



Reactivity Series (ക്രിയാശീലശ്രേണി)



- Potassium (K)
 - Sodium (Na)
 - Calcium (Ca)
 - Magnesium (Mg)
 - Aluminium (Al)
 - Zinc (Zn)
 - Iron (Fe)
 - Nickel (Ni)
 - Tin (Sn)
 - Lead (Pb)
 - Hydrogen (H)
 - Copper (Cu)
 - Silver (Ag)
 - Gold (Au)
- പൊട്ടിയ
 - സോഡ
 - കാലിസ്
 - മഗ്നീലെടുത്തു. ഈ സമയം
 - അലൂ
 - സിംഗ്
 - ഇരുമ്പും
 - നിക്കലും ചേർത്ത
 - ടിന്നിലെ
 - ലെഡു
 - ഹൈഡ്രജനും
 - കോപ്പയിലിട്ടു. ഇത് നോക്കി നിന്ന
 - സിൽവറുമോൾ
 - സ്വർണകുമാരിയെ നോക്കിചിരിച്ചു

Reactivity Series (ക്രിയാശീലശ്രേണി)

- A series obtained by arranging in the decreasing order of some metals reactivity.

- ഏതാനും ലോഹങ്ങളെ അവയുടെ രാസപ്രവർത്തനശേഷി കുറഞ്ഞ് വരുന്ന ക്രമത്തിൽ ക്രമീകരിച്ച പട്ടികയാണ്

ക്രിയാശീലശ്രേണി



Noushad Parappanangadi 9447107327

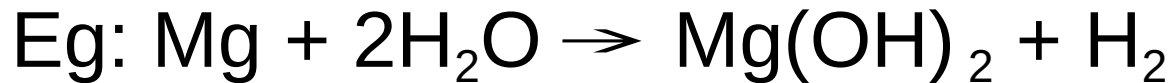


Reaction of metals with water

- K, Na, Ca reacts with **cold water** forms its hydroxide



- Mg reacts with **hot water** form its hydroxide



- Fe reacts with **super-heated steam**.
- Cu **does not react** even with steam.



ലോഹങ്ങളുടെ ജലവുമായുള്ള പ്രവർത്തനം

- K, Na, Ca തണുത്ത ജലവുമായി ചേർന്ന് ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലഭിക്കുന്നു.
Eg: $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- Mg ചൂടുള്ള ജലവുമായി ചേർന്ന് ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലഭിക്കുന്നു.
Eg: $\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
- Fe നീരാവിയുമായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു.
- കോപ്പറിന് താഴെയുള്ള ലോഹങ്ങൾ നീരാവിയുമായി പോലും പ്രവർത്തിക്കുന്നില്ല.



Reaction of metals with oxygen

- The metals react with oxygen on the basis of their reactivity and produces its oxides.
- Eg: Potassium highly reactive with oxygen, but goes down in the reactivity series, the reaction of metal with oxygen is very slow.



ലോഹങ്ങളുടെ ഓക്സിജനുമായുള്ള പ്രവർത്തനം

- ലോഹങ്ങൾ അവയുടെ ക്രിയാശീലത അനുസരിച്ച് ഓക്സിജനുമായി ചേർന്ന് ലോഹഓക്സൈഡുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു.
- Eg: ക്രിയാശീലത കൂടിയ പൊട്ടാസ്യം, സോഡിയം പോലുള്ളവ ഓക്സിജനുമായി വളരെ വേഗത്തിലും ക്രിയാശീലത കുറഞ്ഞവ (വെള്ളി, സ്വർണം) തീരെ പ്രവർത്തിക്കാത്തവയുമാണ്.





• Potassium (K)

• Sodium (Na)

• Calcium (Ca)

• Magnesium (Mg)

• Aluminium (Al)

• Zinc (Zn)

• Iron (Fe)

• Nickel (Ni)

• Tin (Sn)

• Lead (Pb)

• Hydrogen (H)

• Copper (Cu)

• Silver (Ag)

• Gold (Au)

ഞങ്ങൾ തീവ്രന്മാരാണ്!

ഞങ്ങൾ മിതന്മാരാണ്!

ഞങ്ങൾ മടിയന്മാരാണ്!

DISPLACEMENT REACTION

ആദേശരാസപ്രവർത്തനം

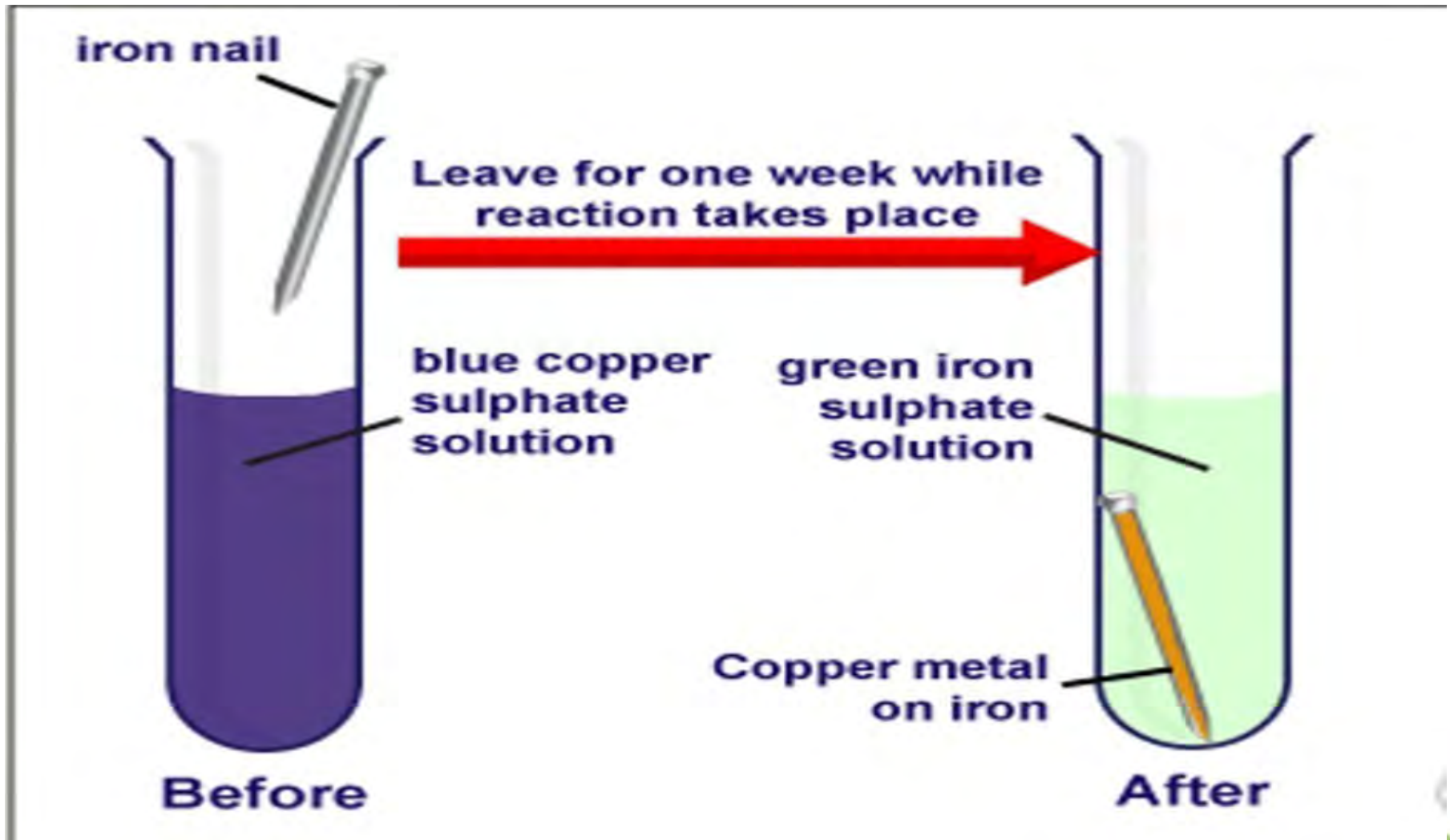
- Metals with low reactivity are displaced from their salt solutions by metals of high reactivity.
- ക്രിയാശീലത കൂടിയ ലോഹങ്ങൾ ക്രിയാശീലത കുറഞ്ഞ ലോഹങ്ങളെ അവയുടെ ലവണലായനിയിൽ നിന്ന് ആദേശം ചെയ്യുന്നു.



Noushad Parappanangadi 9447107327

DISPLACEMENT REACTION

ആദേശരാസപ്രവർത്തനം





OXIDATION AND REDUCTION

Noushad Parappanangadi 9447107327



N

ഓക്സീകരണം

Process involving loss

ഇലക്ട്രോൺ വിട്ട്കൊടുക്കുന്ന പ്രവർത്തനം

ഇലക്ട്രോൺ നേടുന്ന പ്രവർത്തനം



OXIDISING AGENT

ഓക്സീകാരി

- **An oxidising agent is a substance whose atoms gain electrons.**

ഇലക്ട്രോൺ നേടുന്ന ആറ്റമാണ് ഓക്സീകാരി

REDUCING AGENT

നിരോക്സീകാരി

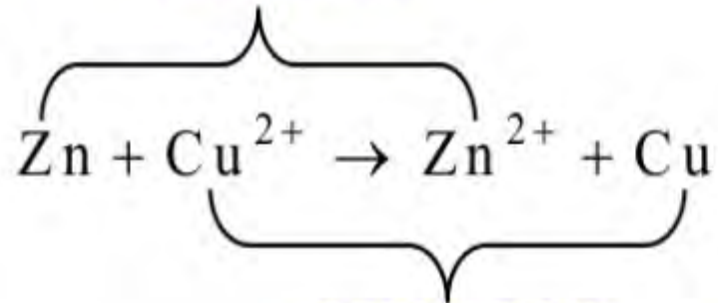
- **A reducing agent is a substance whose atoms lose electrons.**

ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്ന ആറ്റമാണ് നിരോക്സീകാരി



GM Online

OXIDATION



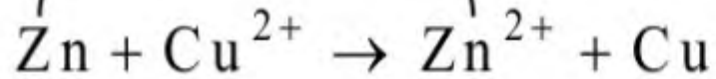
REDUCTION

- **Here Zn atom loses electrons while Cu^{2+} ions gains electrons.**
- **So Zn is oxidized and Cu^{2+} is reduced.**
- **Cu^{2+} is the oxidising agent and Zn is the reducing agent.**



GM Online

ഓക്സീകരണം



നിരോക്സീകരണം

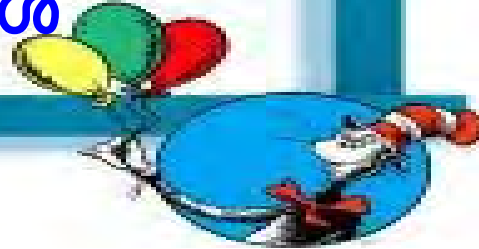
- Zn ആറ്റത്തിന് ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്നു, Cu^{2+} അയോണിന് ഇലക്ട്രോൺ ലഭിക്കുന്നു
- Zn ആറ്റത്തിന് ഓക്സീകരണവും, Cu^{2+} അയോണിന് നിരോക്സീകരണവും സംഭവിക്കുന്നു
- Cu^{2+} ഓക്സീകാരിയും, Zn നിരോക്സീകാരിയും ആണ്



GM Online

Electrochemical Cells

വൈദ്യുതരാസസെല്ലുകൾ



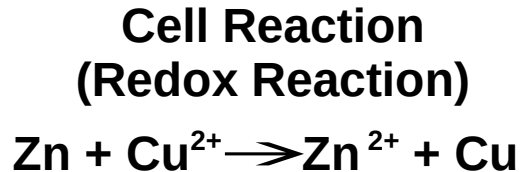
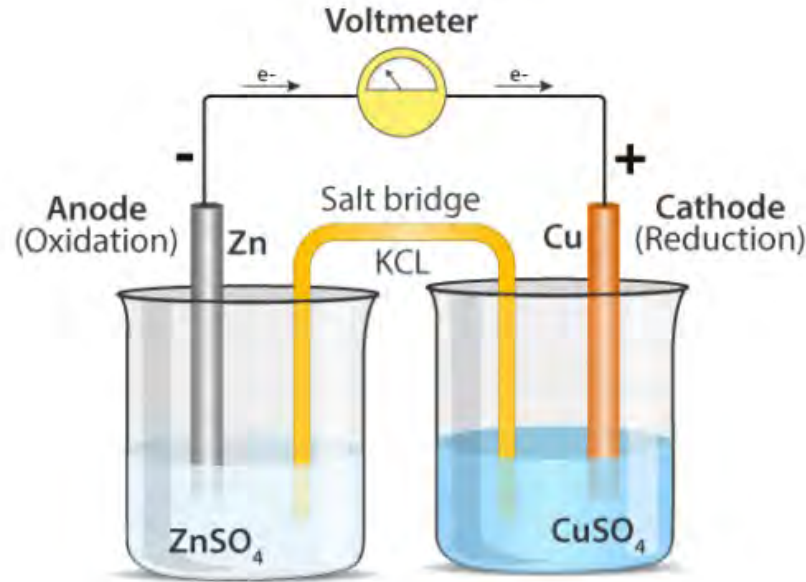
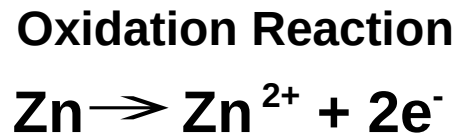
The device used for the conversion of chemical energy to electrical energy through redox reaction.

റിഡോക്സ് പ്രവർത്തനം മൂലം രാസോർജ്ജത്തെ വൈദ്യുതോർജ്ജമാക്കുന്നതിനുള്ള സംവിധാനം

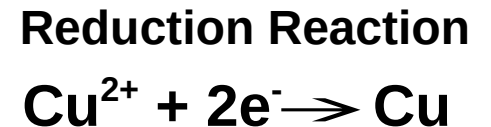


Example is Galvanic Cell

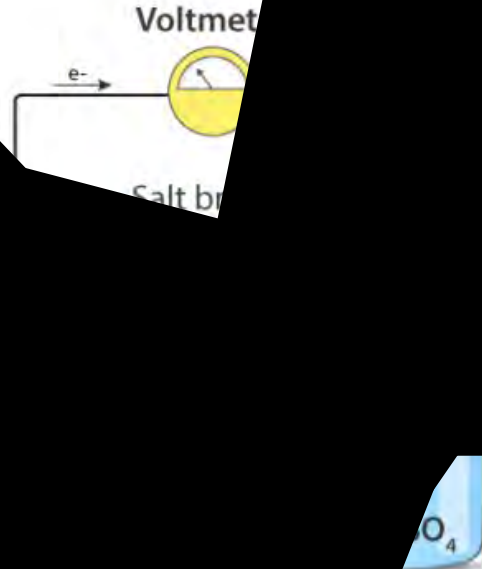
Here Anode is the most reactive metal according to reactivity series. In **Anode oxidation** (electron releasing) occurs...



Here Cathode is the least reactive metal according to reactivity series. In **Cathode reduction** (electron gain) occurs...



ഗാൽവാനിക്



ആനോഡിൽ
ഓക്സീകരണം

കാഥോഡിൽ
നിരോക്സീകരണം

വിട്ടുകൊടുക്കൽ
നടക്കുന്നു

നടക്കുന്നു
(സെൽ നേടൽ)

ഓക്സീകരണ പ്രവർത്തനം



സെൽ രാസപ്രവർത്തനം
(റിഡോക്സ് പ്രവർത്തനം)



നിരോക്സീകരണ പ്രവർത്തനം

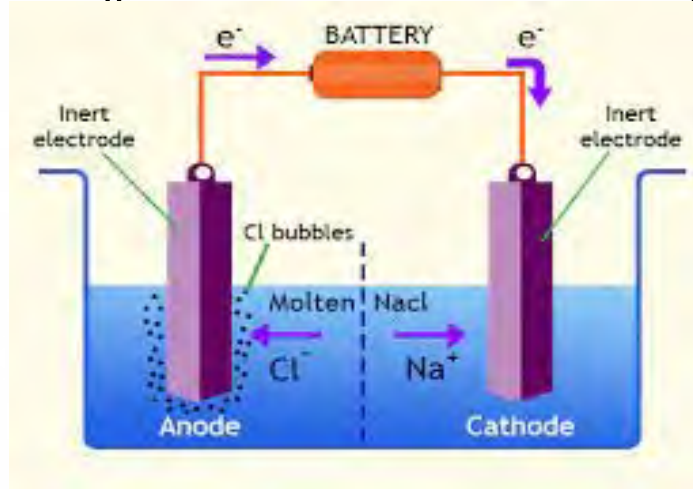


Salt Bridge (സാൾട്ട് ബ്രിഡ്ജ്)

- Used to maintain the flow of electricity by transferring of ions.
- It is a U-tube filled with a paste made by mixing gelatine and a salt like KCl , KNO_3 or NH_4Cl
- അയോണുകളുടെ കൈമാറ്റത്തിലൂടെ സെല്ലിൽ വൈദ്യുതി നിലനിർത്താൻ സഹായിക്കുന്നു.
- KCl , KNO_3 or NH_4Cl പോലുള്ള ഏതെങ്കിലും സാൾട്ടുകൾ ജലാറ്റിനുമായി ചേർത്ത് പേസ്റ്റ് രൂപത്തിലാക്കി U ആകൃതിയുള്ള ട്യൂബിൽ നിറച്ചു സംവിധാനം

Electrolytic Cells

വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണസെല്ലുകൾ



The device used for the conversion of electrical energy to chemical energy.

വൈദ്യുതോർജ്ജത്തെ രാസോർജ്ജമാക്കുന്നതിനുള്ള സംവിധാനം.



Electrolytes ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകൾ

Substances which conduct electricity in **molten states** or in **aqueous solutions** and undergo a chemical change. **Acids, Alkalis or salts** are electrolytes in their molten state or in aqueous solution. In this **ions** of the electrolytes can move freely and they are responsible for the **conduction**.

ഉരുകിയ അവസ്ഥയിലോ ജലീയ ലായനികളിലോ വൈദ്യുതി കടത്തിവിടുന്നതോടൊപ്പം രാസമാറ്റത്തിന് വിധേയമാക്കുന്ന പദാർത്ഥങ്ങളാണ് ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകൾ. **ആസിഡുകൾ, ആൽക്കലികൾ, ലവണങ്ങൾ** എന്നിവ ഉരുകിയ അവസ്ഥയിലോ ജലീയലായനിയിലോ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളാണ്. ഇതിലൂടെ സ്വതന്ത്രമായി സഞ്ചരിക്കുന്ന അയോണുകളാണ് ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളെ വൈദ്യുതപ്രവാഹത്തിന് കാരണം.

Noushad Parappanangadi 9447107327

Electrolysis

The process of chemical change taking place in an electrolyte by passing electricity. During electrolysis the anions (negatively charged ions) move towards the anode and cations (positively charged ions) move towards the cathode.

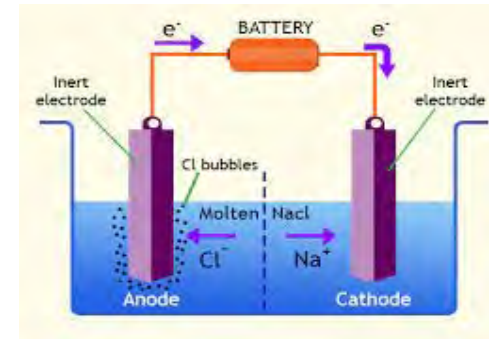
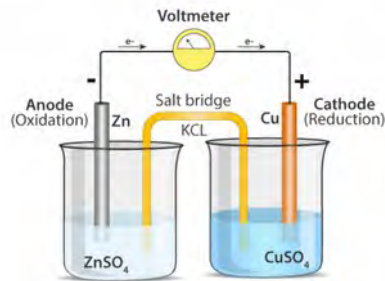
വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം

വൈദ്യുതി കടത്തിവിടുന്നതിന്റെ ഫലമായി ഇലക്ട്രോലൈറ്റിൽ രാസമാറ്റം നടക്കുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം. നെഗറ്റീവ് അയോണുകൾ (ആനയോണുകൾ) ആനോഡിലേക്കും പോസിറ്റീവ് അയോണുകൾ (കാറ്റയോണുകൾ) കാഥോഡിലേക്കും നീങ്ങുന്നു.



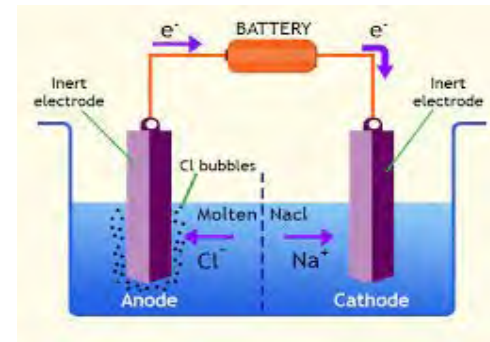
Cells - Comparison

Electrochemical Cells	Electrolytic Cells
Converts Chemical Energy into Electrical Energy	Converts Electrical Energy into Chemical Energy
Anode is Negative	Anode is Positive
Cathode is Positive	Cathode is Negative
Oxidation occurs at Anode	Oxidation occurs at Anode
Reduction occurs at Cathode	Reduction occurs at Cathode



സെല്ലുകൾ - താരതമ്യം

വൈദ്യുതരാസസെല്ലുകൾ	വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണസെല്ലുകൾ
രാസോർജത്തെ വൈദ്യുതോർജമാക്കി മാറ്റുന്നു	വൈദ്യുതോർജത്തെ രാസോർജമാക്കി മാറ്റുന്നു
ആനോഡ് നെഗറ്റീവ് ആണ്	കാഥോഡ് നെഗറ്റീവ് ആണ്
കാഥോഡ് പോസിറ്റീവ് ആണ്	ആനോഡ് പോസിറ്റീവ് ആണ്
ആനോഡിൽ ഓക്സീകരണം സംഭവിക്കുന്നു	ആനോഡിൽ ഓക്സീകരണം സംഭവിക്കുന്നു
കാഥോഡിൽ നിരോക്സീകരണം സംഭവിക്കുന്നു	കാഥോഡിൽ നിരോക്സീകരണം സംഭവിക്കുന്നു



Electrolysis of Molten Sodium Chloride

When electricity is passed through molten sodium chloride, it converts into its ions...

The ions are: Na^+ and Cl^-

Process at cathode (reduction): $\text{Na}^+ + 1e^- \rightarrow \text{Na}$

Process at anode (oxidation): $\text{Cl}^- - 1e^- \rightarrow \text{Cl}$,
 $\text{Cl} + \text{Cl} \rightarrow \text{Cl}_2$

As a result:

Sodium is obtained at cathode and Chlorine obtained at anode



ഉരുക്കിയ സോഡിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം

വൈദ്യുതി കടത്തിവിടുമ്പോൾ ഉരുക്കിയ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് അയോണുകളായി വിഘടിക്കുന്നു.

അയോണുകൾ: Na^+ and Cl^-

കാഥോഡിലെ പ്രവർത്തനം (നിരോക്സീകരണം): $\text{Na}^+ + 1e^- \rightarrow \text{Na}$

ആനോഡിലെ പ്രവർത്തനം (ഓക്സീകരണം): $\text{Cl}^- - 1e^- \rightarrow \text{Cl}$,
 $\text{Cl} + \text{Cl} \rightarrow \text{Cl}_2$

പ്രവർത്തനഫലമായി:

കാഥോഡിൽ സോഡിയവും ആനോഡിൽ ക്ലോറിനും ലഭിക്കുന്നു.



Electrolysis of Sodium Chloride Solution

When electricity is passed through sodium chloride solution, it converts into its ions...

The ions are: Na^+ , Cl^- , H^+ , OH^-

Process at cathode (reduction): $\text{H}^+ + 1\text{e}^- \rightarrow \text{H}$
 $\text{H} + \text{H} \rightarrow \text{H}_2$

Process at anode (oxidation): $\text{Cl}^- - 1\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}$,
 $\text{Cl} + \text{Cl} \rightarrow \text{Cl}_2$

As a result:

Hydrogen is obtained at cathode and Chlorine obtained at anode



സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് ലായനിയുടെ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം

വൈദ്യുതി കടത്തിവിടുമ്പോൾ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് ലായനി അയോണുകളായി വിഘടിക്കുന്നു.

അയോണുകൾ: Na^+ , Cl^- , H^+ , OH^-

കാഥോഡിലെ പ്രവർത്തനം (നിരോക്സീകരണം): $\text{H}^+ + 1\text{e}^- \rightarrow \text{H}$
 $\text{H} + \text{H} \rightarrow \text{H}_2$

ആനോഡിലെ പ്രവർത്തനം (ഓക്സീകരണം): $\text{Cl}^- - 1\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}$,
 $\text{Cl} + \text{Cl} \rightarrow \text{Cl}_2$

പ്രവർത്തനഫലമായി:

കാഥോഡിൽ ഹൈഡ്രജനും ആനോഡിൽ ക്ലോറിനും ലഭിക്കുന്നു.



Uses of Electrolysis

- Production of metals (Eg: K, Na, Ca, Al)
- Production of non metals (Eg: H_2 , O_2 , Cl_2)
- Production of compounds (Eg: NaOH, KOH)
- Purification of metals (Eg: Copper, Gold)
- Electroplating



Noushad Parappanangadi 9447107327

വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണത്തിന്റെ ഉപയോഗങ്ങൾ

- ലോഹങ്ങളുടെ നിർമ്മാണം (Eg: K, Na, Ca, Al)
- അലോഹങ്ങളുടെ നിർമ്മാണം (Eg: H_2 , O_2 , Cl_2)
- സംയുക്തങ്ങളുടെ നിർമ്മാണം (Eg: NaOH, KOH)
- ലോഹങ്ങളുടെ ശുദ്ധീകരണം (Eg: Copper, Gold)
- വൈദ്യുതലേപനം



Noushad Parappanangadi 9447107327

Electroplating

Coating of metallic objects with other metals to resist corrosion and to increase the lustre.

- The article to be coated is connected to negative terminal of the battery.
- The metal to be plated is connected to positive terminal of the battery.
- A salt solution of the metal to be coated is taken as electrolyte.



വൈദ്യുതലേപനം

വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണഫലമായി ഒരു ലോഹത്തിന് മുകളിൽ മറ്റൊരു ലോഹത്തിന്റെ ആവരണം ഉണ്ടാകുന്ന പ്രക്രിയ.

- ആവരണം ചെയ്യേണ്ട വസ്തുവിനെ ബാറ്ററിയുടെ നെഗറ്റീവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു.
- ആവരണം ചെയ്യുന്ന ലോഹം ബാറ്ററിയുടെ പോസിറ്റീവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു.
- ആവരണം ചെയ്യുന്ന ലോഹത്തിന്റെ ലവണലായനി ഇലക്ട്രോലൈറ്റായി ഉപയോഗിക്കുന്നു.

Electroplating of some metals

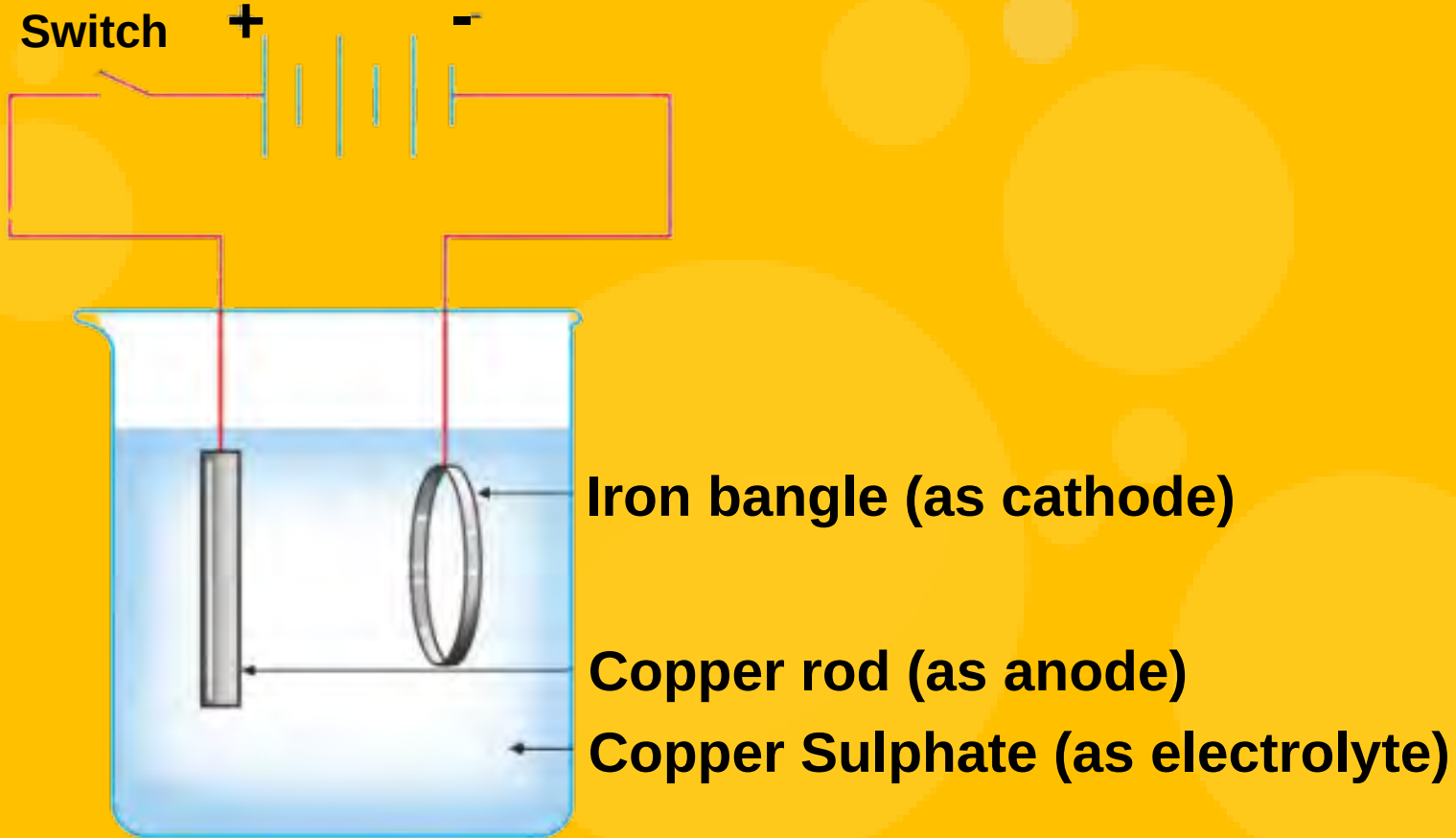
Metal to be plated	At positive terminal	At negative terminal	Electrolyte
Copper	Copper	The article	Copper sulphate solution
Silver	Silver	The article	Silver nitrate solution or sodium cyanide + silver cyanide solution
Gold	Gold	The article	Sodium cyanide + gold cyanide solution



ചില ലോഹങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോപ്പോറ്റീങ്

പ്രശ്ന ലോഹം	പോസിറ്റീവ് ടെർമിനലിൽ	നെഗറ്റീവ് ടെർമിനലിൽ	ഇലക്ട്രോലൈറ്റ്
കോപ്പർ	കോപ്പർ	വസ്തു	കോപ്പർ സൾഫേറ്റ് ലായനി
സിങ്ക്	സിങ്ക്	വസ്തു	സിങ്ക് നൈട്രേറ്റ് ലായനി അല്ലെങ്കിൽ സോഡിയം സയനൈഡ് ലായനി + സിങ്ക് സയനൈഡ് ലായനി
സ്വർണം	സ്വർണം	വസ്തു	സോഡിയം സയനൈഡ് ലായനി + ഗോൾഡ് സയനൈഡ് ലായനി

Copper Plating on Iron Bangle



Noushad Parappanangadi 9447107327



ഇരുമ്പ് വളം സൂക്ഷ്മ വിധം



ഇരുമ്പ് വള (കാമോഡ്)

കോപ്പർ തകിട് (ആനോഡ്)

കോപ്പർ സൾഫേറ്റ് ലായനി (ഇലക്ട്രോലൈറ്റ്)

Noushad Parappanangadi 9447107327



Uses of Electroplating

- Gold Plated Ornaments
- Silver Plated Vessels
- Chromium Plated iron handles



വൈദ്യുതലേപനത്തിന്റെ ഉപയോഗങ്ങൾ

- സ്വർണം പുശിയ ആഭരണങ്ങൾ
- വെള്ളി പുശിയ പാത്രങ്ങൾ
- ക്രോമിയം പുശിയ ഇരുമ്പ് കൈപ്പിടികൾ





Noushad Parappanangadi 9447107327