

इलेक्ट्रॉन वोल्ट :-

यह एक ऊर्जा का छोटा मापक है किसी इलेक्ट्रॉन को एक वोल्ट विभवान्तर में त्वरित किये जाने पर उसके द्वारा प्राप्त ऊर्जा को 1 इलेक्ट्रॉन वोल्ट कहते हैं इसे eV से प्रदर्शित करते हैं।

$$1 \text{ eV} = 1.602 \times 10^{-19}$$

कार्य फलन :-

किसी धातु की सतह से इलेक्ट्रॉन उत्सर्जन के लिए आवश्यक न्यूनतम ऊर्जा को धातु का कार्य फलन कहते हैं।

तापानिक उत्सर्जन :-

जब किसी धातु को गर्म किया जाता है तो उसके मुक्त इलेक्ट्रॉनों की गतिज ऊर्जा बढ़ जाती है इस ऊर्जा का मान धातु के कार्य फलन से अधिक हो जाता है जिससे इलेक्ट्रॉन धातु की सतह से होकर बाहर निकलने लगते हैं इस परिघटना को तापानिक व उत्सर्जन कहते हैं।

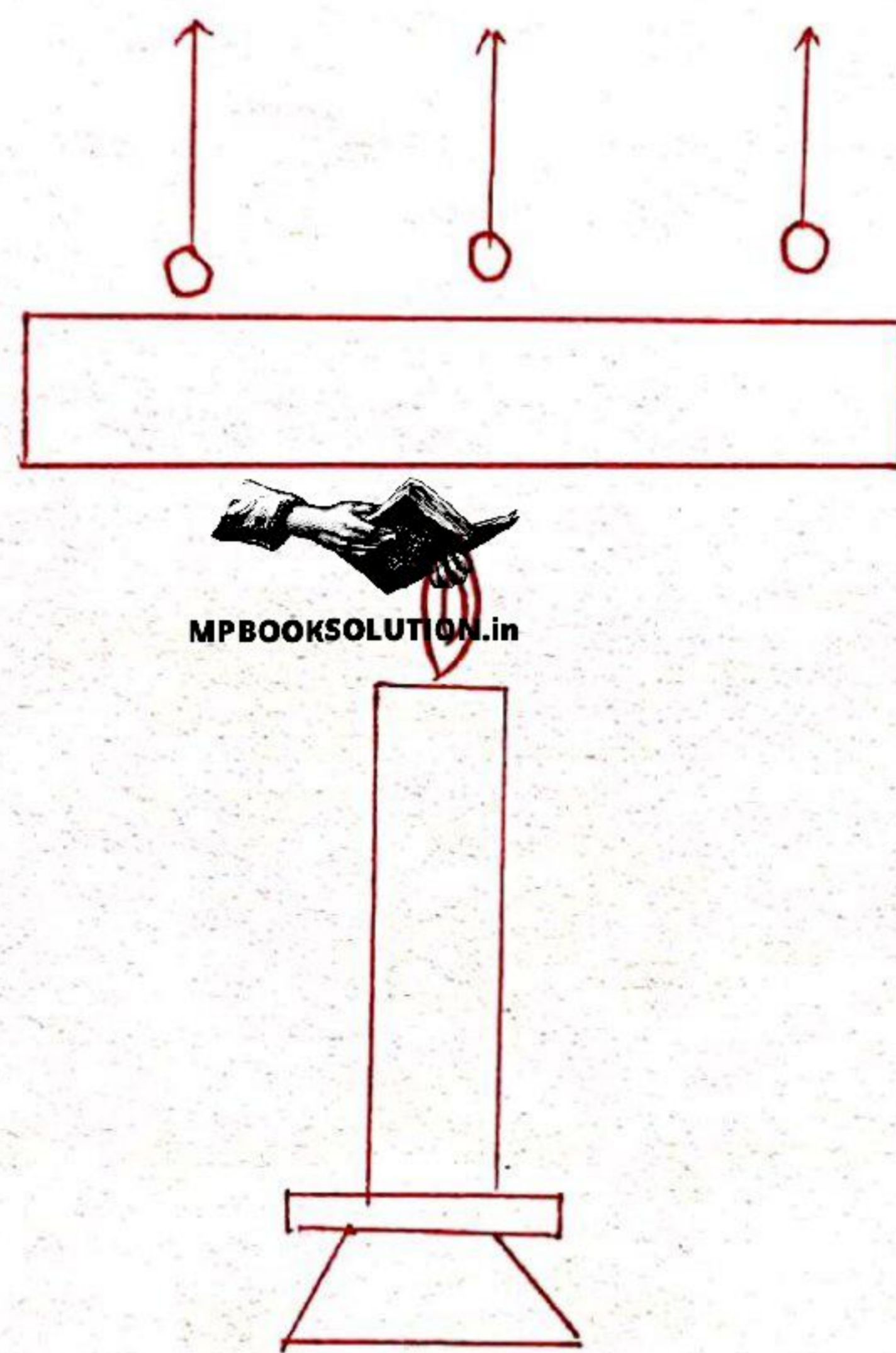
इलेक्ट्रॉन उत्सर्जन :-

धातु की सतह से इलेक्ट्रॉन उत्सर्जित होने की घटना इलेक्ट्रॉन उत्सर्जन कहलाता है।

तापानिक उत्सर्जन के लिए धातु का गुण :-

धातु का गलनांक अधिक होना चाहिए ताकि धातु पिघल न पाए।

धातु का कार्य कमल कम होना चाहिए। ताकि कम ताप पर अधिक इलेक्ट्रान उत्सर्जित हो सके।



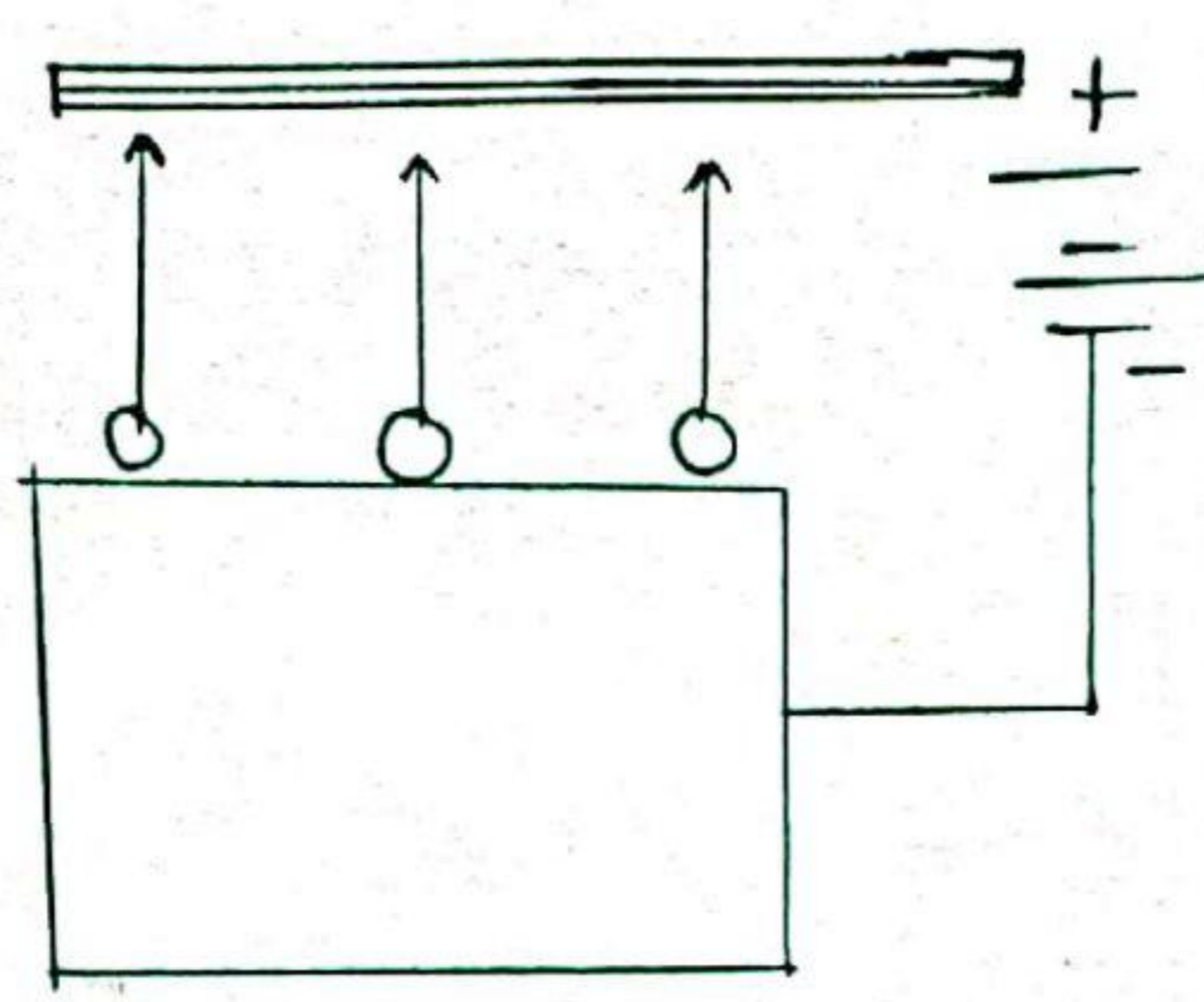
प्रकाश विद्युत उत्सर्जन :-

किसी धातु सतह पर उपयुक्त आवृत्ति का विकिरण आपतित होने पर उसकी सतह से इलेक्ट्रान उत्सर्जित होने की घटना प्रकाश विद्युत उत्सर्जन कहलाता है।

क्षेत्र उत्सर्जन :-

किसी धातु की सतह पर प्रबल विद्युत क्षेत्र लागाने पर इलेक्ट्रान उत्सर्जित होने कि परिघटना को क्षेत्र उत्सर्जन कहते है।

इलेक्ट्रान



क्षेत्र उत्सर्जन

द्वितीयक उत्सर्जन :-

किसी धातु की सतह पर उच्च ऊर्जा वाले इलेक्ट्रान आपतित होने पर सतह से इलेक्ट्रान उत्सर्जित होने की परिघटना को द्वितीयक उत्सर्जन कहते हैं।

प्रकाश विद्युत प्रभाव :-

सन् 1887 में हेनरिच हर्ट्ज ने प्रकाश विद्युत प्रभाव की खोज की तत्पश्चात् हाल वाक्स, लेनार्ड एवं मिलिक्न ने इसका प्रायोगिक अध्ययन किया जिसके अनुसार,

जब किसी धातु की सतह पर उपयुक्त आवृत्ति का विकिरण आपतित होती है तो उस सतह से इलेक्ट्रान उत्सर्जित होने लगती है इस परिघटना को प्रकाश विद्युत प्रभाव कहते हैं।

हर्ट्ज का प्रयोग :-

सन् 1887 में हेनरिच हर्ट्जने प्रकाश विद्युत प्रभाव की खोज की उन्होने पाया कि जब विसर्जन नलिका में कैथोड पर परावैगनी किरणें डाली जाती हैं तो उनमें से विद्युत आसानी से होने लगता है जिसमें प्रकाश इलेक्ट्रान निकलते हैं जो एनोड की ओर आकर्षित होती हैं।

प्रकाश विद्युत उत्सर्जन के नियम :-

लेनार्ड तथा मिलिकन ने अपने प्रायोगिक के द्वारा एक नियम दिया जिसे प्रकाश विद्युत उत्सर्जन का नियम कहते हैं।

(1) किसी धातु की सतह से प्रतिसेकण्ड उत्सर्जित होने वाला प्रकाश इलेक्ट्रानों की संख्या आपतित विकिरण की तीव्रता के अनुक्रमानुपाती होती है।

(2) वी गई धातु के लिए आपतित विकिरण की एक न्यूनतम आवृत्ति होती है जिसे नीचे प्रकाश इलेक्ट्रानों का उत्सर्जन नहीं होता है।

(3) उत्सर्जन होने वाला प्रकाश इलेक्ट्रानों आवृत्ति पर निर्भर करती है।

(4) प्रकाश विद्युत उत्सर्जन एक तात्क्षणिक प्रक्रिया है आपतित विकिरण और प्रकाश इलेक्ट्रानों के उत्सर्जन के मध्य अत्यंत अल्प समय लगता है।

आइ-सटीन का प्रकाश विद्युत प्रभाव :-

सन 1905 में अल्बर्ट आइ-सटीन ने प्लांक की क्वांटम सिद्धांत के आधार पर प्रकाश विद्युत प्रभाव की व्याख्या की जिसके अनुसार

" जब $h\nu$ ऊर्जा का कोई फोटॉन धातु की सतह पर आपतित होता है तो उसमें उपस्थित युक्त इलेक्ट्रॉन इस ऊर्जा को अवशोषित कर लेता है यह अवशोषित ऊर्जा दो प्रकार से व्यय होती है।

(1) ऊर्जा का एक भाग इलेक्ट्रॉन की धातु सतह से हटाने में व्यय होता है यह ऊर्जा धातु के कार्य फलन के बराबर होती है।



MPBOOKSOLUTION.in

(2) ~~ऊर्जा का शेष भाग उत्सर्जित इलेक्ट्रॉन को गतिज ऊर्जा देने में व्यय हो~~

(3) यदि उत्सर्जित प्रकाश इलेक्ट्रॉन का प्रव्यमान m तथा अधिकतम वेग (v_{max}) हो तो अधिकतम गतिज ऊर्जा $k_{max} = \frac{1}{2} m v_{max}^2$

ऊर्जा संरक्षण के नियम से आपतित फोटॉन की ऊर्जा धातु की कार्य फलन और इलेक्ट्रॉन की गतिज ऊर्जा के योगफल के बराबर होता है

$$h\nu = \phi_0 + \frac{1}{2} m v_{\max}^2$$

$$= \frac{1}{2} m v_{\max}^2 = -\phi_0 + h\nu$$

$$= \frac{1}{2} m v_{\max}^2 = h\nu - \phi_0$$

$$K_{\max} = -\phi_0 + h\nu \text{ या } K_{\max} = h\nu - \phi$$

प्रकाशित इलेक्ट्रॉन की अधिकतम गतिज ऊर्जा यदि आपतित फोटॉन की आवृत्ति ν धातु की दृष्टि आ आवृत्ति ν_0 के बराबर हो तो

$$\frac{1}{2} m v_{\max}^2 = 0$$

समी ① से

$$0 = h\nu - \phi_0$$

$$\phi_0 = h\nu_0$$

समी ① में ϕ_0 का मान रखने

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

$$\frac{1}{2} m v_{\max}^2 = h(\nu - \nu_0)$$

डी ब्रॉग्ली का समीकरण :-

विकिरण के क्वांटम सिद्धांत के अनुसार एक फोटॉन की ऊर्जा निम्नलिखित समीकरण द्वारा दी जाती है

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

जहाँ h = प्लांक नियतांक

ν = प्रकाश की आवृत्ति

यदि फोटॉन को m प्रव्यमान का एक मान लिया जाए तो आइंस्टीन के प्रव्यमान ऊर्जा संबंध से

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

जहाँ m का प्रव्यमान
 c प्रकाश का वेग

$$h\nu = mc^2$$

$$\frac{he}{h} = mc^2$$

$$\frac{h}{\lambda} = mc$$

$$m = \frac{h}{c \cdot \lambda}$$

\therefore फोटॉन प्रकाश के चाल से चलता है

तरंग फोटॉन का संवेग

$$p = mc$$

$$p = \frac{h c}{\lambda}$$

$$p = \frac{h}{\lambda}$$

$$\lambda = \frac{h}{p} \quad \text{या} \quad \lambda = \frac{h}{p}$$

यही डी ब्रॉग्ली का तरंग समीकरण है

फोटॉन क्या है इसके चार गुण :-

- (1) फोटॉन ऊर्जा के पैकेट होते हैं जो विकिरण स्रोत से उत्सर्जित होते हैं और प्रकाश के वेग से सरल संख्या में गमन करते हैं

गुण :-

- (1) सभी फोटॉन निर्वात में एक ही चाल से गमन करते हैं
- (2) फोटॉन विद्युत रूप से उदासीन होते हैं ये चुम्बकीय व विद्युत क्षेत्र से प्रवाहित नहीं होते हैं
- (3) फोटॉन की ऊर्जा इलेक्ट्रॉन वोल्ट में प्रदर्शित की जाती है
- (4) फोटॉन की ऊर्जा निम्न समीकरण द्वारा दी जाती है

$$E = h\nu \quad \lambda = \frac{h}{p} \quad \text{या} \quad p = \frac{h\nu}{\lambda}$$

प्रकाश विद्युत सेल :-

प्रकाश विद्युत सेल वह युक्ति है जो प्रकाश ऊर्जा को विद्युत ऊर्जा में परिवर्तित कर देती है।

प्रकाश विद्युत सेलों के उपयोग :-

- (1) चौर घंटी के रूप
- (2) टेलीविजन में
- (3) सिनेमा में ध्वनि के पुनरुत्पादन में
- (4) सड़क की वस्तियों के स्वचालित स्विच के रूप में
- (5) अग्नि सूचक घंटी के रूप में।
- (6) प्रकाश विद्युत गणित के रूप में
- (7) टेलीविजन कैमरे के दृश्य के कमरे के कमरे में।

प्र. यदि आवृत्ति प्रकाश के तरंगदैर्घ्य को कम कर दिया जाए तो उत्सर्जित प्रकाश इलेक्ट्रॉन के अधिकतम वेग पर क्या प्रभाव पड़ेगा।

उत्तर - तरंग दैर्घ्य कम करने पर प्रकाश की आवृत्ति बढ़ जायेगी क्योंकि $c = \nu \lambda$ अतः अधिक ऊर्जा के फोटॉन आपतित होंगे। इस प्रकार प्रकाश इलेक्ट्रॉन का अधिकतम वेग भी बढ़ जायेगा।

प्रश्न - प्रकाश विद्युत प्रभाव में दहेली आवृत्ति का होना कोटॉन सिद्धांत को तरंग सिद्धांत से अधिक महत्व होता होता है क्यों ?

उत्तर - तरंग सिद्धांत के अनुसार यदि यवेल समय तक किसी भी आवृत्ति के प्रकाश को डाला जाए तो प्रकाश श्लेवदान अवश्य ही निकलने के चाहिए। किंतु प्रायोगिक निष्कर्ष वतलाते हैं कि श्लेवदान उत्सर्जन तभी संभव हो पाता है जबकि आपतित प्रकाश की आवृत्ति एक न्यूनतम आवृत्ति जिसे दहेली आवृत्ति कहते हैं से अधिक है यह तव्य कोटॉन सिद्धांत की पुष्टि करता है।

प्रश्न - क्या कारण है कि किसी धातु के लिए एक निश्चित मान से अधिक तरंगदैर्घ्य के प्रकाश - विद्युत उत्सर्जन नहीं होता ?

उत्तर - कार्य फलन $\phi_0 = h\nu_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$

यदि आपतित प्रकाश का तरंगदैर्घ्य एक निश्चित तरंगदैर्घ्य λ_0 से अधिक है तो आपतित कोटॉन की ऊर्जा धातु के कार्यफलन से कम होगी। अतः धातु से प्रकाश विद्युत उत्सर्जन नहीं होगा।

लाल प्रकाश उसकी तीव्रता कितनी थी हो शुद्ध जिंक सतह इलेक्ट्रानों का उत्सर्जन नहीं कर सकता किन्तु दुर्बल परावैगनी विकिरण भी इलेक्ट्रानों का उत्सर्जन कर सकता है क्यों ?

उत्तर - इलेक्ट्रानों के उत्सर्जन के लिए आपतित विकिरण की आवृत्ति को दहेली आवृत्ति से अधिक होना चाहिए लाल प्रकाश की आवृत्ति दहेली आवृत्ति से कम होती है अतः शुद्ध जिंक सतह से इलेक्ट्रानों का उत्सर्जन नहीं होता परावैगनी विकिरण की आवृत्ति दहेली आवृत्ति से अधिक होती है अतः दुर्बल परावैगनी विकिरण से भी इलेक्ट्रानों का उत्सर्जन होने लगता है।

प्रश्न - धातु के सतह से उत्सर्जित इलेक्ट्रानों की संख्या आपतित फोटॉनों की संख्या से कम होती है क्यों ?

उत्तर - धातु पर आपतित फोटॉन प्रकाश विद्युत उत्सर्जन के अलावा अन्य कई प्रकार की घटनाओं में भाग लेते हैं जैसे - कंपन प्रकीर्णन अधिक ऊर्जा ऊर्जा वाले फोटॉन युग्म उत्पादन इनमें फोटॉन का अवशोषण हो जाता है अतः उत्सर्जित इलेक्ट्रानों की संख्या आपतित फोटॉनों की संख्या से कम होती है।