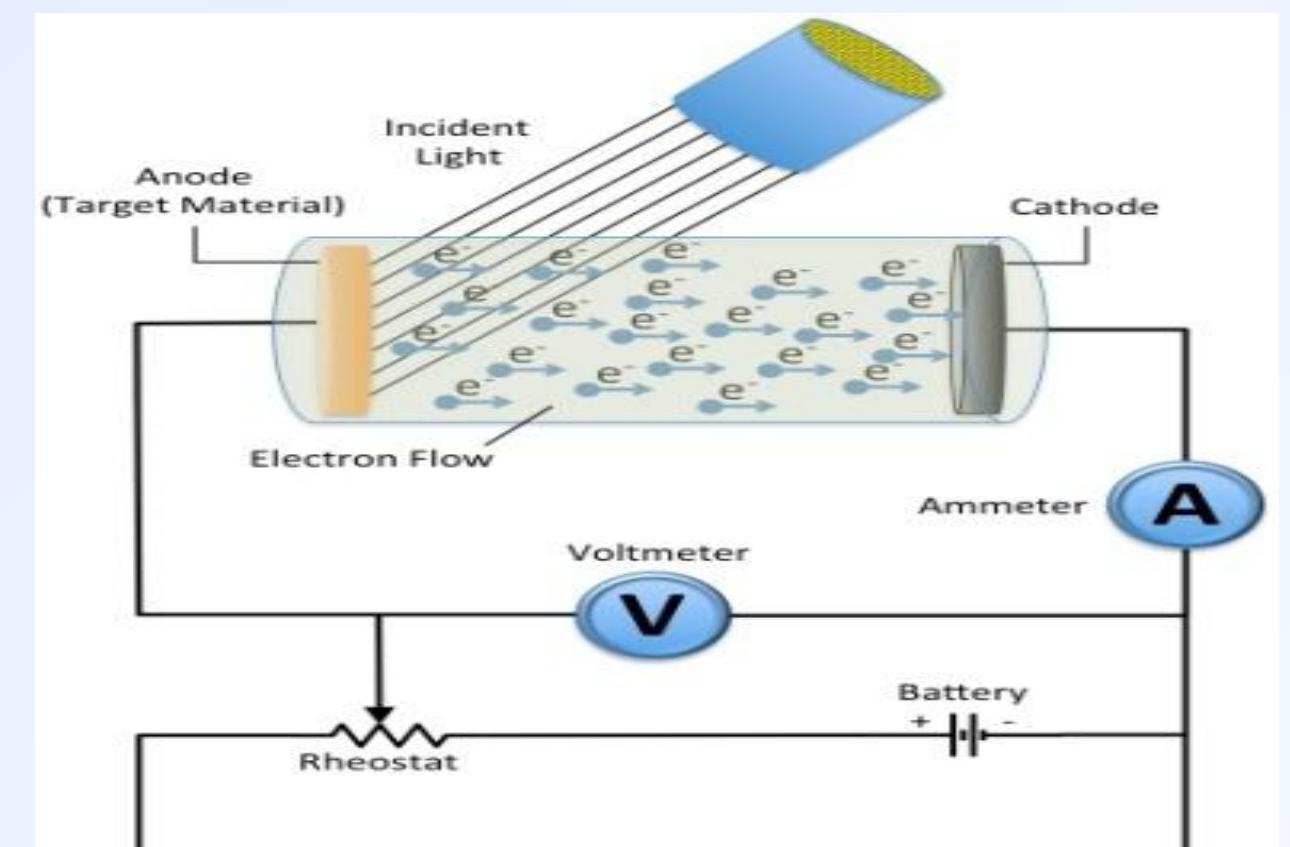
- 1- تفهم ظاهرة التأثير الكهروضوئي ككل
- 2- تعين النسبة ( $h/e$ ) ، ودالة الشغل لمواد الكاثود المختلفة

## الأهمية

لمبة إضاءة بشق مفرد- عدسة لامة صغيرة - مرشحات ألوان الضوء - جهاز الخلية الضوئي - فولتميتر - أميترات

## نظرية التجربة

في الانبعاث الكهروضوئي يصطدم الضوء مع المادة ويسكب انبعاث الكترونات. وتتبأ نموذج الموجة التقليدي أنه إذا زادت شدة الموجة الساقطة فإن سعة الموجة ومن ثم طاقتها سوف تزداد، مما يعني أن ذلك يسبب انبعاث إلكترونات أكثر، وهو مالم يكن صحيحا.



شكل 1 رسم تخطيطي للدائرة الكهربائية

نظريه أينشتاين للفوتونات، يصدق "كم طاقة" سطح المعدن، وربما (إذا كان يمتلك طاقة كافية) يركل الكترون ضعيف الارتباط بالمعدن ، ، وسوف يطير الإلكترون محلقا بسرعة عالية. وإذا كان هناك قطب (الكترود) ليجمع هذه الإلكترونات المنتظيرة فإن تيارا سوف يسرى بين سطح المعدن (الكاثود الضوئي) والإلكترود المجمع. وإذا ما فكرنا في هذه السرعة على أنها "طاقة حركية" (KE) فلا بد ان يكون لدينا

$$KE = h\nu - W \quad (1)$$

حيث ترمز ( $W$ ) إلى كمية الطاقة اللازمة لركل إلكترون حر من سطح المعدن، وهي إحدى خواص السطح. ويتحرر إلكترون، فقط، عندما تكون ( $h\nu > W$ ). وأنت إذا ما استخدمت بطارية لتطبيق شحن موجب إلى اللوح المعدني (أو شحن سالب إلى إلكترون المجمع) فإنك سوف تتدخل مع هذه العملية، بجعل الأمر أكثر صعوبة على إلكترون في أن يقفز من اللوح (أو أن يجمع بواسطة الإلكترون المجمع). والشحن بكمية كبيرة بما يكفى سوف، في الحقيقة، يمنع الظاهرة الكهروضوئية من الظهور. وفي هذه الحالة، فإننا نستخدم مجالا يعمل على إبطاء الشحن، و من ثم فإن ( $V_s \times \text{الشحنة}$ ) تقيس فقد طاقة الحركة.