

أوراق عمل في

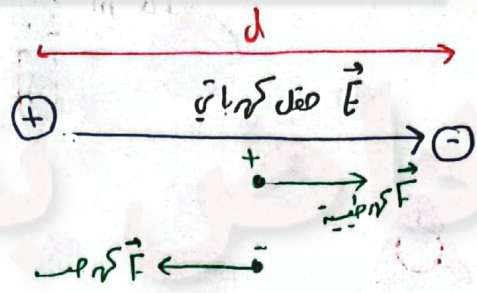
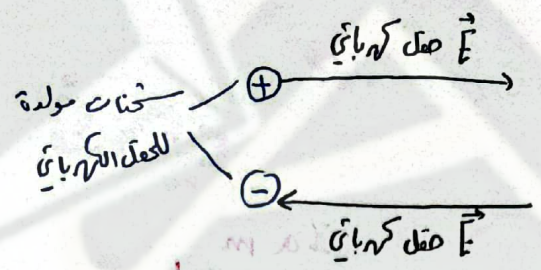


الإلكترونيات

الأستاذ
محمد جعيداني

AL BASHAEER

مكتبة البشائر



تكون جهة القوة الكهربائية :
 - بجهة الحقل الكهربائي \vec{E} إذا كانت الشحنة $q > 0$
 - بعكس جهة الحقل الكهربائي \vec{E} إذا كانت الشحنة $q < 0$

② قوانين الحفظ

① وحدة القوة الكهربائية

② فرق الجهد : التوتر الكهربائي

$$U = E \cdot d \Rightarrow E = \frac{U}{d} \text{ (V.m}^{-1}\text{)}$$

$$F = qE$$

$$F = eE$$

$$E = \frac{F}{e} = \frac{N}{C}$$

③ عمل القوة الكهربائية المؤثرة بالالكترون

$$W_F = e \cdot U$$

$$W = F \cdot d = eE \cdot d = eU$$

④ عدد الالكترونات

$$q = ne, \quad q = I \cdot t$$

$$n = \frac{q}{e} = \frac{I \cdot t}{e}$$

تذكر

الحركة المستقيمة المنتظمة :

$$v = v_0 = \text{const}$$

$$a = 0 \text{ m.s}^{-2}$$

$$\bar{x} = v_0 t + x_0$$

$$x_0 = 0$$

$$x = vt$$

الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام

$$a = \text{const}$$

$$\bar{y} = \frac{1}{2} a_y t^2 + v_{y0} t + y_0$$

$$v_{y0} = 0$$

$$y_0 = 0$$

$$\bar{y} = \frac{1}{2} \bar{a}_y t^2$$

لايجاد مسافة طائر المسار بحيث يذهب
 في بين x و y

$$v^2 - v_0^2 = 2ad$$

العلاقة
 الخالية
 من الزمن

الإلكترونات

« انزياح الإلكترونات وتسريرها »

طاقة انزياح الإلكترون حرمة سطح معدني :

يتحرك الإلكترون الحر داخل المعدن بسرعة وخطية تتلقاه بدرجة حرارة المعدن ، ويكون لها ضغطاً لعمق جذب كهربائي يوصلها بسرعة من الصفر لذا يتبع عمق الأيونات الموجبة المتباعدة حولها .
 لكي : من أجل الإلكترون واقع على سطح المعدن يصبح لهذه القوى الجاذبة محصلة تختلفت عند الصفر ووجهتها نحو داخل المعدن دوماً .
 إن انزياح الإلكترون من سطح معدن محياج إن صرف طاقة .

طاقة الانزياح : E_s ، W_s ، W_s ، E_s

الطاقة الدنيا اللازمة لانزياح الإلكترون من سطح معدن :
 ولانزياح الإلكترون حرمة سطح معدن ونقله مسافة صغيرة d خارج المعدن يجب تقديم طاقة أكبر من عمل لقوة الكهربائية التي تجذب الإلكترون نحو داخل المعدن وبالتالي

$$W_s = F \cdot d \quad \text{و} \quad F = eE$$

$$W_s = eE \cdot d \quad \text{و} \quad U_s = E \cdot d$$

$$W_s = E_s = eU_s$$

E_s : طاقة الانزياح ، W_s : عمل الانزياح
 U_s : كوسم الانزياح : فتره كون الانزياح بين سطح المعدن والسطح الخارجي
 E : الحقل الكهربائي المتولد عند الأيونات الموجبة عند سطح المعدن
 صافية :

- 1] $E < E_s$: لا ينزياح الإلكترون ويتوقف عند داخل المعدن
 - 2] $E = E_s$: يتحرك الإلكترون من سطح المعدن بسرعة ابتدائية صفرية
 - 3] $E > E_s$: يتكرر الانزياح من سطح المعدن ووجهه سرعة ابتدائية
- فب من العلاقة :
 $E_k = E - E_s$
 $\frac{1}{2} m_e v^2 = E - E_s \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2(E - E_s)}{m_e}}$

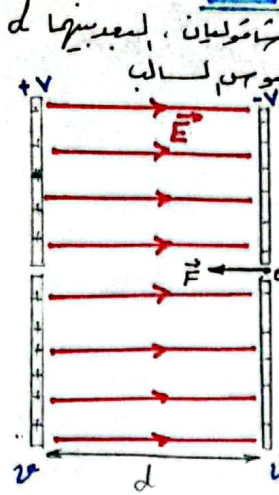
ظرفه انزياح الإلكترون من سطح معدن :

1] **الفعل الكهروضوئي** : تقدم الطاقة اللازمة لانزياح الإلكترون من سطح معدن مع شغل طاقة ضوئية فوتونها كافية $E = hf$
 2] **الفعل الكهحراري** : وتكون الطاقة المقدمة مع شغل طاقة حراري ، فيسخن المعدن فتكثف بعض الكروونات السطحية تدشاً كافيها من الطاقة تزيد من سرعتها وحركتها وتنبعث خارج المعدن

3] **مفعول كبح / الذبذبة المرطبة / الحركية**
 لنقذف سطح المعدن بحزمة من جسيمات ذات الطاقة الكامنة فتؤدي ذلك إلى تصادم بعض جسيمات هذه الحزمة مع الإلكترونات الحرة في السطح المعدني ، مما يؤدي إلى انتقال جزء من طاقة الجسيم الصادم إلى الإلكترون ، وعندما يكون الجزء المنتقل أكبر أو يساوي طاقة الانزياح يكون للإلكترون الحر الواقع عند سطح المعدن أنه يتقطع من هذا المعدن

تسريع الإلكترونات في منطقة حقل كهربائي منتظم :

1] تأثير حقل كهربائي منتظم في الإلكترون ساكن :



ملقنة مستوية مشحونة لوساها حواملون ، لمبديتها d تدخل الإلكترون ساكن من نافذة في اللبوس كالب
 تخضع لسحنة الكهربائية لقطبية e
 عند وضعها في حقل كهربائي ساكن E
 لقوة كهربائية F
 $F = qE = m_e a$

ولايجاد العلاقة المتعددة لسرعة خروج الإلكترون من نافذة مقابلية في اللبوس لوجب

هجرة المعارضة : خارجية

الحية للمعدن : الإلكترون داخل منطقة الحقل الكهربائي
 القوى الخارجية المؤثرة : (بإهمال نقل الإلكترون)
 F : لقوة الكهربائية : لها حاصل E ومساها بالجهة
 وسندلاً ثابتة $F = eE$
 وحباً ما فوه نيوتن الثاني :

$$F = m_e a \Rightarrow$$

$$a = \frac{F}{m_e} = \frac{eE}{m_e}$$

$$E = \frac{U}{d} \quad \text{لأنه}$$

$\Rightarrow a = \frac{eU}{m_e d} = \text{const}$
 وبما أنه الحركة بدأت من الكون ولباركي نأجب
 « لحركة مستقيمة مسارعة بانتظام

$$v^2 - v_0^2 = 2ad$$

$$v^2 - 0 = 2 \frac{eU}{m_e} \cdot d$$

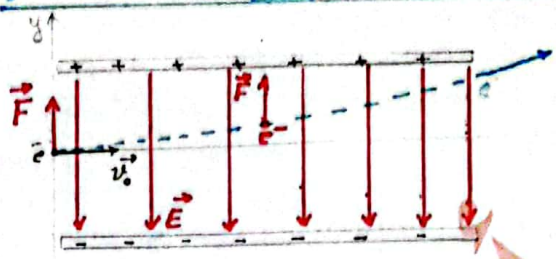
$$\Rightarrow v = \sqrt{2 \frac{eU}{m_e}}$$

نتائج :

- 1] كلما زادت سرعة خروج الإلكترون من نافذة اللبوس لوجب بزيادة زخم الكون بين اللبوسين .
- 2] تصلح لعلاقة السابقة من أجل السرعات الصغيرة للإلكترون بالنسبة لسرعة الضوء (يمكن اعتبار العلاقة ثابتة)
- 3] عناصر الحقل الكهربائي E المتولد بين لبوسين ملتقطة

الحامل : محوي مع مستوي اللبوسين
 الجهة : من اللبوس لوجب إلى اللبوس السالب .
 الكعة :
 $E = \frac{U}{d}$
 U : زخم الكون المطبقه .

2 تأثير حمل كهرباي منتظم مع إلكترون متحرك بسرعة ابتدائية هي $E \vec{v}_0$



$$\vec{v}_0 \begin{cases} v_{0x} = v_0 \\ v_{0y} = 0 \end{cases}, \vec{F} \begin{cases} F_x = 0 \\ F_y = F \end{cases}$$

7x

باعتبار :
 - مبدأ التوافق : نقطة دخول الإلكترون لمنطقة حمل كهرباي منتظم
 $x_0 = 0, y_0 = 0$
 - مبدأ التزمته : نقطة دخول الإلكترون لمنطقة حمل كهرباي منتظم
 حلبة المغارثة : خارجية
 الخلية المدروسة : الإلكترون داخل منطقة حمل كهرباي منتظم
 القوى الخارجية المؤثرة : (إهمال نقل الإلكترون)
 \vec{F} : القوة الكهرباية هي : لا حامل E وتعاكس بالجهة
 وبشد ثابتة $F = eE$
 بتطبيق ما نؤمنه فيونين لمانا
 $\sum \vec{F} = m \vec{a}$
 $\vec{F} = e \vec{E} = m_e \vec{a}$
 $\vec{F} = m_e \vec{a}$

« الذبذبة المرهبة »

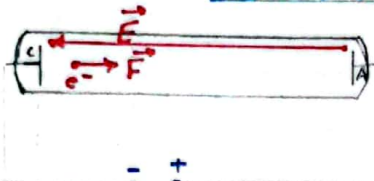
الذبذبة المرهبة : هي شرارة تحدث عبر العازل (هواء غازات) الفاصل بين جبين مشحونين بفرصة كونه طافه / تمثل الغازات المسار الكهرباي عند تأينها / وتكون الغازية (أيون - إلكترون)



شروط توليد الذبذبة المرهبة :
 1) فراغ كبير على الأقطاب يتراوح الضغط منه بين (0.01 - 0.001 mmHg)
 2) توتر كبير نسبيا بين قطبي الأقطاب هي يولد حمل كهرباي شديد بجوار المرهبط.

ملاحظة : أنبوب التفريغ الكهرباي في الغازات هو عبارة عن أنبوب زجاجي مسنن وفصله تماما بطول 50cm وقطر 4cm مملوء بالغاز المطلوب دراسته ، يثبت في الطرفين قطبين كهربايين أحدهما مرهبط c والثاني مصمم A كما يوجد نقطة توصيل الازمالية غاز P بواسطتها يمكن التحكم بضغط الغاز

آلية توليد الذبذبة المرهبة وهي :



تحتوي أنبوب الذبذبة المرهبة مع حلبة غازية تتكون من ذرات غازية و أيونات موجبة .

عند تطبيق توتر كهرباي كبير بين قطبي الأقطاب : تنبع هذه الذبذبات الموجبة نحو المرهبط بسرعة كبيرة ، وتؤين ما تلاصقه في طريقها من ذرات غازية حتى تصل للمرهبط وتضممه ، سيحدث هذا الصدم مع انترام بعض من الإلكترونات الحرة من سطح المرهبط (المرهبط) ، الذي يقوم بدفع لتبعده عنه نظرا لشحنها الموجب ، وسرعان ما حمل كهرباي لضمم ذرات غازية جديدة ، أثناء توجهها نحو المرهبط فتسبب تأينها ، تنبع الذبذبات الموجبة الجديدة نحو المرهبط لتتكرر الذبذبات الجديدة وهكذا ...

تتكون الذبذبة المرهبة : (هيبة الذبذبة المرهبة)

- الإلكترونات المنزعة من مادة المرهبط
 - الإلكترونات تأتي من الذرات الغازية بجوار المرهبط
 - وتسرر تلك الإلكترونات بواسطة حمل كهرباي لتسير لباقي
 - عند لتوتر يطبق بين قطبي الأقطاب / الإلكترونات مسرعة /
- هذه هي الذبذبة المرهبة :

1) تتكرر هذه خطوط مستقيمة داخلية مع طول المرهبط ، لذا يختلف شكل حزمة الذبذبة حسب شكل المرهبط ، فإذا كان المرهبط :
 - مستويا ← الحزمة متوازية
 - مسفرا ← متقاربة
 - محدبا ← متباعدة

بالإسقاط على محور x لنفرض
 $0 = m_e a_x \Rightarrow a_x = 0$
 $\Rightarrow v_x = v_0 = \text{const}$
 حركة الخط x هي حركة مستقيمة منتظمة
 $x = v_0 t$ (1)
 حركة الخط y هي حركة مستقيمة متسارعة
 $y = \frac{1}{2} a_y t^2 = \frac{eU}{2m_e d} t^2$ (2)

وبإيجاد معادلة حامل المسار من (1) $t = \frac{x}{v_0}$
 من (2) $y = \frac{eU}{2m_e d v_0^2} x^2$
 المسار يحمل مع هيز وسه قطع مكافئ .

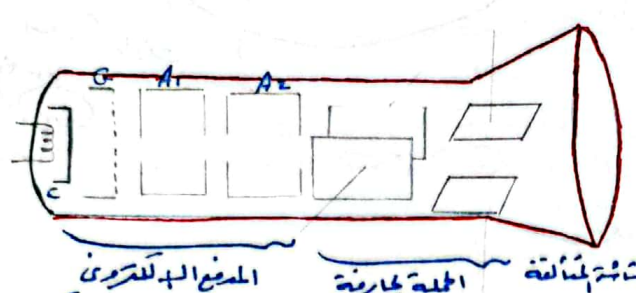
- 12) تبدأ ألامر بعض الأقسام : تهيئ الأضفة الهبطية ذوات بعض الجراد التي تسقط عليها تتألمد بالولامه معينة / زجاج عادي باللوم الأضفر - كبريتات لظالم / بالدرهم في الجراد
- 13) يتألمد هذه الحاميه عيا : لتلفه الأضفة الهبطية ضعيفة لنفوذ : لا تنفذ منه صفعة معدنيه وتكونه ظاهر لها على الزجاج المتألمد هبطا / باستثناء ورقيه المنيوم /
- 14) تحمل طاقه حركيه : سرعة الأضفة الهبطية تقرب من سرعة انتشار الصوت في الجراد ($6 \times 10^7 \text{ m/s} \rightarrow 2 \times 10^7$) لذلك يكتنأ أنه : تدبر دولاب خفيف
- لما تلمد لهذه الطاقه الحركيه انه يتحول إلى جطال أخرى من الطاقه رساليا : كجماينه - حراريه - اجتماعيه
- 15) تتأثر بالحقن الكهربائي : تتولد موجات الجيوب المحيطة للصفحة مستقره مما يدل على أنها مستقره بسببته سالبة / هبطيه /
- 16) تتأثر بالحقن الحضا طيه : تتولد بتأثير موجة لوزتر الحضا طيه عموديا على خطوط الحقن الحضا طيه الذي يؤثر عليها .
- 17) تتغير أضعه هبطيه : إذا صعدت صفعة وضوءه من سرعة الحقن
- 18) تؤسبه لغازات : إذا انتشرت في غاز تقوم بتأيينه مما يؤدي إلى توهيج لغاز
- 19) تعمل على الأضفة لصوتيه في تأثيرها بالألواح الصور والصوت الحسة للصوت .

الكثرونية كما انها ثابتة هبطه سطح المعدن / الفل الكهربائي / ماذا يحصل إذا طبقنا حقن كهربائي على سحابة الكثرونية ؟ عند تطبيقه حقن كهربائي ضا به للكثرونات الخارجيه من سطح المعدن لا يتقود إليه ، تتولد موجات صعد (مما ساعد على إصدار الكثرونات حديدية) وتتأثر الكثرونات بكثرونه حزمه الكثرونيه .

كيف تزيد عدد الكثرونات المنتزعه في لثنيه لوحده من سطح المعدن ؟

طما : 1 - مثل الضغط المحيظ بلحمه لذلك يتم قترغ الأنيون من المواد
2 - ارتفعت درجه حراره المعدن

تبيحة 1
الفصل الكهربائي : هذا تترك الكثرونات لحزمه من سطح معدن بتسخينه إلى درجه حراره مناسبه .
رأس البيهتر الكثرون :

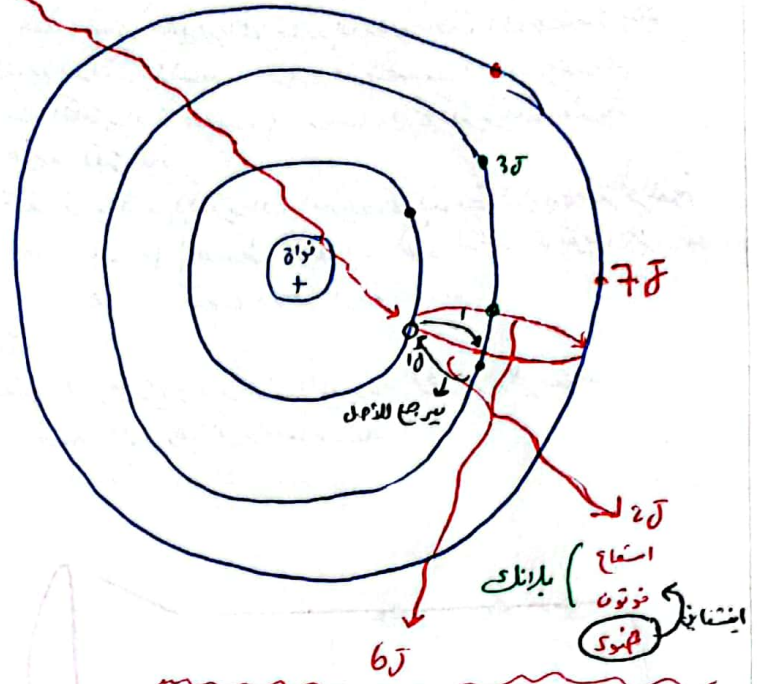


- تألف رأس البيهتر الكثرون من الأجزاء الرئيسية الأتيه :
- 1) المضغ الكثرون 2) الحلقة الحارمه 3) الأنبعاث الكاثود
 - 1- المضغ الكثرون : يتألف من الأجزاء الأتيه :
 - * المهبط : صفعة معدنيه لطبعه عليها توتر مجال ، يصدر الكثرونات بالحقن الكهربائي عند فرجه تسخينه تسخينه عن طريق جواسطه سلكه من لتفتته (تبريد من خارج)
 - * شبكته وكهبلته : أشرطة تحيط بالمهبط في ماعدتها نصب صفعة هبطيه وتوصل بتوتر مجال قابل للتغير ولها دور مزدوج لضبط حزمه الكثرونه
 - جميع الكثرونات الصادرة عن المهبط في نقطه تقع على محور أنيوني
 - التحكم بعدد الكثرونات النافذه من ثقبها من خلال تغير التوتر السالب المطبقه على الشبكه مما يغير من إصناوه الشبكه .
 - * مصعدانه : لتجميع الحزمه الكثرونيه على مرهلسنيه : تسبب الحركة على الأفق : بينه الشبكه والمصعد الأول بتطبيقه توتر عال موجب قابل للتغير
 - * المناقيه : بينه المصعديه بتطبيقه توتر عال موجب ثابت . تسبب الحركة على الأفق
 - 2- الحلقة الحارمه : تتألف من :
 - 1- ملئقة لجوساها أفقيه (هبطا الكهربائي ساقولي)
 - تورف حزمه الكثرونيه ساقوليا
 - 2- ملئقة مستويه لجوساها ساقوليه (هبطا الكهربائي أفقي)
 - تورف حزمه الكثرونيه أفقيا .
 - 3- ملئقة استخدام زدهنيه من الدشائغ : أهدافها أفقيه وأخرى ساقوليه بدلئمه الصفايح .

- نتائج :**
- تغير مظهر البيهتر الكثرون بتغير ضغط الغاز من أجل الضغط حوالي :
 - 110 mm : لدعيت اقترغ في أنيوني
 - 100 mm Hg : نسمع قطعقات / جردن تقرب في كهربائي /
 - 10 mm Hg : قنض الطعقات ويظهر عمودي صوتي يسمى
 - 0.01 mm Hg : قنض الصوت طيا / أضعه هبطيه /
 - وكل ما سبقه عند تطبيقه توتر 500V وما فوقه
- « الفصل الكهربائي » ايراد 3 بلاء أي**
- سؤال :** نحن سلقا معدنيا إلى درجه حراره معينه : ما يحدث لبعض الكثرونات الحرة عند بعد التسخين : لتسب بعض الكثرونات الحرة للسطح المعدني قدر ما من الطاقه تزيد من سرعة وحركتها العشويه .
- ماذا يحدث عند استقرار التسخين : لتسب بعض الكثرونات الحرة طاقه كافيه لتسقطه من ذرات السطح المعدني .
- ما الشبكه الكهربائيه التي يكتبها اللامعدني : يكتب سطح المعدن شحنة موجبه .
- ما الأفضاله المتبادله بين المعدن والكثرونات / تسبب السحابة /
- بمجرد استقرار التسخين يزداد خروج الكثرونات من سطح المعدن وتزداد شحنة المعدن مما يزيد قوة جذب المعدن للكثرونات المنطلقة ومن لحظة ما : ساعد عدد الكثرونات المنطلقة مع عدد الكثرونات الصاعده للسطح المعدن ، فتسب السحابة

- $E = 1J$ X
- $E = 2J$ ✓
- $E = 3J$ X
- $E = 4J$ ✓
- $E = 5J$ X
- $E = 6J$ ✓

$E = 2J$ (موانع)
 $E = 6J$ (موانع)
 $E_{فوتون} = h \cdot f = h \frac{c}{\lambda}$
 حيث f تردد الإشعاع
 و λ طول الموجة
 $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$



المسافة = السرعة × الزمن
 طول الموجة = السرعة × الزمن

$$T \cdot v = \lambda$$

$$\lambda = vT = \frac{v}{f}$$

$$v = c$$

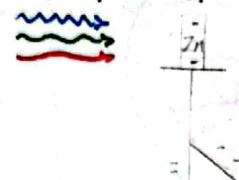
$$\lambda = c \cdot T = \frac{c}{f}$$

$$\boxed{f = \frac{c}{\lambda}} \Rightarrow \underline{c = \lambda \cdot f}$$

الفعل الكهرضوئي : تحويل الطاقة من ضوئية (الكهرضوئية) إلى كيميائية (خلية شمسية)

تستخدم خلية شمسية لإضاءة السوارح ويعتمد عملها على انقراض الإلكترونات الحرة من المادة عند تعرضها للإشعاعات كهرضوئية مناسبة ، وهذا ما يسمى بالفعل الكهرضوئي (العالم كهرتز / تجربة هرتز)

نضع صفيحة كاثود مسطحة بشحنة سالبة مع ترصص كاثود كرواني ، ثم نسلط عليها إشعاع ناتج عن مصباح بخار الزئبق ، حيث ما يحدث مع التقليل تلك الإشعاع مؤثر البنفسجية طائة مناسبة تكفي لإنتاج الإلكترونات الحرة من سطح صفيحة التحويلات السالبة



تنتج بعض الإلكترونات الحرة من صفيحة التحويلات السالبة بالفعل الكهرضوئي ، ويرفعهم شحنة إيجابية السالبة فتبتعد الإلكترونات عن الصفيحة مما يؤدي إلى فقدان شحنتها السالبة تدريجياً حتى تتعادله شحنتها السالبة ورتقها الصافية صفر تماماً .

السؤال السابعة مع إضاءة : سيعال ووضع لوح زجاج عائم بين المصباح والصفيحة السالبة .

لدينا انقراض ورتق الكاثود الكهربائي لهذه اللوح الزجاجي يمنع الإشعاع مؤثر البنفسجية المسؤولة عن انقراض الإلكترونات ويعرفها من الوصول إلى الصفيحة بينما يسمح بمرور الذخعة المرئية والإشعاع تحت الحمراء التي لا تملك الطاقة الكافية لإنتاج الإلكترونات .

السؤال الثامن : باعتبار صفيحة التحويلات موجبة ، لدينا انقراض ورتق الكاثود المسطح : أنه لإلكترونات التي يجري ترصص ، تباد هذا إلى الصفيحة بسبب شحنتها الموجبة .

تدريج الفعل الكهرضوئي بالاعتماد على صفيحة اشتقاق :

$E < W_s$	W_s	$E > W_s$	E
الفعل الكهرضوئي غير محتمل	الفعل الكهرضوئي محتمل	الفعل الكهرضوئي محتمل	
$f < f_s$	f_s	$f > f_s$	f
$\lambda > \lambda_s$		$\lambda < \lambda_s$	λ

اقترح اشتقاق أنه : عندما سقط فوتون على معدن فماذا هذا الفوتون يمتلك أنه يصاحف الإلكترونات ويمنح له كامل طاقته ولعنوان يكون بذلك قد جرى انصافه ونزول حالته .

طاقة الفوتون مساوية لعمل الانقراض $E_s = hf_s$ يؤدي ذلك إلى انقراض الإلكترونات وظهوره من المعدن ولكن الطاقة حرة معدومة ، وتواتر الموجة عندئذ يمثل تواتر لفتحة البروزة لإنتاج الإلكترونات .

2- الشحنة المتألفة : تألفه (طينة جميلة من الزجاج ② طينة رقيقة بأملة من الفرميت) طينة رقيقة من مادة متألفة (كجزيئات لزلته)
 تفطن الساسة من الأهل بوررية من اللطيفوم مما يسمى بوالكترونات المسرعة بالعبور فتقوم المادة القابلة للتألف ينكس على دروية اللطيفوم الذي تكفه بدورها خارج الزنوب يطحن الذنوب لزلها من من الأهل بطبقة من الفرميت عمل دور إقني للفرمة الكهرضوئية من حصول خارجية كما أنها تصيد بالإلكترونات التي سببت لتألفه إلى المصعد وتلقاه لإدارة .
 استخدام راسم إلكتروني

لدراسة الحركات البوررية السريعة كالمسارات المتطرفة في أجهزة ذات الصورية .
 سياسي منم للمكون المتألف أو المتألف يستخدم في أجهزة الإشعاع الكهرضوئية في أجهزة التكبير مثل الجهر في أجهزة الرادار .

(نظرية الكم من الفعل الكهرضوئي)

يقول أينشتاين أن الضوء يتألف من جسيمات تسمى الفوتونات ، وكل فوتون يحمل طاقة تساوي حاصل ضرب تردده في ثابت بلانك $E = hf$ ، وهذه الذخيرة الطبيعية .
 مهد لوضو نظرية الكم .

سبب نظرية الكم : (الفرميتات) كلمة = معينة / فرضية بلاذغ : افترض أينشتاين أن الضوء مادة يلغها ذلك الطاقة من خلال لمبات منفعلة من الطاقة حيث أن الطاقة = فوتون ، تظهر طائة كل لمبة بالعلاقة :

$E = hf = h \cdot \frac{c}{\lambda}$
 فرضية أينشتاين : افترض اشتقاق أنه الخفة الضوئية تتألف من فوتونات (كمات طاقة) تحمل كل منها طائة ساك $E = hf$ ، ويحصل تبادل للطائة مع المادة من خلال انصاف إصهار الفوتونات .

ص الفوتون : (حقة) - لافتقار الفوتون (جسيمة الطاقة) هو جسيم بوالب معمة كهرضوئية ذات التواتر f شحنة كهربائية : معدومة .
 يتحرك بسرعة انتشار الضوء طاقته ساك $E = hf$ حيث يمتلك كمية حركة :

$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$ ثابت بلاذغ .
 $P = mc$ الفوتون كأنه $m = \frac{E}{c^2}$
 $P = \frac{E}{c^2} \cdot c = \frac{E}{c} = \frac{hf}{\lambda f} \Rightarrow P = \frac{h}{\lambda}$

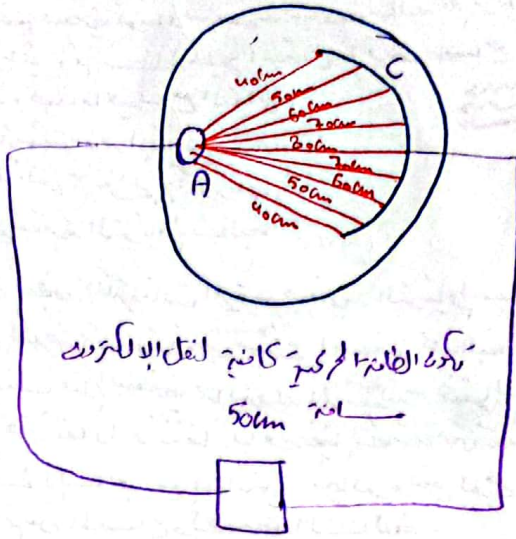
لتفرض عدد الفوتونات $(E_s > E_s)$: فوتونات \Rightarrow يتكرر و الكثر
كل ما نتج

عدد الإلكترونات الواصلة
إلى المصدر بنفس
الناتج

نرت الكون المصنوع

$E_s > E_s$

0	-4
0	-3
0	-2
2	-1
4	0
6	1
9	2
9	3
9	4



0

ملاحظات لحل المسائل:

- 1] أصغر تواتر يلزم حدوث الانتزاع : تواتر عتبة الإصدار : تواتر الانتزاع : f_s
- 2] أكبر طول موجة يلزم حدوث الانتزاع : طول موجة عتبة الإصدار : طول موجة الانتزاع : λ_s
- 3] طاقة الفوتون $E = h \cdot f = h \frac{c}{\lambda}$
- 4] طاقة الانتزاع $E_s = h \cdot f_s = h \frac{c}{\lambda_s} = eU_s$

5] شرط الفعل الكهرمغناطيسي: $E > E_s$, $f > f_s$, $\lambda < \lambda_s$

6] شرط عمل الخلية الكهرمغناطيسي: $E \gg E_s$, $f \gg f_s$, $\lambda \ll \lambda_s$

7] كمية حركة الفوتون $p = \frac{h}{\lambda}$

8] تحويلات: $\mu m \xrightarrow{\times 10^{-6}} m$

$A^\circ \xrightarrow{\times 10^6} m$ انفتوح

الالكترون $J \xrightarrow{\div 1.6 \times 10^{-19}} eV$

9] كتاب الطاقة الحركية العظمى عند الربط السرعة العظمى عند الربط:

$$E_{Kc} = E - E_s = h (f - f_s) = hc \left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_s} \right)$$

$$E_{Kc} = \frac{1}{2} m_e v^2$$

$$\Delta E_K = \sum W_F$$

$$E_{Kp} - E_{Kc} = W_F$$

$$\frac{1}{2} m_e v^2 - 0 = eU$$

$$v = \sqrt{\frac{2eU}{m_e}}$$

11] حساب سرعة الإلكترون عند المصد وذلك بتطبيق مبرهن في الاكترون سريع وباعتبار

$$\left(\begin{matrix} E_i = E_f \\ f = f_f \\ \lambda = \lambda_f \end{matrix} \right) \Rightarrow E_{Kc} = 0$$

نتيجة نظرية الطاقة الحركية على الإلكترون بين الربط والمصد

10] حساب توتر الإيقاف V_0 : نظرية الطاقة الحركية على الإلكترون بين الربط والمصد باعتبار سرعة الإلكترون عند المصد معدومة:

$$\Delta E_K = \sum W_F \quad (1 \rightarrow 2)$$

$$E_{Kp} - E_{Kc} = W_F$$

$$0 - E_{Kc} = -eV_0$$

$$V_0 = \frac{E_{Kc}}{e}$$

كانت بين إحصاء الأسماء السنية والفضل الكهرقوني من حيث الإحصاء

إن إحصاء الأسماء السنية عكس الفضل الكهرقوني .

ففي الأسماء السنية يرد الأكرودن فيقولون يواكب موجة كهرقونية .

بينما في الفضل الكهرقوني يرد مؤتون يواكب موجة كهرقونية فيقولون الأكرودن .

(د) أسفة الليزر

تفنيتم الضوئي بالديود المحثوث للأسفة / الليزر عبارة عن إشعاع كهروضوئي لمرتببات كوكبسية تكون من فوتونات عالية الطاقة مسارية في التواتر وشفقة في الطور ولديها 1 يرسل لمبات مسارية من الضوء من حيث التواتر في الطور ، تنبج مع بعضها البعض في هيئة حزنة ضوئية تسم بالطاقة العالية وذات تماسك شديد .

ألية عمل الليزر

1- **اصطدام ضوئي**: حيث أنقال لئزة من مستوى طاقة أدنى E_1 إلى مستوى طاقة مشار E_2 ، وذلك بإرصاص فوتون طاقة $\Delta E = E_2 - E_1 = hf$ مساوي لفرق الطاقة بين هذين المستويين

2- **الديود المتلقائي**: إذا طقت متارة فهو يميل دائماً إلى حالة الاستقرار فتعود تلقائياً بعد مدة زمنية قصيرة إلى المستوى الأدنى وهذا يصاحبه إصدار فوتون طاقة مساوي لفرق الطاقة بين المستويين:

$$\Delta E = E_2 - E_1 = hf$$

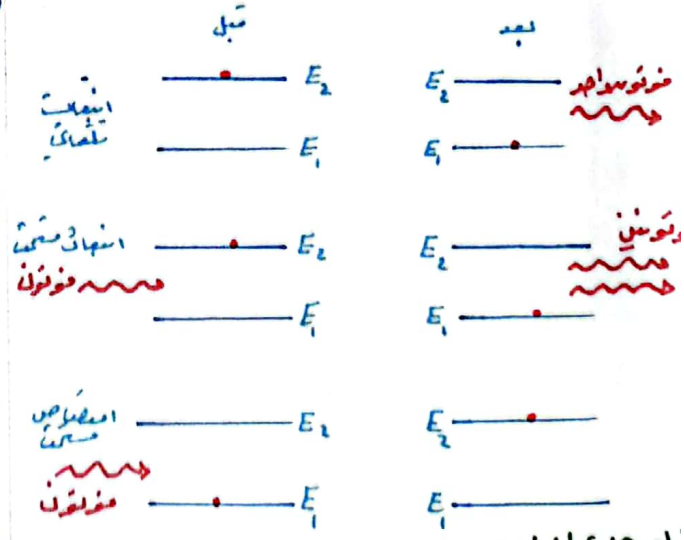
يكون اتجاه الديود المتلقائي عشوائياً ، ولفوتونات صادرة غير مترابطة ، أي فرق الطور بين الأمواج الكهروضوئية الناتجة غير ثابتة .

3- الديرور المحثوث

حيث عند تعرض لئزة للمارة حزنة ضوئية يمتصها فتواترها $\Delta E = hf$ هي فرق الطاقة بين السوية للمارة والسوية للأستية في هذه الحالة يؤدي مرور فوتون بجوار الذرة إلى إثارة الليزر للذرة المارة للعودة إلى السوية للأستية فيصدر فوتون .

ضواض فوتون الليزر

- طاقة مساوي لطاقة الفوتون الوارد أي لهما التواتر ذاته .
- جهة حركة تنبجبة مع جهة حركة الفوتون الوارد .
- طوره يطابق طوره الفوتون الوارد .



واض حزنة الليزر

- وحدة اللون - أي لهما التواتر نفسه
- مترابطة بالطور ، فوتونات الديرور المحثوث لها طوره الفوتون الذي فطر نفسه
- اتزان حزنة الليزر بغيره ، تستخدم في رقة لقياس وكهليلج السطحي وخطوط نقل المنظر والمارة

الفرق بين الديرور المحثوث والديرور المتلقائي

الديرور المتلقائي	الديرور المحثوث
1- حيث بوجود حزنة ضوئية واردة أو بعدم وجودها	1- حيث بوجود حزنة ضوئية يمتصها فتواترها للمارة $\Delta E = E_2 - E_1 = hf$
2- حيث في جميع الاتجاهات	2- جهة الفوتون لإصداره نفس جهة الفوتون الوارد
3- طوره الفوتون الصادر يمكن أنه يأخذ أي سوية	3- طوره الفوتون لإصداره يطابق طوره الفوتون الوارد

مكونات جهاز الليزر

1- الوسط الفعال

N : عدد الذرات في السوية الأستية غير المارة / يتناسب مع كثافة المادة N^* : $N^* < N$ ، فإند عدد الفوتونات الناتجة عند كل مرة الديرور المحثوث سيكون أكبر من عدد الفوتونات التي تم اصطناعها في تزداد سدة الحزنة الضوئية في وسط يصلح لتوليد الليزر وإذا $N^* < N$: عدد الفوتونات لإصداره أقل من عدد الفوتونات الممتصة في لا يصلح لتوليد الليزر

2- حجرة التفريغ (الرنان)

عبارة عن مرآة أو مادة تعكس المادة الفعالة (الوسط المضم) بينهما

3- حلبة الفتح

الديرور المحثوث بعيد الذرات إلى السوية الأستية فلا يبرصد فتواترها (مصدر ضوئي مناسب) وتغير:

- أ) الضخ الضوئي : ومضخ (مصباح) / الليزر اللياقوي
- ب) الضخ الكهربائي : تفرغ كهربائي لفازر لاسيوس / ليزر غازي - شبه ناطق
- ج) الضخ الكيميائي : التفاعل الكيميائي بين مكونات الوسط الفعال

بعض أنواع الليزر

- الليزر الغازية**: الوسط المضم غاز: ليزر (هيليوم - نيون) / الليزر الغازي / الليزر الغازي لإشارة للذرات /
- الليزر الصلبة**: ليزر نصف ناطق / إرصالات /
- الليزر اللياقوي**: المادة الفعالة: اللياقوت
- الليزر السائل**: الوسط الفعال: محلول من الأستينوم للذرات في المحلول السائل
- استخدامات الليزر: يستخدم في:
 - من لسطح: طبيا لصونه ولعمليات الجراحية ولجليد / إزالة وشم وشم /
 - الظهار الصور ثلاثية الأبعاد (هولوغرام)
 - المجالات العلمية من التجارية: مساحات الباركوود - مؤشرات لليزر
 - الصناعة: حكام المعادن وقصمها وقطبها
 - البيئية: مراقبة تلوث الجو
 - المجالات العسكرية: تحديد المدى للوجهة لإصواريخ
 - إرصالات: للإسلاكية سيدة لوصان للأرضية ورسن الفضاء

(النماذج الذرية والظيوف)

نموذج بور

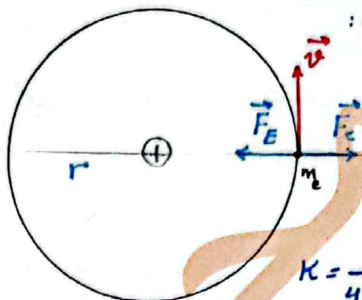
- 1- استخدم بور ميكيم الضوء لشرح الظيوف الذرية وقدم نموذجاً لمبدأي:
- 2- لا يمكن للذرة أن تتواجد في حالات طاقية محددة، كل حالة لها تميز بسوية طاقة محددة.
- 3- عندما ينتقل الإلكترون في ذرة مشارة من سوية طاقية E_2 إلى سوية طاقية E_1 فإنه للذرة تصدر فوتون طاقته تساوي فرق الطاقة بين السويتين أي: $\Delta E = E_2 - E_1 = hf$

الميكيم في ذرة الهيدروجين:

يفتح إلكترونات لتأثير كولوم:

القوة الكهربائية الخارجة

عند جذب لنواة (البروتون) له:



$$K = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 9 \times 10^9$$

E_0 : سماحية خلاص الكهربية، r نصف قطر المدار الذي يتحرك عليه الإلكترون.

قوة المطالة الخارجة عمودياً على مسار

$$F_c = m_e \frac{v^2}{r}$$

إذ حركة الإلكترون في ذرة الهيدروجين حول النواة هي حركة دائرية منتظمة لأن القوة الكهربائية الخارجة عند جذب لنواة له مساوية لقوة المطالة الداخلة.

فرضيات بور:

الفرضية الأولى: حركة الإلكترون حول النواة دائرية منتظمة:

$$F = F_c \Rightarrow K \frac{e^2}{r^2} = m_e \frac{v^2}{r} \Rightarrow v^2 = K \frac{e^2}{m_e r}$$

الفرضية الثانية: عزم ليمية الحركة للإلكترون على مداره يعطى بالعلاقة

$$m_e v r = n \frac{h}{2\pi} \quad \text{و} \quad \frac{h}{2\pi}$$

سلسلة قيم صحيحة لـ $n = 1, 2, 3, \dots$ ثابت بلانك $h = 6.63 \times 10^{-34}$

الفرضية الثالثة: لا يصدر الإلكترون طاقة طالما بقي في مدار معين

أحد مداراته حول النواة، لكنه يمتص طاقة بكميات محددة عندما ينتقل من مداره إلى مدار أبعد عن النواة، ويصدر طاقة بكميات محددة عندما ينتقل من مداره إلى مدار أقرب إلى النواة

$$\Delta E = h \cdot f$$

سبب العلاقة: f : تواتر الإشعاع، h : ثابت بلانك.

سويات الطاقة في ذرة الهيدروجين:

لدينا

$$m_e v r = n \frac{h}{2\pi} \Rightarrow v^2 = n^2 \frac{h^2}{4\pi^2 r^2 m_e^2}$$

بالمساواة مع (*)

$$K \frac{e^2}{m_e r} = n^2 \frac{h^2}{4\pi^2 r^2 m_e^2}$$

$$r = n^2 \frac{h^2}{4\pi^2 e^2 K m_e}$$

$$n=1 \Rightarrow r_0 = \frac{h^2}{4\pi^2 e^2 K m_e}$$

من أجل المدار الأول:

$$\Rightarrow r = n^2 r_0$$

الطاقة في ذرة الهيدروجين:

$$E = E_p + E_k$$

$$E_p = -K \frac{e^2}{r}$$

E_p : الطاقة الكامنة الكهربائية

E_k : الطاقة الحركية:

$$E_k = \frac{1}{2} m_e v^2 = \frac{1}{2} m_e K \frac{e^2}{m_e r} = \frac{1}{2} K \frac{e^2}{r}$$

$$\Rightarrow E = -K \frac{e^2}{r} + \frac{1}{2} K \frac{e^2}{r} = -K \frac{e^2}{2r}$$

نعوض

$$r = n^2 \frac{h^2}{4\pi^2 e^2 K m_e}$$

$$E = -K \frac{e^2}{2 n^2 \frac{h^2}{4\pi^2 e^2 K m_e}} = -\frac{1}{n^2} \frac{2\pi^2 m_e K^2 e^4}{h^2}$$

$$n=1 \Rightarrow E_0 = -\frac{2\pi^2 e^4 K^2 m_e}{h^2} = -13.6 \text{ eV}$$

$$\Rightarrow E = \frac{E_0}{n^2}$$

طاقة الإلكترون في مداره:

لكن تتأثر ذرة الهيدروجين بحب اعطائها طاقة تكفي لنقل الإلكترون من سوية الأرضية إلى حالة عدم الارتباط (طاقة معدومة) أي يلزم اعطاء طاقة أكبر أو تساوي 13.6 eV

طاقة الإلكترون في مداره:

لدينا عدد موضع (أو سرعة) أي الإلكترون في لحظة ما بقية كل ما يمكنه تحديد كثافة احتمال تواجد الإلكترون في لحظة ما في موضع ما

$$E = E_p + E_k$$

E_p : العتم السالب من الطاقة، ناتجة عن تأثير الإلكترون داخل الكهروإيجابي الناتج عن النواة

E_k : العتم الموجب من الطاقة، الناتجة عن دورانه حول النواة.

$$E_n = -\frac{13.6}{n^2}$$

وهي طاقة سالبة لأن الطاقة ارتباط، تشكل طاقة التجاذب الكهربائي الجزوي الذري.

إذ كلما صغرت الطاقة كلما صغرت مع مربع رتبة المدار (n) وتزداد طاقة الإلكترون بزيادة رتبة المدار (n) أي كلما ابتعد الإلكترون عن النواة.

نفاذ الطيف الذرية :

تتبع انتقال الإلكترون من مستوى طاقته الاسوية طاقته اولى فيؤدي
الى مصدر طاقة (اشعاع) بأولى فتره الطاقة بين المستويين ΔE
وعند حصول انتقال مختلفه بين مستويات الطاقة سوف نحصل
على إصدارات بترتات مختلفه

$$\Delta E = E_2 - E_1 = h f$$

انواع الطيف :

- ① الطيف المستمر : يظهر فيها جميع ألوان الطيف مع صفة متناهية
بمقايير سروده وجود مواصل بينها
ومثالها طيف مصباح الكهر باء ذو مقاومة لنفسين (أحباب صلبة)
- ② الطيف المنقطع : يتكونه طيف المصدر لهذه العناصر
من خطوط طيفية منفصلة
مثلا طيف إصدار ذرات الهيدروجين ، طيف مصباح بخار الزئبق
(طيف المصابيح الغازية)

سلاسل الطيف الذرية :

الانتقال

السلسلة ليمان :

$$n=2,3,4,5,6 \xrightarrow{\text{منوية غير مرئية (تأثيرها كبير)}} n=1$$

السلسلة بالمر :

$$n=3,4,5,6 \xrightarrow{\text{منوية مرئية}} n=2$$

السلسلة باكنند :

$$n=4,5,6 \xrightarrow{\text{منوية غير مرئية (تأثيرها متقلل)}} n=3$$

جميعها اناني

$$p = \frac{h}{\lambda} = \frac{6,6 \times 10^{-34}}{44 \times 10^{-8}} = \frac{3}{2} \times 10^{-27} = 1,5 \times 10^{-27} \text{ kg m s}^{-1}$$

$$E_k = E - E_s = h(f - f_s) = hc \left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_s} \right)$$

$$E_k = 6,6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8 \left(\frac{1}{44 \times 10^{-8}} - \frac{1}{66 \times 10^{-8}} \right) = 6,6 \times 3 \times 10^{-27} \times \frac{1}{11} = 1,8 \times 10^{-27} \text{ J}$$

$$E_k = \frac{3}{2} \times 10^{-19} = 1,5 \times 10^{-19} \text{ J}$$

نظريتي نظرية الطاقة الحركية مع الإلكترون بين الجهد والمصدر باعتبار سرعة الإلكترون عند المصدر صفرية.

$$\Delta E_k = \sum W_{F(1 \rightarrow 2)} \Rightarrow E_k - E_{k_0} = W_F$$

$$0 - E_{k_0} = -eU \Rightarrow U_0 = \frac{E_{k_0}}{e} = \frac{1,5 \times 10^{-19}}{1,6 \times 10^{-19}} = 0,94 \text{ V}$$

المسألة 15: يعمل أنبوب الأشعة السينية بجهد $8 \times 10^4 \text{ V}$ متى يصدر الإلكترون سرعة معدومة تماماً عند الجهد.

والمطلوب:

1) حساب الطاقة الحركية للإلكترون عند اصطدامه بمقابل الجهد (الهدف)

2) حساب سرعة الإلكترون لحظة اصطدامه بالهدف

3) حساب أقصر طول موجة للأشعة السينية الصادرة.

الحل: نظريتي نظرية الطاقة الحركية مع الإلكترون (بإهمال ثقله) صفرية وصغير جداً أول: عند الجهد (ببداية سرعة ابتدائية) ثاني: لحظة وصوله لمقابل الجهد.

$$\Delta E_k = \sum W_{F(1 \rightarrow 2)} \Rightarrow E_{k_2} - E_{k_1} = W_F$$

$$E_k - 0 = eU \Rightarrow E_k = 1,6 \times 10^{-19} \times 8 \times 10^4 = 1,28 \times 10^{-14} \text{ J}$$

$$E_k = \frac{1}{2} m v^2 \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2E_k}{m}} = \sqrt{\frac{2 \times 1,28 \times 10^{-14}}{9 \times 10^{-31}}} = \sqrt{284,4} \times 10^7 \text{ m s}^{-1}$$

$$v = \sqrt{284,4} \times 10^7 \text{ m s}^{-1}$$

$$E = E_k$$

$$h f_{\text{max}} = eU \Rightarrow$$

$$h \frac{c}{\lambda_{\text{min}}} = eU \Rightarrow$$

$$\lambda_{\text{min}} = \frac{hc}{eU} = \frac{6,6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{1,6 \times 10^{-19} \times 8 \times 10^4}$$

$$\lambda_{\text{min}} = 0,194 \times 10^{-10} \text{ m}$$

مسألة 13: إذا كانت سرعة التيار داخل أنبوب التفريغ $4,8 \times 10^{12} \text{ A}$ أو عدد إلكترونات (أزواج إلكترونات) فتصل خلال واحدة لزمن من مصدرها وتصل خارجي $[e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}]$

الحل: عدد إلكترونات المتكاثفة = عدد إلكترونات

$$N = \frac{q}{e} = \frac{I \cdot t}{e} = \frac{4,8 \times 10^{12}}{1,6 \times 10^{-19}} = 3 \times 10^{31} \text{ إلكترون}$$

مسألة 14: تبلغ الطاقة الحركية للإلكترون من أنبوب التفريغ $18 \times 10^{-17} \text{ J}$ لحظة وصوله للمصدر في راسم اهتزاز التروبي ويحسب أن الإلكترونات تركلة للجهد دورية سرعة ابتدائية E_{k_0}

1) حساب سرعة الإلكترونات تلك لحظة لحظة وصولها للمصدر

2) حساب كمية تروبي تكون المتكاثفة بين المصدر والجهد

3) حساب عدد إلكترونات التي تصل إلى المصدر في الثانية الواحدة باعتبار سرعة المتكاثفة المتولد 16 mA

4) حساب كمية الحرارة المنتجة خلال دقيقة واحدة عند اصطدام هذه لحظة بالمصدر باعتبار كامل الطاقة الحركية تتحول إلى طاقة حرارية.

$$E_k = \frac{1}{2} m v^2 \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2E_k}{m}} = \sqrt{\frac{2 \times 18 \times 10^{-17}}{9 \times 10^{-31}}} = 2 \times 10^7 \text{ m s}^{-1}$$

الحل: 1) بتطبيق نظرية الطاقة الحركية مع الإلكترون (بإهمال ثقله) صفرية وصغير جداً أول: لحظة تركلة للجهد بدور سرعة ابتدائية. ثاني: لحظة وصوله للمصدر

$$\Delta E_k = \sum W_{F(1 \rightarrow 2)} \Rightarrow E_{k_2} - E_{k_1} = W_F$$

$$E_k = eU \Rightarrow U = \frac{E_k}{e} = \frac{18 \times 10^{-17}}{1,6 \times 10^{-19}} = 1125 \text{ V}$$

$$N = \frac{q}{e} = \frac{I \cdot t}{e} = \frac{16 \times 10^{-3} \times 1}{1,6 \times 10^{-19}} = 10^{17} \text{ إلكترون}$$

$$Q = E_k = \text{عدد إلكترونات} \times E_k = 60 N E_k$$

$$Q = 60 \times 10^{17} \times 18 \times 10^{-17} = 1080 \text{ J}$$

3) إذا كان أكبر طول موجة لميزم التفريغ الإلكترونات من طول موجة بحجرة كرومونيخ $66 \times 10^{-8} \text{ m}$ والمطلوب حساب:

1) طاقة أنترغ الإلكترون من مادة الجهد

2) كمية حرارة الضوئية لوارد عندما يضرب سطح صفيحة الجهد

3) حساب أقصى طول موجة $\lambda = 44 \times 10^{-8} \text{ m}$ أصغر λ ينتج ويخرج

الحل: 1) الطاقة الحركية للإلكترون لحظة خروجها من الجهد الكرومونيخ

2) كمية تروبي تكون المتكاثفة

$$E = h f_s = h \frac{c}{\lambda_s} = 6,6 \times 10^{-34} \times \frac{3 \times 10^8}{66 \times 10^{-8}} = 3 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}, e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}, h = 6,6 \times 10^{-34} \text{ J.s}, c = 3 \times 10^8 \text{ m.s}^{-1}$$

$$E = h f_s = h \frac{c}{\lambda_s} = 6,6 \times 10^{-34} \times \frac{3 \times 10^8}{66 \times 10^{-8}} = 3 \times 10^{-19} \text{ J}$$

111

الالكترون ساكن و يثبت نقيضه
الالكترون في نظرية الطامة



نقطة عند دور الايمان يكون عمدا القوة الكهرومائية - تعني

طلب! الثاني: نستبدل الفوتون السابق بجزء وحيد اللون طول موجته تساوي طول موجة شادي طول موجة عميقة الإصدار للمربط السابق، ثم نطبق نموذج بورن بين المعدد والمربط قيمته 13.6 eV ، استنتج علامته سرعة الإلكترون لحظة وصوله للمعدد و اصب قيمته؟

$$\lambda = \lambda_s \Rightarrow E = E_s \Rightarrow E_{ke} = 0$$

نطبق نظرية الطامة المركبة على الإلكترون بين المربط والمعدد

$$\Delta E_k = \sum W_{F_i} \quad (i \rightarrow j)$$

$$E_{kp} - E_{ke} = W_{F_i}$$

$$\frac{1}{2} m_e v^2 - 0 = eU \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2eU}{m_e}} = \sqrt{\frac{2 \times 1.6 \times 10^{-19} \times 100}{9 \times 10^{-31}}}$$

$$v = 4 \times 10^6 \text{ m.s}^{-1}$$

