

[Equilibrium]
Lecture - 2

① प्रबल वैद्युत अपघट्य (Strong electrolyte) :-

वैसा वैद्युत अपघट्य जो जल में पूर्ण रूप से विघटित होकर अपने आयनों में बदल जाता है उसे प्रबल वैद्युत अपघट्य कहते हैं।

→ इसमें साम्यवस्था स्थापित नहीं होता है क्योंकि पूर्ण रूप से टूटता है।

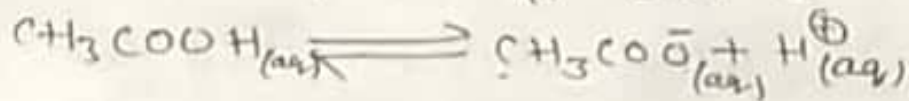
→ इसने विद्युत च्चारांक का मान एक होता है।

जैसे, HCl , HBr , H_2SO_4 , HNO_3 , NaOH , KOH , NaCl , KCl इत्यादि।

② दुर्बल वैद्युत अपघट्य (Weak electrolyte)

→ वैसा वैद्युत अपघट्य जो जलीय विलयन में आंशिक रूप से विघटित होता है या आयनित होता है उसे दुर्बल वैद्युत अपघट्य कहते हैं।

→ इसमें साम्यवस्था स्थापित होता है।



जैसे, CH_3COOH

NH_4OH

HCN

$aq \rightarrow \text{Aqueous (जलीय)}$

वैद्युत अजपघट्य :- वैसा भौतिक जो द्रवित अवस्था में या जलीय विलयन में विद्युत का कुचालक होता है उसे वैद्युत अजपघट्य कहते हैं।
जैसे, चीनी, शर्करा, ग्लूकोज इत्यादि।

प्र० :- निम्नलिखित में प्रबल वैद्युत अपघटन गनी है :-

- (a) NaCl (b) KCl (c) NaOH (d) चीनी

प्र० :- निम्नलिखित में प्रबल वैद्युत अपघटन के लिए सत्य कथन है :-

- (a) यह जलीन विलयन में पूर्णतः आयनित होता है -
(b) यह जलीन विलयन में आंशिक रूप से आयनित होता है
(c) यह जलीन विलयन में सम्भवतः स्थापित करता है :-
(d) सभी

प्र० :- निम्नलिखित में दुर्बल वैद्युत अपघटन है :-

- (a) चीनी (b) क्लोरोफॉर्म (c) यूरिया (d) सभी

सेल (cell) $\rightarrow$ सेल एक वैसा व्यवस्था (arrangement) है जिसमें इलेक्ट्रोड होता है एवं वैद्युत अपघटन होता है।

इलेक्ट्रोड (Electrode) $\rightarrow$ वैसा वह जिससे विद्युत धारा पास होता है उसे इलेक्ट्रोड कहते हैं

