

## النتائج

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

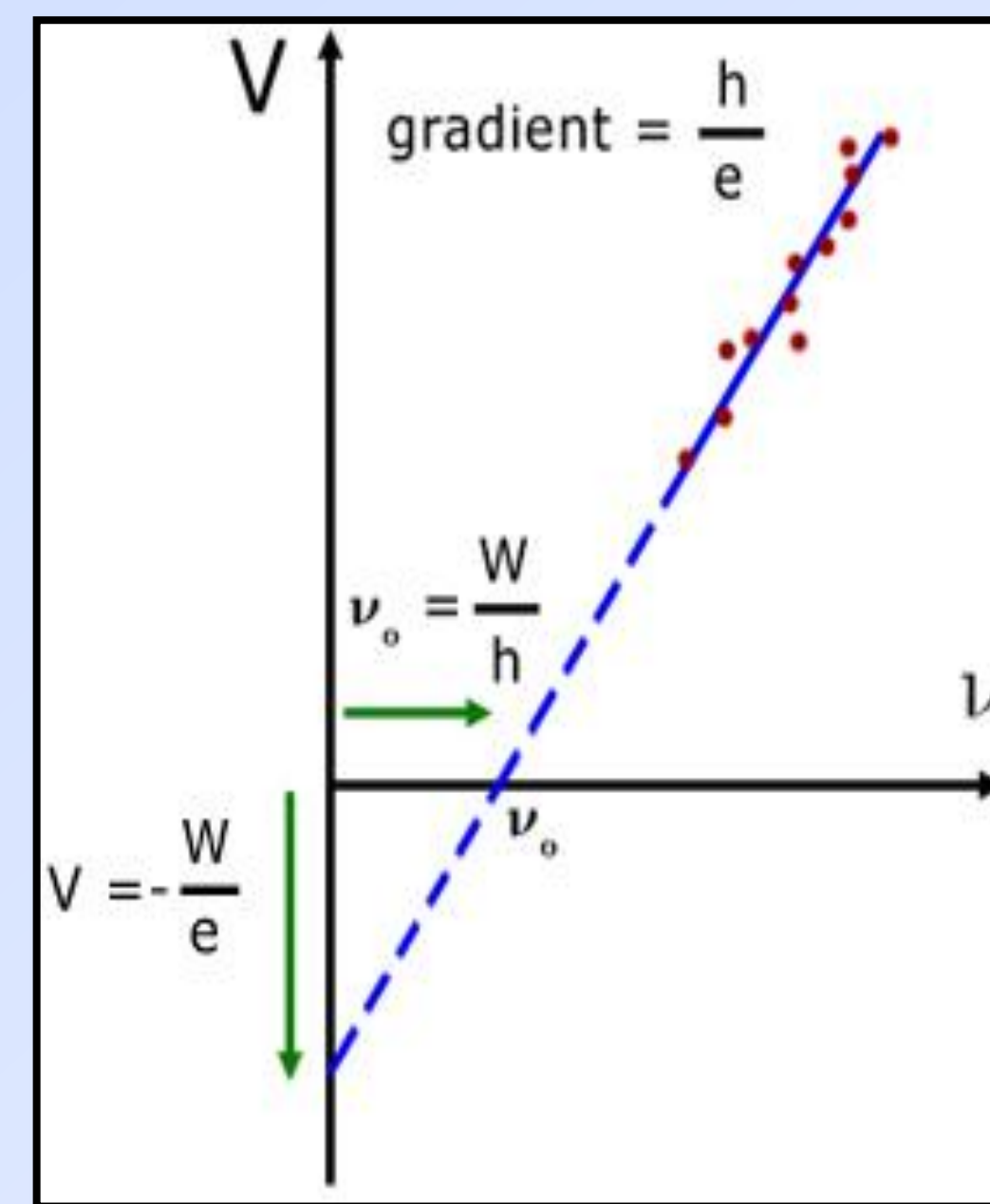
$h =$

$W =$

وفى ضوء ما سبق ، استنتج اينشتاين أن المعادلة (1) يمكن كتابتها على الصورة

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

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



شكل 2 تمثيل بياني للعلاقة بين جهد الإيقاف والتردد.

## خطوات العمل

- 1- شغل اللبة الضوئية واتركها بضع ثوانى لتسخن
- 2- ضع مصدر الجهد على الأنبوبة الضوئية واستخدم القرص لتضبط الجهد المطبق على الخلية الضوئية على الصفر.
- 3- غط الجهاز، وقراءة التيار يجب أن تكون "لا شئ" والآن سلط الضوء على المخرج، سيقراً الأميتر قيمة التيارات.
- 4- طبق جهد عكسى على الكاثود الضوئى إلى أن يتوقف بالكاد التيار، وسجل كم من الجهد، ( $V_s$ ) كان مطلوباً.
- 5- كرر الخطوات السابقة مع المرشحات الأخرى
- 6- كرر على الأقل مرتين أخريين، وسجل نتائجك فى 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

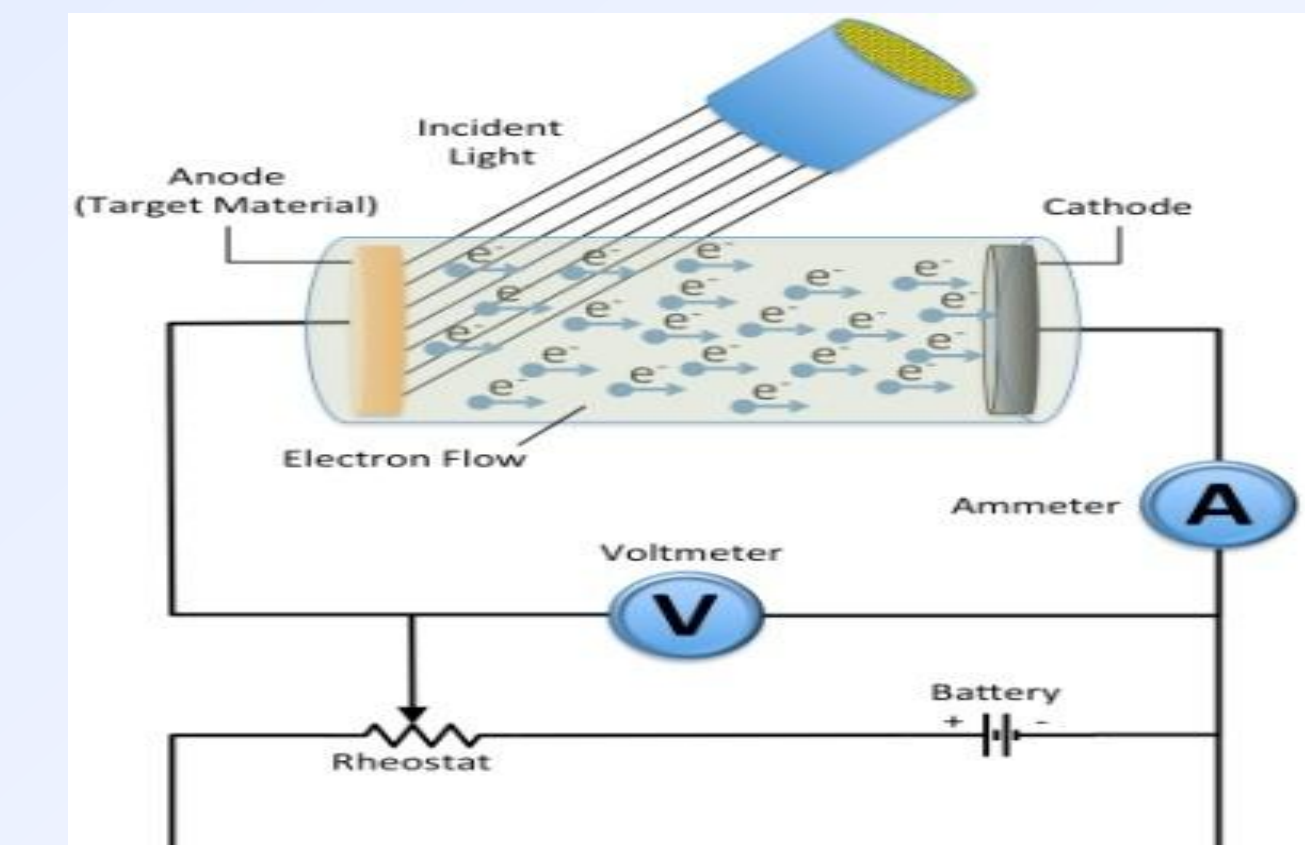
- 1- تفهم ظاهرة التأثير الكهروضوئى ككل
- 2- تعيين النسبة ( $h/e$ )، ودالة الشغل لمواد الكاثود المختلفة

## الأجهزة

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

## نظرية التجربة

فى الانبعاث الكهروضوئى يصطدم الضوء مع المادة ويسبب انبعاث الكترونات. وتنبأ نموذج الموجة التقليدى أنه إذا زادت شدة الموجة الساقطة فإن سعة الموجة ومن ثم طاقتها سوف تزداد، مما يعنى أن ذلك يسبب انبعاث إلكترونيات أكثر، وهو مالم يكن صحيحاً.



شكل 1 رسم تخطيطى للدائرة الكهربائية

نظرية أينشتاين للفوتونات، يصدم " كم طاقة" سطح المعدن، وربما ( اذا كان يمتلك طاقة كافية) يركل الكترون ضعيف الارتباط بالمعدن، ، وسوف يطير الالكترود محلقا بسرعة عالية. واذا كان هناك قطب (الكتروود) ليجمع هذه الالكترونات المتطايرة فإن تيارا سوف يسرى بين سطح المعدن (الكاثود الضوئى) والالكترود المجمع. واذا ما فكرنا فى هذه السرعة على انها "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، وهى إحدى خواص السطح. ويتحرر إلكترون، وفقط، عندما تكون ( $h\nu > W$ ). وأنت إذا ما استخدمت بطارية لتطبق شحن موجب إلى اللوح المعدنى ( أو شحن سالب إلى الإليكتروود المجمع) فإنك سوف تتداخل مع هذه العملية، بجعل الأمر أكثر صعوبة على الإليكترون فى أن يقذف من اللوح (أو أن يجمع بواسطة الإليكتروود المجمع). والشحن بكمية كبيرة بما يكفى سوف، فى الحقيقة، يمنع الظاهرة الكهروضوئية من الظهور. وفى هذه الحالة، فإننا نستخدم مجالا يعمل على إبطاء الشحن، و من ثم فإن ( $V_s \times e$  الشحنة) تقيس الفقد فى طاقة الحركة.