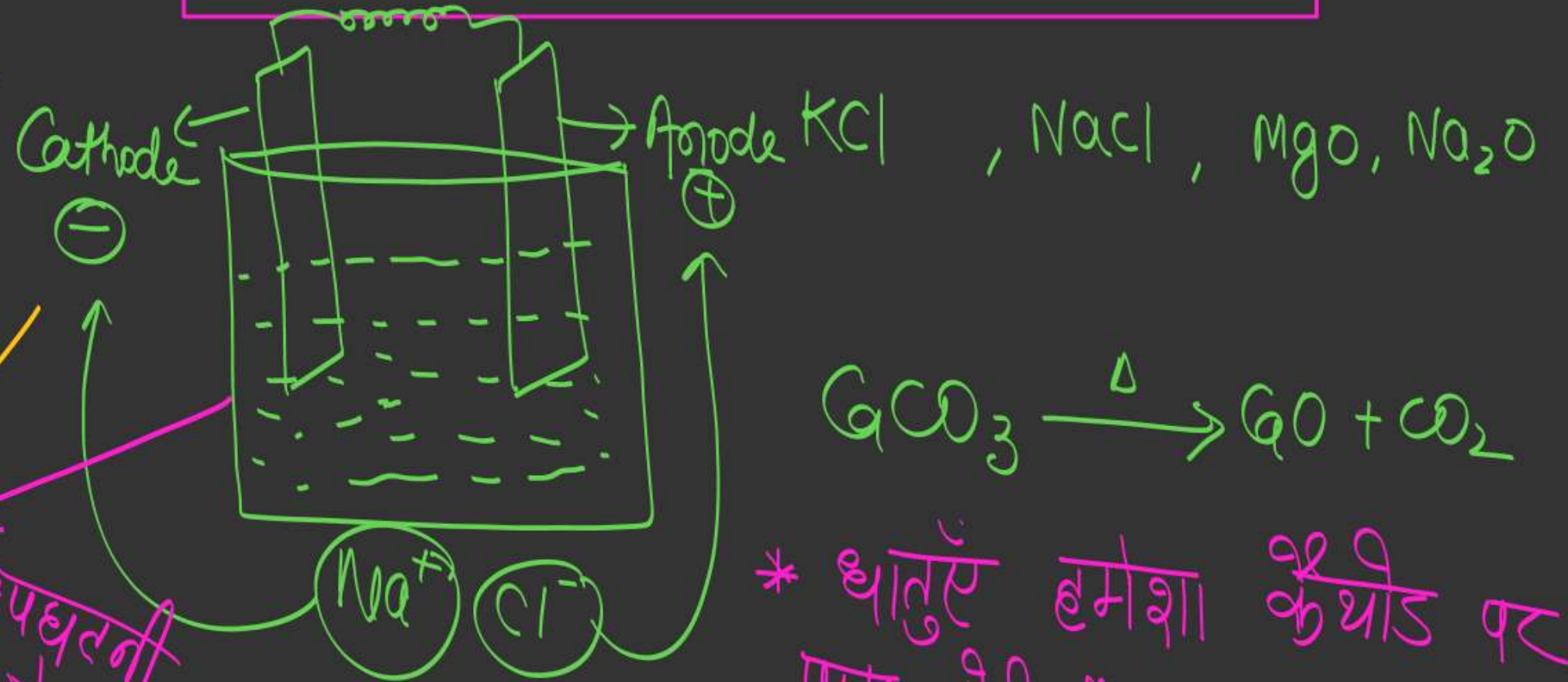


वैद्युत - रसायन (Electrochemistry)

Electro + Chemistry

- परिचय ✓
- वैद्युत-अपघटन →
- वैद्युत अपघट्य ✓
- वैद्युत अनपघट्य ✓

वैद्युत ऊर्जा \longleftrightarrow रासायनिक ऊर्जा

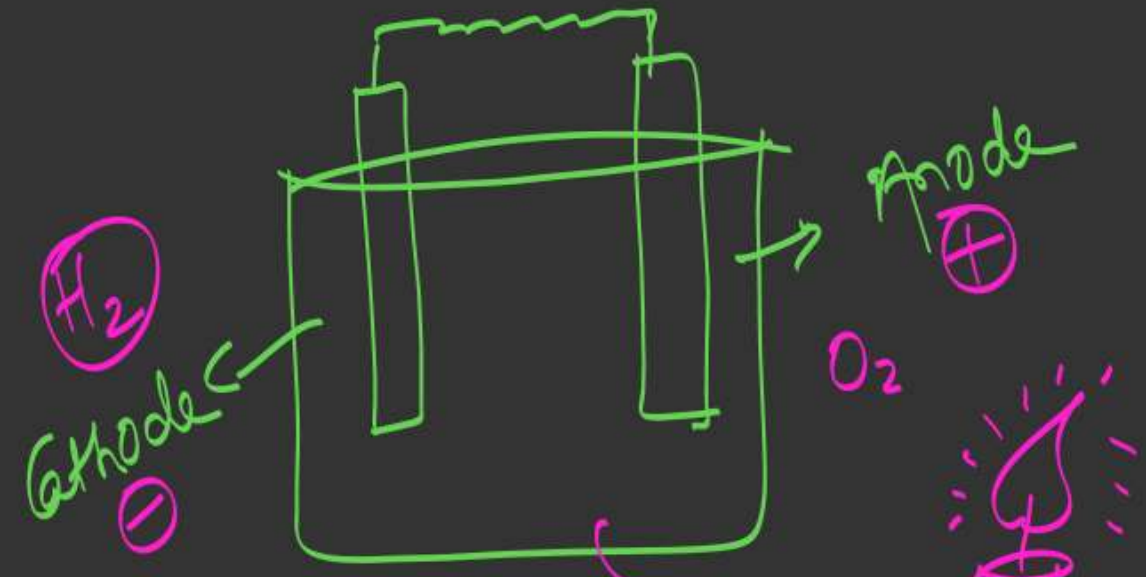


* H_2O का वैद्युत अपघटन

वैद्युत अपघटनी सेल

* धातुएँ हमेशा कैथोड पर प्राप्त होती हैं

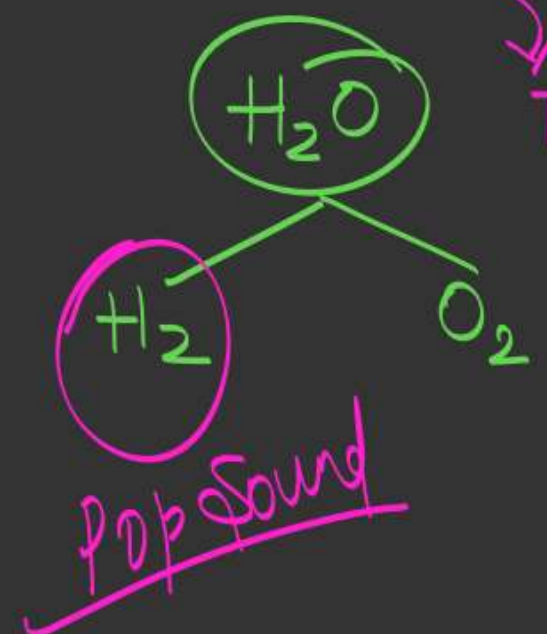
विद्युत अपघटन :-



प्रबल (NaOH, KOH) लीस

दुर्बल (CH₃COOH, H₃PO₄, H₂CO₃)
विद्युत का सूचालक

Free e⁻ *



विद्युत ऊर्जा
↓
रासायनिक ऊर्जा

