

वैद्युत रसायन (Lecture - 15)

विद्युतरासायनिक सेल (Electrochemical cell)

→ वैसा सेल जिसमें रासायनिक अभिक्रिया कराकर विद्युत द्वारा उत्पन्न ~~है~~ ^{किया जाता} है उसे विद्युतरासायनिक सेल कहते हैं।

क्रिया: → (i) एक बीकर में 1M $ZnSO_4$ का विलयन लेकर उसमें जस्ता का धड़ डुबा देते हैं जिसे प्रथम अर्धसेल कहते हैं। यह रेनोड का कार्य करता है।

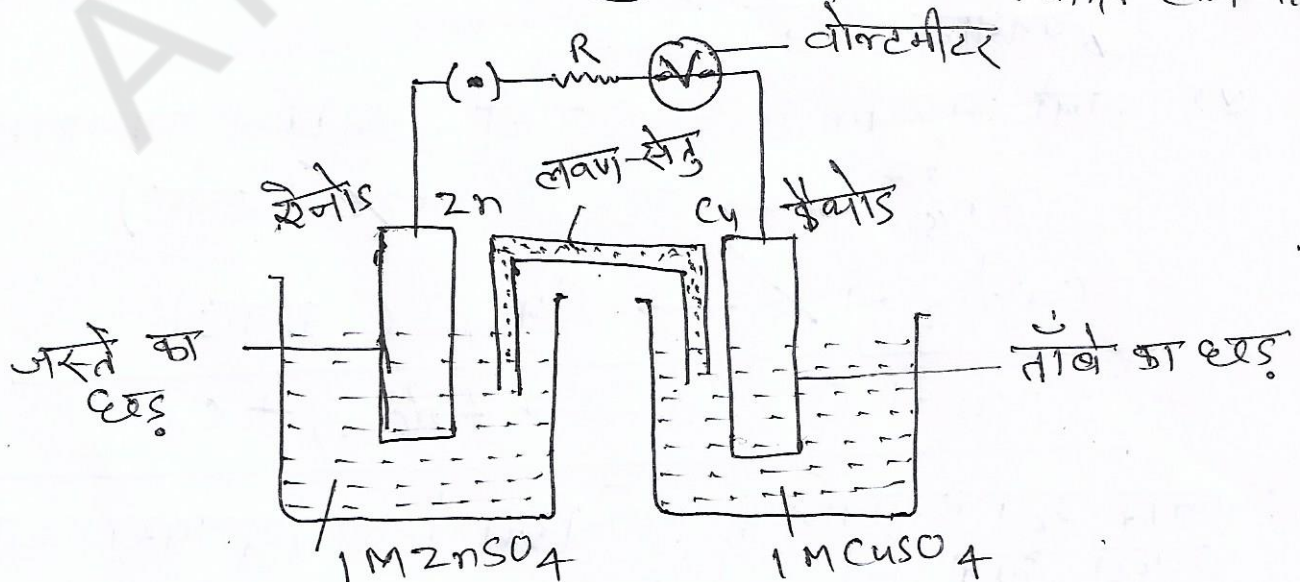
(ii) एक दूसरे बीकर में 1M $CuSO_4$ का विलयन लेकर उसमें ताँबे का धड़ डुबा देते हैं। इसे द्वितीय अर्धसेल कहते हैं। यह कैथोड का कार्य करता है।

(iii) जस्ता तथा ताँबे की धड़ों को ताँबे की तार बाँधी रूप से जोड़ देते हैं।

(iv) दोनों अर्धसेल को लवण सेतु (Salt bridge) से जोड़ा जाता है।

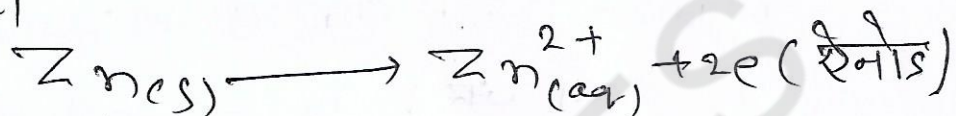
(v) लवण सेतु एक U-आकार की नली होता है जिसमें जिलेटिन मिश्रित KNO_3 या KCl का गाढ़ा- ~~रस~~ विलयन रहता है।

(vi) लवण सेतु दोनों विलयनों के बीच ~~संपर्क~~ विद्युत संपर्क बनाये रखता है, किन्तु विलयन को मिश्रित होने नहीं देता है।



क्रियाविधि - दोनो इलेक्ट्रोड को तार के द्वारा जोड़ने से निम्नांकित परिवर्तन होता है -

- (i) जिंक इलेक्ट्रोड पर ऑक्सीकरण कि क्रिया होती है अर्थात् जिंक इलेक्ट्रॉन उत्पन्न करता है जो धड़ पर रुकति हो जाता है इसलिये ऐनोड प्रणाली होता है।



- (ii) ताँबे के धड़ पर कॉपर आयन (Cu^{2+}) इलेक्ट्रॉन ग्रहण कर ताँबे में बदल जाता है इसलिये कैथोड प्रणाली होता है।

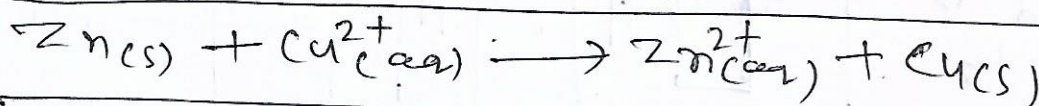
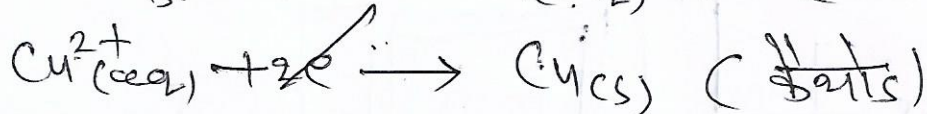
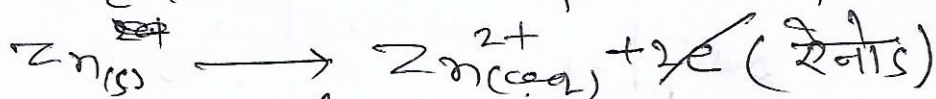


- (iii) इलेक्ट्रॉन का प्रवाह बाहरी परिपथ में जस्ते के धड़ से ताँबे की धड़ की ओर होता है इसलिये विद्युत धारा कि प्रवाह ताँबे की धड़ से जस्ते की धड़ की ओर होता है।

विद्युत धारा कि दिशा इलेक्ट्रॉन के प्रवाह की दिशा के विपरीत होता है।

- (iv) अर्द्धसेल अभि क्रियाओं के कारण जस्ते के इलेक्ट्रोड का द्रव्यमान बढ़ता है जबकि ताँबे के इलेक्ट्रोड का द्रव्यमान बढ़ता है।

- (v) दोनो अर्द्धसेल में होने वाली अभिक्रिया निम्नांकित है।



→ अर्थात् इस रसायनिक अभिक्रिया के पश्चात् विद्युत धारा उत्पन्न होता है।
→ इस अभिक्रिया पर आधारित सेल को डेनियल सेल भी कहते हैं।