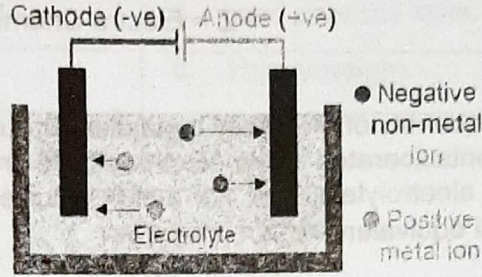


- **Chemical Effect of Electric Current:** পদার্থের মধ্য দিয়ে electric current flow করলে পদার্থের মধ্যে একটি রাসায়নিক পরিবর্তন লক্ষ্য করা যায়, একেই বলে chemical effect of electric current, যার ফলে ঐ liquid টি cation এবং anion-এ বিভক্ত হয়ে যায়। যেমন- battery cell, electroplating ইত্যাদি।



- **Electrolysis:** যে পদ্ধতিতে কোনো পদার্থের মধ্য দিয়ে current flow করলে ঐ পদার্থের মধ্যে একটি রাসায়নিক পরিবর্তন লক্ষ্য করা যায় এবং নতুন ধর্ম বিশিষ্ট পদার্থ উৎপন্ন হয়, তাকে বলে Electrolysis।
- **Electrolyte:** যে সকল পদার্থের মধ্য দিয়ে current flow করলে উহার মধ্যে একটি রাসায়নিক পরিবর্তন ঘটে নতুন ধর্ম বিশিষ্ট পদার্থ উৎপন্ন হয়, তাকে electrolyte বলে।  
যেমন- salt water, acidic অথবা alkaline solution ইত্যাদি।
- **Electrode:** Electrode হল electrolyte-এর মধ্যে নিমজ্জিত অবস্থায় থাকা এক প্রকার conductor বা metallic পদার্থ যার মধ্য দিয়ে current সহজেই ঐ electrolyte-এ প্রবেশ করতে পারে এবং ঐ স্থান থেকে নির্গত হতে পারে।  
ইহা দু-প্রকারের হয়-
  1. **Anode:** যে electrode-এর সাহায্যে current electrolyte-এ প্রবেশ করে অর্থাৎ যে metallic plate-এর সঙ্গে supply-এর positive terminal সংযুক্ত থাকে, তাকে বলে Anode।  
যেমন- copper, silver, carbon ইত্যাদি।
  2. **Cathode:** যে electrode-এর সাহায্যে current electrolyte থেকে নির্গত হয়, অর্থাৎ যে metallic plate-এর সঙ্গে supply-এর negative terminal সংযুক্ত থাকে, তাকে বলা হয় Cathode।  
যেমন- aluminium, zinc, lead ইত্যাদি।
- **Ions:** Electrolyte-এর মধ্য দিয়ে current flow করলে ঐ electrolyte বা molecule গুলি রাসায়নিক ভাবে বিয়োজিত হয়ে দু'ভাগে বিভক্ত হয়ে যায়, ঐ ভাগগুলিকে বলে Ions।  
ইহার ভাগগুলি হল-
  1. **Cation:** Positive (+) charge যুক্ত ions-কে বলা হয় Cation।  
যেমন-  $H^+$ ,  $Zn^{++}$  ইত্যাদি।
  2. **Anion:** Negative (-) charge যুক্ত ions কে বলে Anion।  
যেমন-  $OH^-$ ,  $Cl^-$  ইত্যাদি।
- **Ionization:** যে পদ্ধতিতে atom গুলি বিয়োজিত হয়ে ions-এ রূপান্তরিত হয়, তাকে বলা হয় Ionization।
- **Voltmeter:** যে কাঁচের পাণ্ড্রে electrolysis বা রাসায়নিক বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ হয়, তাকে বলে Voltmeter।