

नोट्स

whatsapp

8696608541

अपडेटेड नोट्स

OM PRAKASH SAINI



om prakash saini

1. वैज्ञानिक J.J. थॉमसन ने कैथोड किरणों की खोज की जिन्हें e^- के नाम से जाना जाने लगा।
2. e^- पर विशिष्ट आवेश का मान $\frac{e}{m} = 1.76 \times 10^{11} \text{ C/kg}$ होता है।
3. e^- का द्रव्यमान e^- पर उपस्थित आवेश तथा इसके विशिष्ट आवेश के अनुपात के बराबर होता है।

$$\frac{e}{m} = \frac{1.6 \times 10^{-19}}{1.76 \times 10^{11}}$$

$$m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

4. मिलिकन ने अपने तेल बिंदु प्रयोग में आवेश के क्वाण्टीकरण के सिद्धान्त का प्रतिपादन किया तथा इन्होंने e^- को आवेश का क्वाण्टा कहा।

* 1 eV की परिभाषा -

एक e^- को एक वोल्ट से त्वरित करने के लिए जिस ऊर्जा की आवश्यकता होती है ऊर्जा को उस मात्रा को ही 1 eV कहा जाता है।

$$1 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ Joule}$$

* e^- उत्सर्जन के प्रकार -

किसी भी धातु की सतह से e^- को उत्सर्जन निम्न तीन प्रकार से किया जाता है।

1. तापीय उत्सर्जन
2. क्षेत्र उत्सर्जन
3. प्रकाश उत्सर्जन

1. तापायनिक उत्सर्जन -

जब किसी धातु कि सतह अथवा पृष्ठ को ताप दिया जाता है अथवा गर्म किया जाता है तो यदि इस सतह से इलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है तो इसे ही तापायनिक उत्सर्जन कहा जाता है।

2. क्षेत्र उत्सर्जन -

जब किसी धातु कि सतह अथवा पृष्ठ पर प्रबल विद्युत क्षेत्र (10^6 V/m) आरोपित किया जाता है तो यदि धातु कि सतह से e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है तो e^- उत्सर्जन के इस प्रक्रम को ही क्षेत्र उत्सर्जन कहा जाता है।

3. प्रकाश उत्सर्जन -

जब किसी धातु कि सतह पर निश्चित आवृत्ति का प्रकाश आपतित कराने पर यदि धातु कि सतह से e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाए तो e^- उत्सर्जन के इस प्रक्रम को ही प्रकाश उत्सर्जन कहा जाता है।

M. Imp. * प्रकाश विद्युत प्रभाव -

जब किसी धातु कि सतह अथवा पृष्ठ पर देहली आवृत्ति या उससे अधिक आवृत्ति का प्रकाश आपतित कराया जाता है तो धातु कि सतह से इलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है। इस घटना को ही प्रकाश विद्युत प्रभाव कहा जाता है।

इस प्रभाव में जो e^- उत्सर्जित होते हैं उन्हें फोटो e^- या प्रकाशिक e^- के नाम से जाना जाता है।

* प्रकाश विद्युत प्रभाव से सम्बंधित कुछ महत्वपूर्ण परिभाषाएँ

1. देहली आवृत्ति -

वह न्यूनतम आवृत्ति जिसका प्रकाश किसी धातु कि सतह पर आपतित करने पर उससे फोटोइलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाए उसे देहली आवृत्ति के नाम से जाना जाता है इसे ν_0 से प्रदर्शित किया जाता है।

2. देहली तरंगदैर्घ्य -

वह अधिकतम तरंगदैर्घ्य जिसका प्रकाश किसी धातु कि सतह पर आपतित करने पर इससे फोटो इलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाए उसे देहली तरंगदैर्घ्य कहा जाता है इसे λ_0 से प्रदर्शित किया जाता है।

3. कार्य फलन ऊर्जा -

किसी धातु कि सतह को 0 K ताप पर दि गई ऊर्जा कि वह न्यूनतम मात्रा जिससे धातु कि सतह से e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाए उसे कार्य फलन ऊर्जा कहा जाता है। इसे w_0 से प्रदर्शित किया जाता है।

$$w_0 = h\nu_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$$

4. प्रकाश सुग्राही पदार्थ -

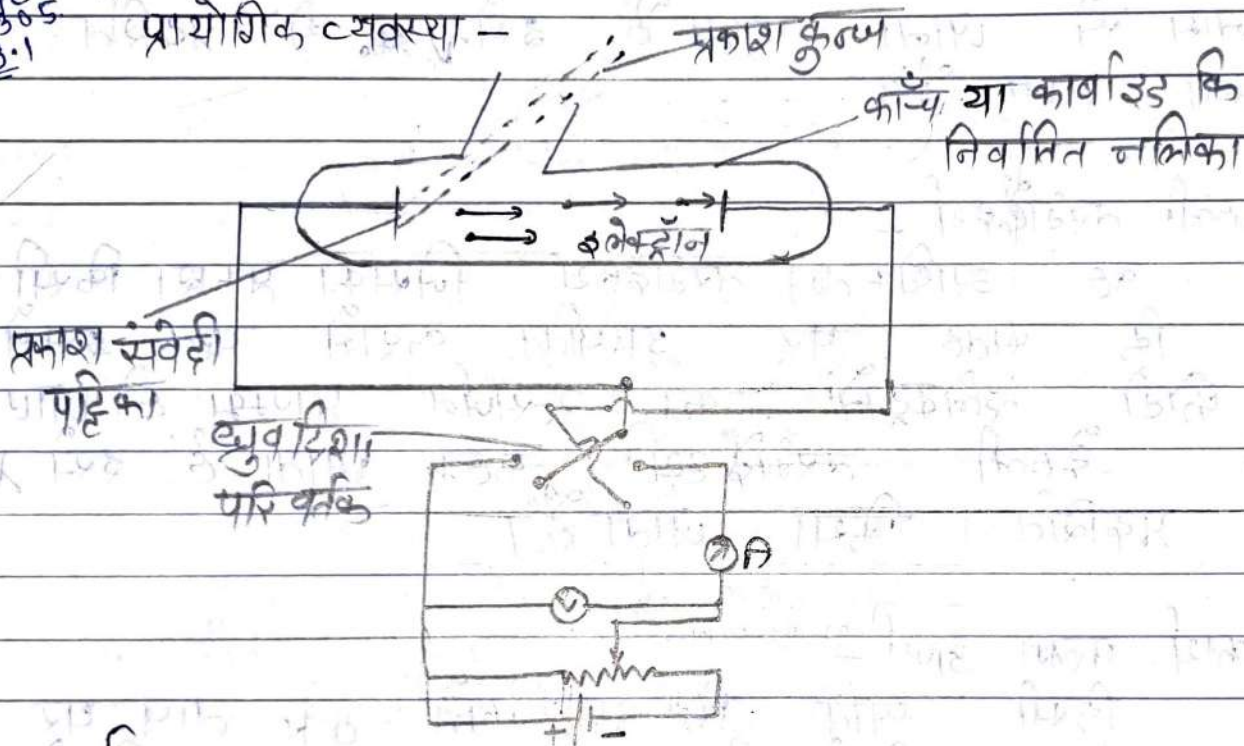
वह पदार्थ जिसका लेप करने पर धातु कि सतह से e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है उसे प्रकाश सुग्राही पदार्थ कहा जाता है।

जैसे x -किरणों के लिए भारी धातुएं जबकि पैराबैंगनी किरणों के लिए हारीय धातुएं प्रकाश सुग्राही पदार्थ होती हैं।

* लीनार्ड - हल्वॉक्स के प्रयोग अथवा प्रकाश विद्युत प्रभाव के प्रयोग -

Page: 13.1

प्रायोगिक व्यवस्था -



— वर्णन

इसमें एक निर्वातित काँच कि नलिका होती है जिसमें एक क्वार्ट्ज ग्लास बना होता है जिसकी सहायता से कैथोड कि सतह पर प्रकाश आपतित कराया जाता है तथा इस नलिका में दो इलेक्ट्रोड एनोड व कैथोड संलग्न होते हैं इनमें से कैथोड का क्षेत्रफल सदैव एनोड से अधिक रखा जाता है क्योंकि इसपर प्रकाश सुग्राही पदार्थ का लेप किया जाता है तथा इसकी सतह से e^- का स्राव उत्सर्जन होता है तथा इसमें वोल्टता माफन के लिए वोल्टमीटर तथा

धारा मापन के लिए अमीटर जुड़ा होता है।
 ध्रुवता प्रदान करने के लिए एक बैटरी जुड़ी
 होती है जिसका ऋण सिरा कैथोड से व धन
 सिरा एनोड से जुड़ा होता है तथा इसमें
 एनोड व कैथोड कि ध्रुवता को परिवर्तित
 करने के लिए ध्रुव दिक् परिवर्तक भी लगा होता है।

इस प्रायोगिक व्यवस्था के आधार पर वैज्ञानिक मिनाई
 तथा हॉलवाक्स ने निम्न प्रयोग किए।

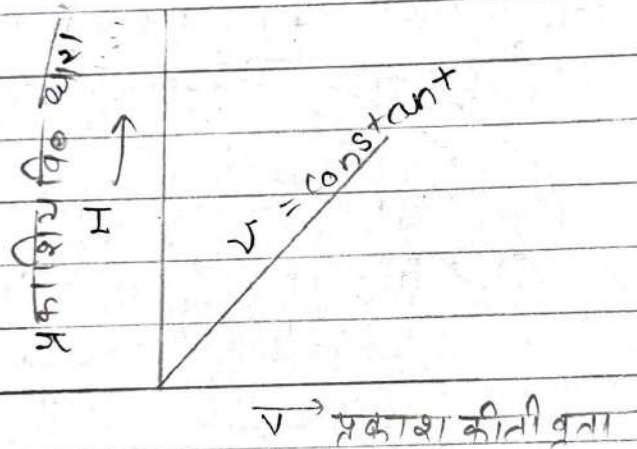
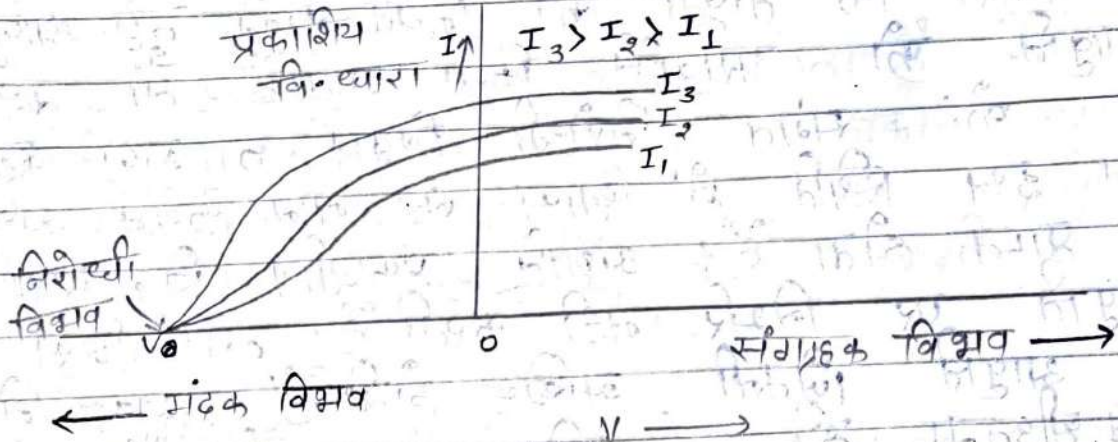
प्रयोग - 1 जब कैथोड कि सतह पर फैली आवृत्ति से
 कम आवृत्ति के प्रकाश को आपतित कराया
 जाता है तो कैथोड कि सतह से कोई फोटो
 इलेक्ट्रॉनो का उत्सर्जन प्रारम्भ नहीं होता जिसके
 कारण एनोड कि ओर कोई फोटो इलेक्ट्रॉन
 गमन नहीं करते जिसके कारण परिपथ में कोई
 प्रकाशिय विद्युत धारा का चलन नहीं होता।

प्रयोग - 2 प्रकाशिय विद्युत धारा कि प्रकाश की तीव्रता
 पर निर्भरता -
 जब कैथोड कि सतह पर फैली आवृत्ति से अधिक
 आवृत्ति के प्रकाश को आपतित कराया जाता है
 तो कैथोड कि सतह से फोटो e^- नो का
 उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है इन फोटो e^- नो
 को एनोड के धन विभव के द्वारा अपनी
 ओर आकर्षित किया जाता है जिसके कारण
 फोटो e^- एनोड कि ओर गमन करने लगते
 हैं और परिपथ में प्रकाशिय वि. धारा का
 प्रवाह होने लगता है। इस स्थिति में प्रकाश

कि तीव्रता को बढ़ाने पर प्रकाशिय वि. धारा का मान भी बढ़ने लगता है तथा एक स्थिति में प्रकाशिय वि. धारा का मान बढ़ता हुआ अपने संतृप्त मान (अधिकतम मान) को प्राप्त कर लेता है। इसके पश्चात् प्रकाश कि तीव्रता को बढ़ाने पर प्रकाशिय विद्युत धारा का मान अपरिवर्ति रहता है जैसा कि ग्राफ ① से स्पष्ट है।

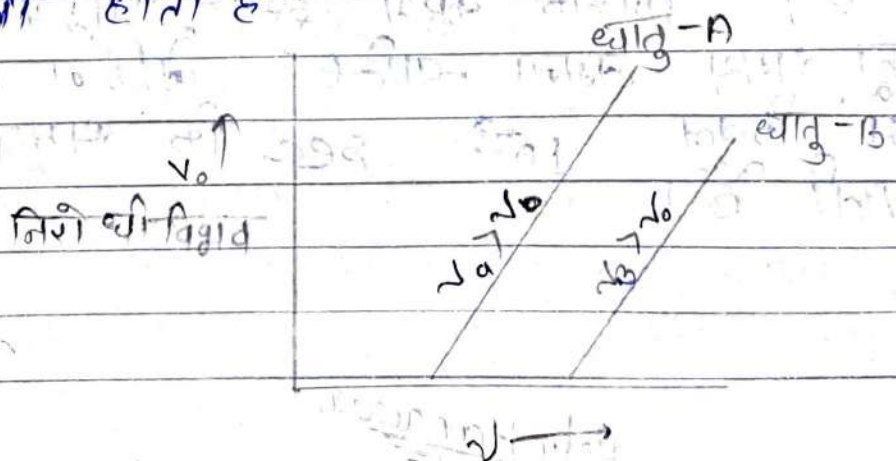
लेकिन यदि इस स्थिति में प्रकाश की आवृत्ति को निश्चित रखते हुए प्रकाश कि तीव्रता को बढ़ाया जाता है। तो इस स्थिति में प्रकाशिय विद्युत धारा का मान बढ़ता है अर्थात् प्रकाशिय विद्युत धारा प्रकाशिय तीव्रता के समानुपाती होती है जैसा कि ग्राफ ② से स्पष्ट है।

लेकिन यदि इस स्थिति में ध्रुव चिह्न परिवर्तक कि सहायता से एनोड - व कैथोड कि ध्रुवता को परिवर्तित करके ऋणात्मक वोल्टता को बढ़ाया जाता है तो एनोड ऋण विभव पर उपस्थित होने के कारण फोटो e-नों को प्रतिकर्षित करने लगता है जिससे परिपथ में प्रकाशिय वि. धारा का मान घटता है तथा एक स्थिति में प्रकाशिय वि. धारा का मान शून्य प्राप्त हो जाता है जिस ऋणात्मक विभव पर प्रकाशिय वि. धारा का मान शून्य होता है। इस ऋणात्मक विभव को निरोधी विभव के नाम से जाना जाता है।

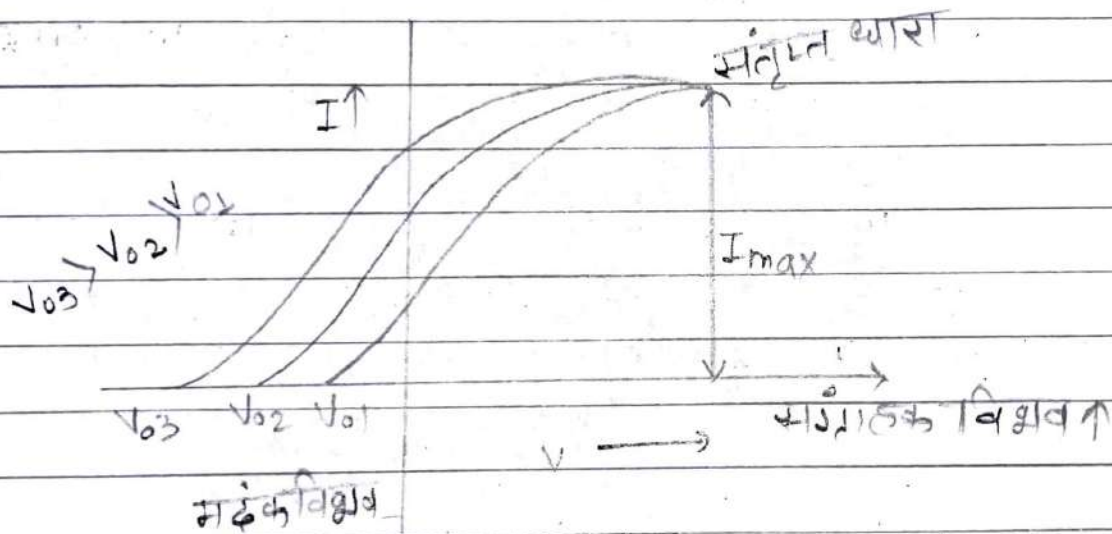


प्रयोग - 3

निरोधी विभव की आवृत्ति पर निर्भरता -
 जब कैथोड की सतह पर आपतित प्रकाश की आवृत्ति की बढ़ाया जाता है, तो इस स्थिति में निरोधी विभव के मान में भी वृद्धि होने लगती है। अर्थात् - विभव आवृत्ति के समानुपाती होता है।



प्रयोग - 4 \Rightarrow प्रकाशीय वि. धारा पर आवृत्ति का प्रभाव -
जब प्रकाश की तीव्रता को नियत रखते हुए आपतित प्रकाश की आवृत्ति को परावर्ति किया जाता है तो प्रत्येक आवृत्ति के संगत निरोधी विभव का मान बढ़ता है। लेकिन इस स्थिति में धारा का मान केवल अधिकतम ही प्राप्त होता है। अर्थात् प्रकाशीय वि. धारा आवृत्ति पर निर्भर नहीं करती है तथा जिस प्रकाश की आवृत्ति जितनी अधिक होती है उसका निरोधी विभव उतना ही अधिक प्राप्त होता है।



प्रयोग - 5. जब कैथोड की सतह पर देखली आवृत्ति से अधिक आवृत्ति के प्रकाश की आपतित कराया जाता है तो यह प्रकाश अपनी सम्पूर्ण ऊर्जा धातु की सतह से e^- नों के स्थानान्तरण में स्थानान्तरित कर देता है। जिसके कारण इस प्रक्रिया में कुछ घण्टों का समय लगाना चाहिए। लेकिन इस स्थिति में केवल 10^{-9} sec कि समय पर्युता पाई जाती है।

* लीनार्ड तथा हॉलवॉक्स के प्रयोग के प्रायोगिक निष्कर्ष -

i) निष्कर्ष - 1 - इस प्रयोग से स्पष्ट होता है कि देहली आवृत्ति से कम आवृत्ति का प्रकाश आपतित करने पर कोई फोटो e^- नों का उत्सर्जन नहीं होने के कारण परिपथ में कोई प्रकाशीय विद्युत धारा प्रवाहित नहीं होती है।

निष्कर्ष - 2 - फ्रेण्ड के सतह से प्रति sec उत्सर्जित फोटो e^- नों की संख्या अपतित प्रकाशीय विद्युत धारा प्रकाश की तीव्रता पर निर्भर करती है। आवृत्ति पर नहीं।

निष्कर्ष - 3 - फोटो e^- नों की गतिज ऊर्जा आपतित प्रकाश की आवृत्ति पर निर्भर करती है। तीव्रता पर नहीं।

निष्कर्ष - 4 - फोटो e^- नों की गतिज ऊर्जा आवृत्ति पर निर्भर करने से इनके निरोधी विभव का मान भी गतिज ऊर्जा पर निर्भर करता है। तथा निरोधी विभव की गतिज ऊर्जा पर निर्भरता को निम्न सूत्र की सहायता से प्रदर्शित किया जा सकता है।

$$\frac{1}{2} m v_{\max}^2 = eV_0$$

* प्रकाश विद्युत प्रभाव की व्याख्या के पश्चात् विद्युत चुम्बकीय तरंग सिद्धान्त की असफलता -
 विद्युत चुम्बकीय तरंग सिद्धान्त के अनुसार प्रकाश

प्रकाश वि. प्रभाव प्रकाश के
काशीय स्वरूप कि पुष्टि करता है।

की तीव्रता प्रकाशीय ऊर्जा के समानुपाती होती है।

कारण - 1

तरंग सिद्धान्त के अनुसार धातु की सतह पर किसी भी तीव्रता के प्रकाश को आपतित करने पर फोटो e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है। लेकिन प्रकाश विद्युत प्रभाव के अनुसार देहली आवृत्ति से कम आवृत्ति का प्रकाश आपतित करने पर कोई फोटो e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ नहीं होता। तरंग सिद्धान्त देहली आवृत्ति को समझाने में असफल रहा।

कारण - 2

तरंग सिद्धान्त के अनुसार प्रकाशीय ऊर्जा तीव्रता पर निर्भर करती है। आवृत्ति पर नहीं लेकिन प्रकाश वि. प्रभाव के अनुसार फोटो e^- नों की गतिज ऊर्जा प्रकाश की आवृत्ति पर निर्भर करती है। समझाने में असफल रहा। तरंग सिद्धान्त इसकी आवृत्ति पर निर्भरता को समझाने में असफल रहा।

कारण - 3

जब किसी धातु की सतह पर प्रकाश को आपतित कराया जाता है तो प्रकाश अपनी सम्पूर्ण ऊर्जा धातु की सतह से e^- नों के उत्सर्जन में स्थानान्तरित कर देता है। इस प्रक्रिया में कुछ घण्टों का समय लगना चाहिए। लेकिन प्रकाश विद्युत प्रभाव के अनुसार इस प्रक्रिया में केवल 10^{-9} sec की समय पर्यन्त ही पायी जाती है।

इसै समझाने में भी तरंग सिद्धान्त असफल रहा।

* प्रकाश विद्युत समीकरण कि व्युत्पत्ति अथवा क्वाण्टम सिद्धान्त के आधार पर आइन्सटीन के द्वारा प्रकाश विद्युत प्रभाव कि व्याख्या -
 वैज्ञानिक प्लांक के अनुसार प्रकाशीय ऊर्जा का संचरण छोटे-छोटे कणों के रूप में होता है जिन्हें क्वाण्टा या फोटोन कहा जाता है इस स्थिति में फोटोन कि ऊर्जा इनकी आवृत्ति के समानुपाती होती है अर्थात् -

$$E = h\nu \quad \text{--- (1) (क्वाण्टम सिद्धान्त)}$$

जहाँ पर h = प्लांक नियतांक

जिसका मान $h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ Jsec}$

इसी क्वाण्टम सिद्धान्त के आधार पर वैज्ञानिक आइन्सटीन ने प्रकाश विद्युत प्रभाव की प्रभावशाली रूप से समझाया इन्होंने बताया कि जब प्रकाश को किसी धातु कि सतह पर आपतित कराया जाता है तो इस स्थिति में प्रकाश अपनी सम्पूर्ण ऊर्जा e^- नों के स्थानान्तरण में स्थानान्तरित कर देता है। इस स्थिति में यह ऊर्जा निम्न दो रूपों में विभक्त हो जाती है।

i) ऊर्जा का वह भाग जो फोटो e^- नों को धातु के भीतर से उसकी सतह तक लाने के लिए आवश्यक होता है। उसे कार्यफलन ऊर्जा के नाम से जाना जाता है जिसका मान -

$$W_0 = h\nu_0 \quad \text{--- (2)}$$

३. ऊर्जा का वह भाग जो फोटो e^- नों को ध्यातु कि कि सतह से उत्सर्जित करने के लिए आवश्यक होता है उसे गतिज ऊर्जा के नाम से जाना जाता है।

$$E_k = \frac{1}{2}mv^2 \quad \text{--- (3)}$$

अतः फोटो e^- की कुल ऊर्जा -

$$E = W_0 + E_k$$

समी. (1), (2) व (3) से

$$h\nu = h\nu_0 + \frac{1}{2}mv^2$$

प्रकाश विद्युत समीकरण $\rightarrow \frac{1}{2}mv^2 = h\nu - h\nu_0 \quad \text{--- (4)}$

* प्रकाश विद्युत समी. के प्रायोगिक निष्कर्ष:-

i) e^- का वेग ज्ञात करना -

$$\frac{1}{2}mv^2 = h\nu - h\nu_0$$

$$\frac{1}{2}mv^2 = h(\nu - \nu_0)$$

$$v^2 = \frac{2h}{m}(\nu - \nu_0)$$

$$v = \sqrt{\frac{2h}{m}(\nu - \nu_0)} \quad \text{--- (5)}$$

Case-I. $\nu > \nu_0$ ही तो समी. (5) से

$$v = (+)ive$$

इस स्थिति में कैथोड की सतह से फोटो e^- उत्सर्जित होते हैं तथा वेग का मान धनात्मक होने के कारण इनके वेग में वृद्धि होती है जिसके कारण यह कैथोड से एनोड की ओर गमन करने लगते हैं और परिपथ में प्रकाशीय विद्युत धारा का चालन होता है।

Case II: यदि $\nu = \nu_0$ हो तो समी. (1) से -

$$v = 0$$

इस स्थिति में कैथोड की सतह से फोटो e^- नों का उत्सर्जन होता है लेकिन वेग का मान शून्य होने के कारण कोई भी फोटो e^- एनोड की ओर गमन नहीं करता जिसके कारण परिपथ में कोई प्रकाशीय विद्युत धारा का प्रवाह भी नहीं होता।

Case III: यदि $\nu < \nu_0$ हो तो समी. (1) से -

$$v = \sqrt{(-)}; v \text{ (काल्पनिक)}$$

इस स्थिति में आवृत्ति का मान देहली आवृत्ति से कम होने के कारण कोई फोटो e^- नों का उत्सर्जन नहीं होता जिसके कारण परिपथ में कोई प्रकाशीय विद्युत धारा भी प्रवाहित नहीं होती।

ii) (h) प्लांक नियतांक का मापन करना :-
 प्रकाश विद्युत समी. से

$$\frac{1}{2}mv^2 = h\nu - h\nu_0 \quad \text{--- (2)}$$

अधिकतम गतिज ऊर्जा के लिए -

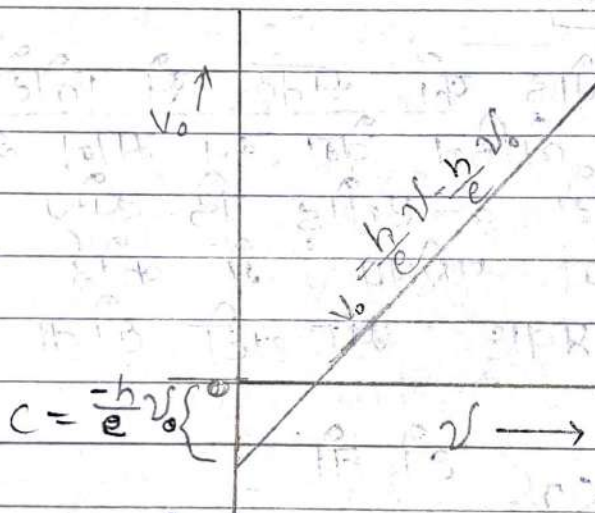
$$\frac{1}{2}mv_{\max}^2 = h\nu - h\nu_0 \quad \text{--- (2)}$$

$\therefore \frac{1}{2}mv_{\max}^2 = eV_0$ से

$$eV_0 = h\nu - h\nu_0$$

$$V_0 = \frac{h\nu}{e} - \frac{h\nu_0}{e} \quad \text{--- (3)}$$

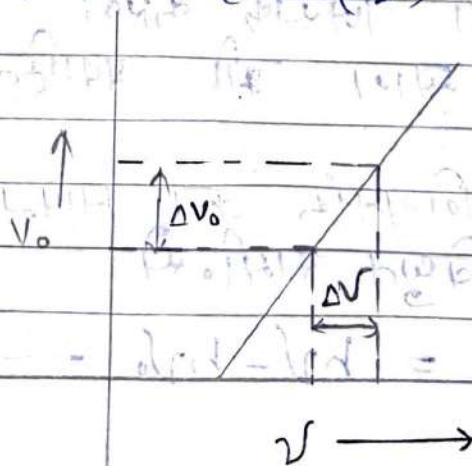
समी. (3) एक सरल रेखा का समी. है जिसका आरेख -



अब ग्राफ से ढाल $y = mx + c$ से तुलना करने पर -

$$m = \frac{h}{e} \quad \text{--- (4)}$$

निरोधी विभव (V_0) व आवृत्ति (ν) के मध्य आरेख -



ग्राफ से ढाल -

$$m = \frac{y_2 - y_1}{x_2 - x_1}$$

$$m = \frac{\Delta V_0}{\Delta \lambda} \quad \text{--- (5)}$$

समी. (4) व (5) से

$$h = e \times \frac{\Delta V_0}{\Delta \lambda}$$

$$h = e \lambda (V_0 - \lambda \text{ का मान})$$

उ. फोरी e^- कि तरंगदैर्घ्य ज्ञान करना -
 प्रकाश वि. समी. से

$$\frac{1}{2} m v^2 = h\nu - h\nu_0$$

$$\therefore \lambda = \frac{c}{\nu}$$

$$\frac{1}{2} m v^2 = \frac{hc}{\lambda} - \frac{hc}{\lambda_0}$$

$$\frac{hc}{\lambda} = \frac{1}{2}mv^2 + \frac{hc}{\lambda_0}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{(\frac{1}{2}mv^2 + hc)}{hc \lambda_0}$$

$$\lambda = \frac{hc}{\frac{1}{2}mv^2 + hc}$$

$$\lambda = \frac{hc}{\frac{1}{2}mv^2 + W_0}$$

B.1 $\lambda = 4000 \text{ \AA}$

$\nu = ?$, $E = ?$, $P = ?$

Sol $\nu = \frac{c}{\lambda}$ से

$$\nu = \frac{3 \times 10^8}{4000 \times 10^{-10}}$$

$$\nu = \frac{3 \times 10^{15}}{4} \text{ Hz}$$

$\therefore E = h\nu$ से

$$E = 6.62 \times 10^{-34} \times \frac{3 \times 10^{15}}{4}$$

$E =$ Joule

$\therefore P = \frac{h\nu}{\lambda}$

$$P = \frac{6.62 \times 10^{-34}}{4000 \times 10^{-10}}$$

$P =$

13.3 $W_0 = 2.2 \text{ eV}$
 $\lambda = 9$

Sol $W_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$

$$\lambda_0 = \frac{hc}{W_0}$$

$$\lambda_0 = \frac{6.62 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{9.9 \times 1.6 \times 10^{-19}}$$

$$\lambda_0 =$$

13.4. $\lambda = 200 \text{ nm}$
 $W_0 = 2.5 \text{ eV}$

Solⁿ $\therefore \frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = h\nu - h\nu_0$

$$\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = \frac{hc}{\lambda} - W_0$$

$$\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = \frac{6.62 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} - 2.5 \times 1.6 \times 10^{-19}$$

$$\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 =$$

$$eV_0 = \frac{hc}{\lambda} - W_0$$

$$V_0 = \frac{hc - W_0 \lambda}{e \lambda}$$

$$\frac{9}{3} = 14$$

निरोधी विभव -

$$\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = eV_0$$

$$V_0 = \frac{\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2}{e}$$

Q.1. $\nu_0 = 1.12 \times 10^{15} \text{ Hz}$
 $\lambda = 2537 \text{ \AA}$

Solⁿ (i) $W_0 = h\nu_0$

$$W_0 = 6.62 \times 10^{-34} \times 1.12 \times 10^{15}$$

$$W_0 =$$

निरोधी विभव

$$\frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = h\nu - W_0$$

- * फोटोन कि अवधारणा -
 फोटोन एक उदासीन कण होता है।
1. फोटोन का विराम द्रव्यमान शून्य होता है।
 2. फोटोन प्रकाश के वेग से गतिमान होता है।
 3. फोटोन का विराम द्रव्यमान शून्य होने के कारण यह एक ऊर्जा का कण होता है।
 4. फोटोन अपनी माध्य आवृत्ति के संगत विभिन्न आवृत्तियों से मिलकर बना होता है।
 5. फोटोन जब किसी द्रव्यकण से टकराता है तो इस स्थिति में फोटोन कि कुल ऊर्जा तथा कुल संवेग का मान सदैव संरक्षित रहता है। अर्थात् फोटोन प्रत्यास्थ टक्कर करता है।
 6. फोटोन जब किसी द्रव्य कण से टकराता है तो इस प्रक्रिया में पुराना फोटोन नष्ट भी हो सकता है तथा नये फोटोन का सृजन भी हो सकता है।
 7. किसी सतह से प्रति sec उत्सर्जित होने वाले फोटोनो की संख्या को निम्न सूत्र कि सहायता से ज्ञात किया जा सकता है।

$$N = \frac{P}{E}$$

जहाँ, N = फोटोनो की संख्या

P = शक्ति

E = फोटोनो की ऊर्जा

8. क्वाण्टम सिद्धान्त के अनुसार फोटोन कि ऊर्जा को निम्न समी. के द्वारा प्रदर्शित किया जाता है।

$$E = h\nu$$

10. आइंस्टीन के द्रव्यमान-ऊर्जा समतुल्यता सम्बन्ध के आधार पर फोटॉन कि ऊर्जा को निम्न समी. द्वारा प्रदर्शित किया जाता है।

$$E = mc^2$$

* फोटॉन के द्रव्यमान, तरंगदैर्घ्य, तथा संवेग कि गणना करना -

फोटॉन के द्रव्यमान :-
क्वाण्टम सिद्धान्त से

$$E = h\nu \quad \text{--- (1)}$$

आइंस्टीन के अनुसार

$$E = mc^2 \quad \text{--- (2)}$$

अतः फोटॉन का द्रव्यमान -
समी. (1) व (2) से -

$$mc^2 = h\nu$$

$$m = \frac{h\nu}{c^2} \quad \text{--- (3)}$$

∵ $h\nu = E$ से

समी. (3) से -

$$m = \frac{E}{c^2} \quad \text{--- (4)}$$

∵ $\nu = \frac{c}{\lambda}$ से

समी. (3) से

$$m = \frac{h}{c\lambda} \times \frac{c}{\lambda} = \frac{h}{c\lambda} \quad \text{--- (5)}$$

फोटोन के संवेग -

$\therefore P = mv$ से

$$P = mc \quad \text{--- (1)}$$

$\therefore m = \frac{h\nu}{c^2}$ से

समी. (1) से

$$P = \frac{h\nu}{c}$$

$$P = \frac{h\nu}{c} \quad \text{--- (2)}$$

$\therefore \nu = \frac{c}{\lambda}$ से

समी. (2) से -

$$P = \frac{h}{\lambda} \times \frac{c}{\lambda}$$

$$P = \frac{h}{\lambda} \quad \text{--- (3)}$$

$\therefore m = \frac{E}{c^2}$ से -

समी. (1) से -

$$P = \frac{E}{c}$$

$$P = \frac{E}{c} \quad \text{--- (4)}$$

फोटोन के तरंगदैर्घ्य -

$\therefore P = \frac{h}{\lambda}$ से

$$\lambda = \frac{h}{P} \quad \text{--- (5)}$$

$$\frac{h}{\lambda} = \frac{h \times n}{\lambda} = m$$

$\therefore p = mc$

समी. ① से -

$$\lambda = \frac{h}{mc} \quad \text{--- ②}$$

$\therefore p = \frac{E}{c}$ से -

समी. ① से

$$\lambda = \frac{hc}{E} \quad \text{--- ③}$$

$\therefore p = \frac{h\nu}{c}$ से

समी. ① से -

$$\lambda = \frac{hc}{h\nu}$$

$$\lambda = \frac{c}{\nu} \quad \text{--- ④}$$

Note:- किसी दि हुई आवृत्ति के प्रकाश की तीव्रता को बढ़ाने पर दिए गए क्षेत्रफल से दिए गए समय में उत्सर्जित होने वाले फोटॉनों की संख्या बढ़ती है लेकिन प्रत्येक फोटॉन की ऊर्जा का मान नियत रहता है।

* प्रकाश कि द्वैत प्रकृति -

अलग - 2 वैज्ञानिकों ने प्रकाश की प्रकृति के बारे में अलग - अलग मत प्रस्तुत किए। किसी ने प्रकाश को कण के रूप में माना तो किसी ने प्रकाश को तरंग के रूप में माना। इसके आधार

पर यह कहा जा सकता है कि प्रकाश द्रव्य प्रकृति का होता है।

* द्वि - ब्रौग्ली परिकल्पना - अथवा द्वि ब्रौग्ली सिद्धान्त -
 वैज्ञानिक द्वि - ब्रौग्ली के अनुसार प्रकाश कि द्रव्य प्रकृति होती है। तथा इस आधार पर वैज्ञानिक द्वि - ब्रौग्ली ने बताया कि जब द्रव तरंगी संयमित होती है तो इसके साथ - साथ द्रव्य कण भी संयमित होता है। इस स्थिति में द्रव्य कण तरंग कि तरंगदैर्घ्य द्रव्य कण के वेग के व्युत्क्रमानुपाती होती है। इसे ही द्वि - ब्रौग्ली परिकल्पना कहा जाता है।

$$\lambda \propto \frac{1}{p}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} \quad \text{--- (1)}$$

जहाँ पर $h =$ प्लांक नियतांक

जिसका मान

$$h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J s}$$

इस स्थिति में यदि m द्रव्यमान का द्रव्य कण v वेग से गतिमान है तो इस स्थिति में द्रव्य कण कि गतिज ऊर्जा -

$$K = \frac{1}{2} m v^2 \quad \text{--- (2)}$$

समी. (2) को m से गुणा व भाग करने पर

$$K = \frac{1}{2} m v^2 \times \frac{m}{m}$$

$$K = \frac{1}{2} \frac{m^2 v^2}{m}$$

$$\therefore p = mv \quad \text{--- (1)}$$

$$K = \frac{p^2}{2m}$$

$$p^2 = 2mK$$

$$p = \sqrt{2mK} \quad \text{--- (2)}$$

समी. (1) से

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mK}} \quad \text{--- (3)}$$

द्वि-ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य

1. e^- के लिए द्वि-ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य कि गणना -

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mK}} \quad \text{--- (4)}$$

आवेशित कण होने पर गतिज ऊर्जा -

$$K = qV$$

समी. (4) से

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mqV}} \quad \text{--- (5)}$$

e^- के लिए

$$\lambda_e = \frac{h}{\sqrt{2m_e q_e V}} \quad \text{--- (6)}$$

जहाँ पर $h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$

$m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$

$q_e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$

om prakash saini

समी. ③ से -

$$\lambda_e \approx \frac{12.27}{\sqrt{V}} \text{ \AA}$$

२. प्रोटॉन के लिए कि ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य कि गणना -

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mk}} \quad \text{--- ①}$$

आवेशित कण होने पर गतिज ऊर्जा -

$$K = qV$$

समी. ① से

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mqV}} \quad \text{--- ②}$$

p+ के लिए

$$\lambda_p = \frac{h}{\sqrt{2mpq_pV}} \quad \text{--- ③}$$

जहाँ पर

$$h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J sec}$$

$$m_p = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$q_p = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

समी. ③ से

$$\lambda_p \approx \frac{0.286}{\sqrt{V}} \text{ \AA}$$

३. e^- कण के लिए कि ब्रॉग्ली तरंगदैर्घ्य कि गणना -

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mk}} \quad \text{--- ①}$$

आवेशित कण होने पर गतिज ऊर्जा -

$$K = qV$$

Eg- 2, 5, 6, 7, 8,
2 to 5.

समी. ① से -

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2mqV}} \quad \text{--- ②}$$

α-कण के लिए

$$\lambda_{\alpha} = \frac{h}{\sqrt{2m_{\alpha}q_{\alpha}V}} \quad \text{--- ③}$$

जहाँ

$$h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J s}$$

$$m_{\alpha} = 4m_p = 4 \times 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$q_{\alpha} = 2q_p = 2 \times 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

समी. ③ से

$$\lambda_{\alpha} = \frac{h}{\sqrt{2mqV}} = \frac{0.101}{\sqrt{V}} \text{ \AA}$$

प. न्यूट्रॉन के लिए -

$$\lambda_n = \frac{h}{\sqrt{2mK}} \quad \text{--- ①}$$

अनआवेशित (उदासीन) कण होने पर ताप ऊर्जा -

$$K = \frac{3}{2} kT \text{ से -}$$

समी. ① से

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m \times \frac{3}{2} kT}}$$

$$\lambda_n = \frac{h}{\sqrt{3mK}} \quad \text{--- ②}$$

न्यूट्रॉन के लिए -

$$\lambda_N = \frac{h}{\sqrt{3m_NKT}} \quad \text{--- (3)}$$

जहाँ पर,

$$h = 6.62 \times 10^{-34} \text{ J s}$$

$$K = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$$

$$m_N = 1.67 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

समी. (3) से

$$\lambda_N = \frac{30.835}{\sqrt{T}} \text{ \AA}$$

13.9.

$$P = 100 \text{ W}$$

$$N = 4 \times 10^{20}$$

$$V = ?$$

$$\text{Sol}'' \quad N = \frac{P}{E}$$

$$E = \frac{P}{N} = \frac{100}{4 \times 10^{20}}$$

$$E = 25 \times 10^{-20} \text{ J}$$

$$\therefore E = h\nu \text{ से}$$

$$\nu = \frac{E}{h} = \frac{25 \times 10^{-20}}{6.62 \times 10^{-34}}$$

$$\nu =$$

13.5.

$$\lambda_1 = 2000 \text{ \AA}, \lambda_2 = 1000 \text{ \AA}$$

$$\frac{v_1}{v_2} = \frac{3}{1}, W_0 = ?$$

$$\text{Sol}'' \quad \frac{1}{2} m v_1^2 = \frac{hc}{\lambda_1} - W_0 \quad \text{--- (1)}$$

$$\frac{1}{2} m v_2^2 = \frac{hc}{\lambda_2} - W_0 \quad \text{--- (2)}$$

समी. (1) \div (2) से

$$\frac{\frac{1}{2} m v_1^2}{\frac{1}{2} m v_2^2} = \frac{\frac{hc}{\lambda_1} - W_0}{\frac{hc}{\lambda_2} - W_0}$$

$$\frac{v_1^2}{v_2^2} = \frac{\frac{hc}{\lambda_1} - W_0}{\frac{hc}{\lambda_2} - W_0}$$

$$\frac{9}{1} = \frac{(\frac{hc}{\lambda_1} - W_0)}{(\frac{hc}{\lambda_2} - W_0)}$$

$$g \left(\frac{hc}{\lambda_2} - w_0 \right) = \frac{hc - w_0}{\lambda_1}$$

$$\frac{\lambda_p}{\lambda_d} = \frac{2\sqrt{2} \sqrt{m_p q_p V}}{\sqrt{m_p q_p V}}$$

$$\frac{g hc - g w_0}{\lambda_2} = \frac{hc - w_0}{\lambda_1}$$

$$\frac{\lambda_p}{\lambda_d} = 2\sqrt{2} : 1$$

$$8w_0 = \frac{g hc - hc}{\lambda_2 \lambda_1}$$

$$12.7 \cdot V = 100 \text{ Volt}$$

$$\lambda_e = \frac{12.27 \text{ \AA}}{\sqrt{V}}$$

$$w_0 = \frac{hc}{8} \left(\frac{g}{\lambda_2} - \frac{1}{\lambda_1} \right)$$

$$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{100}} = \frac{12.27}{10} = 1.227 \text{ \AA}$$

$$13.8. \quad p_d = h p \quad g$$

$$\therefore p = \frac{m v}{q_B}$$

$$\frac{m_d v_d}{q_d B} = \frac{m_p v_p}{q_p B}$$

$$13.6. \quad \lambda_p = h \frac{1}{\sqrt{2 m_p q_p V}} \quad \text{--- (1)}$$

$$\frac{m_d v_d}{m_p v_p} = \frac{q_d}{q_p}$$

$$q \text{ के लिए } \lambda_d = \frac{h}{\sqrt{2 m_d q_d V}} \quad \text{--- (2)}$$

$$\therefore p = m v \quad \text{--- (3)}$$

$$\frac{\lambda_p}{\lambda_d} = \frac{h}{\sqrt{2 m_p q_p V}} \times \frac{\sqrt{2 m_d q_d V}}{h}$$

$$\frac{p_d}{p_p} = \frac{q_d}{q_p}$$

$$\therefore \lambda_d = \frac{p_p}{p_d} \quad \text{--- (4)}$$

$$\frac{\lambda_p}{\lambda_d} = \frac{\sqrt{m_d q_d}}{\sqrt{m_p q_p}} = \frac{\sqrt{4 m_p \times 2 q_p}}{\sqrt{m_p q_p}}$$

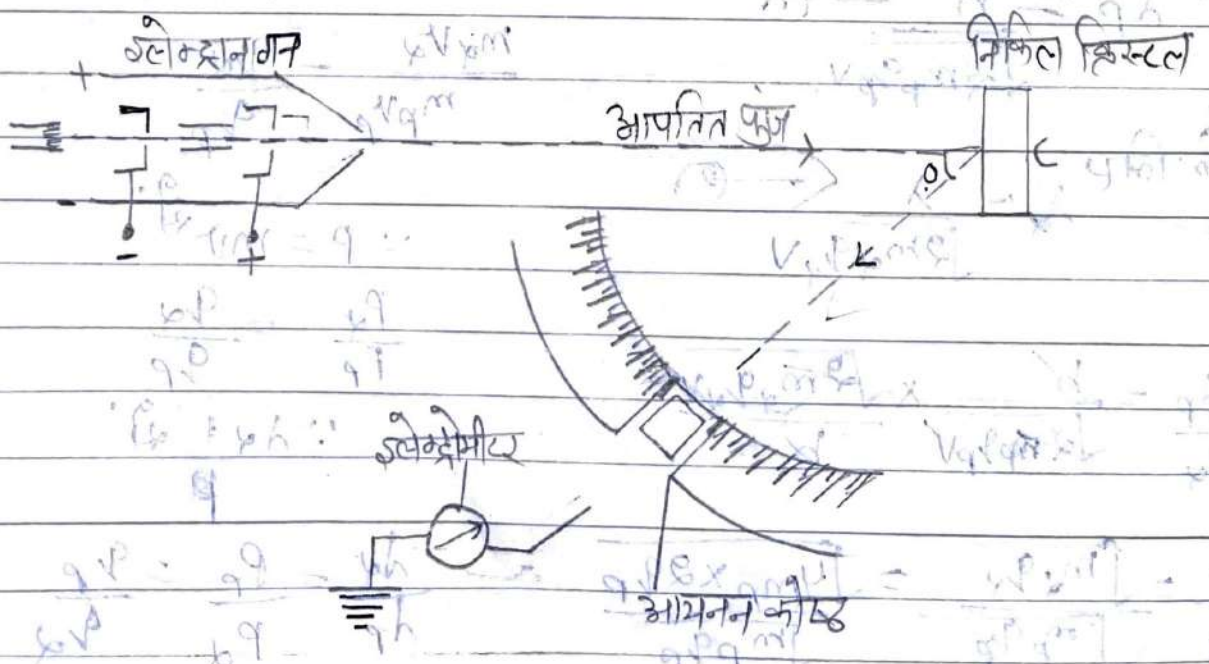
$$\frac{\lambda_d}{\lambda_p} = \frac{p_p}{p_d} = \frac{q_p}{q_d}$$

$$\frac{12}{1p} = \frac{9/p}{2/p} = \frac{1}{2}$$

* डेविसन-जर्मर प्रयोग - अथवा नॉर्दि-ब्रॉन्ली कि परिकल्पना का प्रायोगिक स्थापन -

उद्देश्य -
वैज्ञानिक डेविसन तथा जर्मर ने इस प्रयोग कि सहायता से e^- के विवर्तन को समझाया तथा इसके लिए इन्होंने Ni क्रिस्टल का उपयोग किया क्योंकि इनसे पूर्व वैज्ञानिक ब्रेव्गने x -किरणों के विवर्तन को समझाने के लिए Ni क्रिस्टल का उपयोग किया तथा x -किरणों कि तरंगदैर्घ्य कि कोटि 1.227 \AA होती है इस कारण डेविसन तथा जर्मर ने भी Ni क्रिस्टल का उपयोग किया।

प्रायोगिक व्यवस्था -



डेबिसन - जर्मर प्रयोग कि इस प्रायोगिक व्यवस्था के निम्न तीन महत्वपूर्ण भाग होते हैं। जो कि निम्न हैं।

1. e- गन
2. Ni क्रिस्टल
3. आयनन कक्ष या संसूचक कक्ष

1. e- गन -

इस गन की सहायता से e-नों का उत्सर्जन किया जाता है। इसमें एक टंगस्टन का तंतु लगा होता है जिसपर वैरियम ऑक्साइड का लेप चढ़ा होता है तथा इसके भीतर दो डायफ्राम जुड़े होते हैं जो उच्च वोल्टता की बैटरी से संयोजित होते हैं। इनके मध्य में से e- बुझाने पर यह संकीर्ण e- पुंज के रूप में प्राप्त होते हैं। तथा इस गन को निम्न वोल्टता की बैटरी से जोड़ा जाता है।

2. Ni क्रिस्टल -

इस क्रिस्टल की सहायता से सम्पूर्ण e-पुंज का विवर्तन किया जाता है। तथा इस क्रिस्टल में परमाणुओं के मध्य कि दूरी 0.35 nm होती है। तथा यह क्रिस्टल त्रिविम ध्रुवित्व कि मांति कार्य करता है।

3. आयनन कक्ष / संसूचक कक्ष -

इस कक्ष की सहायता से विवर्तित e-पुंज का संसूचक किया जाता है। तथा इस कक्ष में CO₂ व SO₂ गैसों भरी होती है। जिनका आयनन विवर्तित e- पुंजों की सहायता से किया जाता है।

आयनन होने से परिपथ में वि. धारा का चालन होता है जिसे इलेक्ट्रोमीटर कि सहायता से माप लिया जाता है तथा इसमें धीरे धीरे विवर्तिन e^- पुंजों कि ऊर्जा या तीव्रता में वृद्धि करती है।

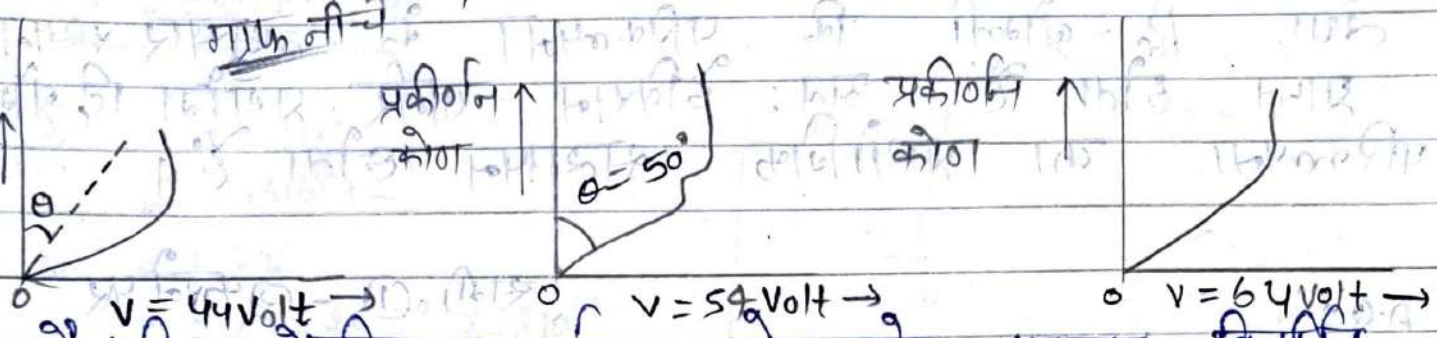
कार्यविधि -

जब निम्न विभव कि बैटरी कि सहायता से e^- गन पर वोल्टता आरोपित कि जाती है। तो इस स्थिति में इसमें लगा टंगस्टन का तंतु गर्म होने लगता है जिसके कारण तापीय उत्सर्जन के द्वारा e^- नों का उत्सर्जन प्रारम्भ हो जाता है जब ये e^- उच्च विभव कि बैटरी से जुड़े सै डाथफ्रामी के मध्य में से होकर गुजरते हैं तो ये संकीर्ण e^- पुंजों के रूप में प्राप्त होते हैं जब इन संकीर्ण e^- पुंजों को अभिलम्बित Na क्रिस्टल पर आपतित कराया जाता है तो इस स्थिति में इन e^- पुंजों का विभिन्न कोणों पर प्रकीर्णन हो जाता है। इन प्रकीर्णित e^- पुंजों को आयनन कक्ष में एकत्रित कर लिया जाता है तथा वृत्ताकार पैमाने कि सहायता से आपतित e^- पुंज तथा विवर्तित e^- पुंजों के मध्य का कोण ज्ञात कर लिया जाता है। तथा यह वृत्ताकार पैमाना इलेक्ट्रोमीटर से जुड़ा होता है। जब प्रकीर्णित e^- पुंजों को आयनन कक्ष में एकत्रित किया जाता है तो इसमें उपस्थित गैस का आयनन हो जाता है जिससे आयनी कि मात्रा बढ़ने से प्रकीर्णित e^- पुंजों कि ऊर्जा अथवा तीव्रता के मान में वृद्धि होती है जिसे इलेक्ट्रोमीटर कि सहायता से ज्ञात कर लिया जाता

हैं इसके पश्चात् तीव्रता को x -अक्ष तथा प्रकीर्णन / विवर्तन कोण को y -अक्ष पर लेकर ग्राफ खिंच दिया जाता है इन ग्राफों को ध्रुवीय आलेख के नाम से जाना जाता है।

गणितीय विश्लेषण -

प्रकीर्णन/विवर्तन कोण



$V = 44 \text{ Volt} \rightarrow$ वैज्ञानिक डे विसन जर्मर प्रयोग के अनुसार विवर्तित e^- पुंज कि तरंगदैर्घ्य का मान -

ब्रैग के समी. से ग्राफ - तीनों

विवर्तन के लिए $m\lambda = d \sin \theta$ — ①

$\because m = 1$
 $\therefore d = 2.15 \text{ \AA}$
 $\theta = 50^\circ$

समी. ① से $\lambda_e = 2.15 \sin 50^\circ$

$\lambda_e = 2.15 \times 0.766$
 $\lambda_e \cong 1.67 \text{ \AA}$ — ②

ही-ब्रौक्ली की परिकल्पना से -

$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{V}} \text{ \AA}$

ग्राफ से -

$V = 54 \text{ Volt}$

$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{54}} \text{ \AA}$

$$\lambda_e \equiv 1.66 \text{ \AA} \quad \text{--- (3)}$$

अतः समी. (2) व (3) से स्पष्ट होता है कि विकिरण
 e- कि तरंगदैर्घ्य का मान डेविसन जर्मर प्रयोग
 तथा द्वि-ब्रॉमली कि परिकल्पना के अनुसार समान
 प्राप्त होता है अतः डेविसन जर्मर प्रयोग द्वि-ब्रॉमली
 परिकल्पना का प्रायोगिक स्थापन होता है।

Q.2.

समी. (1) - (2) करने पर

$$\lambda_0 = 5675 \text{ \AA}$$

$$w_0 = ?$$

Sol" $w_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$ से

$$w_0 = \frac{6.62 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{5675 \times 10^{-10}}$$

$$w_0 =$$

3. $\lambda_1 = 3000 \text{ \AA}, \lambda_2 = 6000 \text{ \AA}$

Sol" $\frac{1}{2}mv^2 = hc - w_0$ से

$$\frac{1}{2}mv^2 = \frac{hc}{\lambda} - w_0$$

Case I.

$$\frac{1}{2}mv_1^2 = \frac{hc}{\lambda_1} - w_0 \quad \text{--- (1)}$$

Case II. $\frac{1}{2}mv_2^2 = \frac{hc}{\lambda_2} - w_0 \quad \text{--- (2)}$

4. $V = 100 \text{ V}$

Sol" e- के लिए

$$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{V}} \text{ \AA} \text{ से}$$

$$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{100}} = \frac{12.27}{10}$$

$$\lambda_e = 1.227 \text{ \AA}$$

e- के लिए -

$$\lambda = \frac{0.101}{\sqrt{100}}$$

$$\lambda = \frac{0.101}{10}$$

$$\lambda = 0.0101 \text{ A}$$

$$5. \quad p = 20 \text{ W}$$

$$\nu = 5 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

$$30^{\text{th}} \quad E = h\nu$$

$$E = 6.62 \times 10^{-34} \times 5 \times 10^{14}$$

$$E = 33.10 \times 10^{-20}$$

$$N = \frac{P}{E}$$

$$= \frac{20}{33.1} \times 10^{20}$$

$$= \frac{P}{h\nu}$$

$$= \frac{20}{6.62 \times 10^{-34} \times 5 \times 10^{14}}$$

$$= \frac{20}{33.1} \times 10^{20}$$

$$= 0.604 \times 10^{20}$$

$$= \frac{20}{33.1} \times 10^{20}$$

$$N = 6.04 \times 10^{19}$$

* हाइजेन बर्ग का अनिश्चितता का सिद्धान्त - इस सिद्धान्त के अनुसार किसी कण की स्थिति तथा संवेग में अनिश्चितता को एक ही समय पर तब तक एक ही चिह्न दिखाने में यथार्थता पूर्वक ज्ञात नहीं किया जा सकता।

इस सिद्धान्त के अनुसार स्थिति तथा संवेग में अनिश्चितताओं का गुणनफल सदैव h या $\frac{h}{2\pi}$ के बराबर होता है।

x- दिशा में $\Delta p_x \cdot \Delta x > \frac{h}{2}$ or $\frac{h}{4\pi}$

जहाँ $\frac{h}{4\pi} = \frac{6.62 \times 10^{-34}}{2 \times 3.14}$

$h = 1.056 \times 10^{-34} \text{ J} \times \text{sec}$

y - दिशा में -

$$\Delta P_y \cdot \Delta y \geq \frac{h}{2}$$

z - दिशा में -

$$\Delta P_z \cdot \Delta z \geq \frac{h}{2}$$

Notes - 1. हाइजेन बर्ग का अनिश्चितता का सिद्धान्त केवल उन्ही भौतिक राशियों पर लागू होता है जो विहित संयुग्मी राशियाँ होती हैं।

विहित संयुग्मी राशियाँ -

वे भौतिक राशियाँ जिनकी विमा व मापक क्रिया कि विमा व मापक के दुन्धे होते हैं। तथा क्रिया कार्य तथा समय के गुणनफल के बराबर होती हैं।

2. हाइजेन बर्ग के सिद्धान्त में अपास्थित या अनिश्चितता पर्यदाप में अन्तरनिहित अनिश्चितता होती है। यह प्रेक्षक अथवा उपकरण कि कमी के कारण उत्पन्न नहीं होती।

3. हाइजेन बर्ग का अनिश्चितता का सिद्धान्त (दोरी) तथा स्पुल (बड़ी) दोनों प्रकार कि वस्तुओं पर लागू किया जा सकता है। लेकिन स्पुल वस्तुओं का आकार बड़ा होने के कारण इसकी स्थिति में अनिश्चितता लगभग नगण्य होती है। जबकि द्रव्यमान अधिक होने के कारण भी इसकी संवेग में अनिश्चितता भी नगण्य होती है। इस कारण इस सिद्धान्त को

स्युल वस्तुओं पर आसानी से लागू नहीं किया जा सकता।
 4. किसी भी परमाणु के मूल ऊर्जा स्तर में उपस्थित e- ऊर्जा ग्रहण करके उच्च ऊर्जा स्तरों में चला जाता है अर्थात् उत्तेजित अवस्था में आ जाता है तथा इस अवस्था में केवल 10^{-8} sec. तक ही रह सकता है तथा पुनः मूल ऊर्जा स्तर में आ जाता है। तो इस स्थिति में हाइजेन बर्ग के अनिश्चितता के सिद्धान्त को ऊर्जा के रूप में निम्न प्रकार प्रदर्शित किया जा सकता है।

$$\Delta E \cdot \Delta t \geq \frac{h}{2}$$

13.9. $\Delta x = 0.1 \text{ nm}$

$\Delta p = ?$

Solⁿ $\Delta p \cdot \Delta x \geq \frac{h}{2}$

$$\Delta p \times 0.1 \times 10^{-9} = \frac{h}{2}$$

$$\Delta p = \frac{h}{2 \times 0.1 \times 10^{-9}}$$

$$\Delta p = \frac{1.056 \times 10^{-34}}{2 \times 0.1 \times 10^{-9}}$$

$$\Delta p = 5.28 \times 10^{-25}$$

Solu. $\Delta E \cdot \Delta t \geq \frac{h}{2}$

$\therefore E = h \nu$

$$h \Delta \nu \cdot \Delta t = \frac{h}{2} \Rightarrow \Delta \nu = \frac{1}{2 \Delta t}$$

$$\Delta \nu = \frac{h}{2 h \Delta t}$$

$$\Delta \nu = \frac{1.056 \times 10^{-34}}{2 \times 6.62 \times 10^{-34} \times 1 \times 10^{-8}}$$

$$\Delta \nu = 0.079 \times 10^8$$

$$\Delta \nu = 0.079 \times 10^8$$

13.10. $\Delta t = 1 \times 10^{-8} \text{ sec}$

$\Delta \nu = ?$

objective.

3. $p = \frac{E}{c}$ से

$p \propto E$

$\frac{p_A}{p_B} = \frac{E_A}{E_B} = \frac{2E_B}{E_B}$

$\frac{p_A}{p_B} = 2$

Q.4. λ बढ़ेगा
 आवृत्तिकम
 ऊर्जाकम

5. $\lambda_e = 0.1227 \text{ \AA}$
 $v = ?$

$\therefore \lambda_e = \frac{12.27 \text{ से.}}{\sqrt{v}}$

$\sqrt{v} = \frac{12.27}{0.1227} = 12.27 \times 10000$
 $\lambda_e = 0.1227 \times 100$

$\sqrt{v} = 100 \text{ Volt}$
 $v = 10 \text{ KV}$

Q.6. $E \propto v$

Q.7. $\Delta x = 0$

$\Delta p \cdot \Delta x = \frac{h}{2}$

$\Delta p = \frac{h}{2\Delta x} = \infty$ (अनन्त)

Q.9. $\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{v}}$

$\lambda_e = \frac{12.27}{\sqrt{100}} =$

$\lambda_e = \sqrt{1.793}$

Q.10. $\Delta x = 10 \text{ \AA}$
 $\Delta p = ?$

$\Delta p \cdot \Delta x = \frac{h}{2}$

$\Delta p = 5.28 \times 10^{-36}$

A.Q.

6. $v = 54 \text{ Volt}$

$d = 0.92 \text{ \AA}$

sol" $m = d \sin \theta$

$\therefore m = 1$

$\lambda = d \sin \theta$

$\therefore \lambda = \frac{12.27}{\sqrt{v}} \text{ से}$

$$\lambda = \frac{12.27}{\sqrt{54}} = 1.66 \text{ \AA}$$

समी० (1) से
 $\sin \theta = \frac{\lambda}{d}$

$$\sin \theta = \frac{1.66}{0.92}$$

$$\sin \theta = 65^\circ$$

$$\Delta v = \frac{h \cdot \nu}{2 m_e \Delta x}$$

$$\Delta v = \frac{1.056 \times 10^{-34}}{2 \times 9.1 \times 10^{-31} \times \lambda}$$

$$\Delta v = 0.0573$$

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2 m_e K}} \quad \text{--- (1)}$$

$$\Delta p = \frac{h}{\sqrt{2 m_p K}} \quad \text{--- (2)}$$

$$\Delta p = 13.18 \times 10^{-30} \text{ kg m/sec}$$

$$\Delta x = ? , \Delta v = ?$$

Solⁿ

$$\Delta p \cdot \Delta x = \frac{h}{2}$$

$$\Delta x = \frac{h}{2 \Delta p} = \frac{1.056 \times 10^{-34}}{2 \times 13.18 \times 10^{-30}}$$

$$\Delta x = 1.01 \times 10^{-3}$$

∴

$$\therefore \Delta p \cdot \Delta x = \frac{h}{2}$$

$$m_e \Delta v \cdot \Delta x = \frac{h}{2}$$

$$g. \Delta t = 0.30109 \text{ sec} = 0.30 \times 10^{-3} \text{ sec}$$

$$\Delta E = ?$$

Solⁿ $\Delta E \cdot \Delta t = \frac{h}{2}$

$$\Delta E = \frac{h}{2 \Delta t}$$

$$\Delta E = 1.76 \times 10^{-31}$$

10. $\omega_0 = 2.3 \text{ eV}$
Solⁿ $\omega_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$

$$\lambda_0 = \frac{hc}{\omega_0}$$

$$\lambda_0 = 142.08 \times 10^{-26}$$

$$= 1.4208 \times 10^{-24}$$

Case I. $K_1(\text{max}) = h\nu_1 - \omega_0$

$$0.52 \times 1.6 \times 10^{-19} = 6.62 \times 10^{-34} \times 8.5 \times 10^{14} - \omega_0$$

①

Case II.

$$K_2(\text{max}) = h\nu_2 - \omega_0$$

$$1.97 \times 1.6 \times 10^{-19} = 6.62 \times 10^{-34} \times 12 \times 10^{14} - \omega_0$$

②

12. $T = 300 \text{ K}$

Solⁿ $\lambda_N = \frac{30.835}{\sqrt{T}} \text{ \AA}$

$$\lambda_N = \frac{30.835}{\sqrt{300}}$$

$$\lambda_N = \sqrt{3.168} \text{ \AA}$$

11. $\nu_1 = 8.5 \times 10^{14} \text{ Hz}$

$$K_{\text{max}} = 0.52 \text{ eV}$$

Solⁿ $\therefore \frac{1}{2} m v_{\text{max}}^2 = h\nu - \omega_0$

फोटोन एक द्रव्य कण न होकर ऊर्जा का एक कण होता है।
 तथा यह माध्य आवृत्ति के संगत स्थित आवृत्तियों से मिलकर बना होता है। इस
 कारण उसके विराम द्रव्यमान का मान शून्य होता है।

- Q. फोटोन का विराम द्रव्यमान शून्य होता है सिद्ध करो ?
 क्या सभी फोटोनों का द्रव्यमान समान होता है यदि
 नहीं तो क्यों ?
- Q. दो फोटोन एक लाल रंग का व दूसरा बैंगनी रंग
 का हैं तो इनमें से किसकी ऊर्जा अधिक होगी और
 क्यों ?
- Q. क्षारीय धातुओं को प्रकाश सुग्राही सतह के रूप में
 काम में लिया जाता है क्यों ? क्योंकि इनकी कार्यफलन ऊर्जा
 कम होती है।
- Q. A1 कि कार्य फलन ऊर्जा का मान 4.2 eV है यदि इसपर
 2.5 eV ऊर्जा के 2 फोटोन आपतित कराये जाए तो क्या
 इससे फोटो इलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन आरम्भ हो पायेगा।
 कारण सहित बताइए।
- Q. दो धातु A व B जिसकी कार्य फलन ऊर्जाओं के
 मान क्रमशः 4 eV व 10 eV हैं तो इनमें से किसकी
 देहनी तरंगदैर्घ्य अधिक होगी और क्यों ?

Notes (whatsapp) - 8696608541 sbistudy.com
 om prakash saini