

Rangpur polytechnic Institute , Rangpur

Presented by

Md. Khairuzzaman

Junior Instructor

Rangpur Polytechnic Institute, Rangpur

প্রথম অধ্যায়

ইলেকট্রিসিটি

বিদ্যুৎ: পরীবাহির মধ্যে দিয়ে একক সময়ে ইলেকট্রন প্রবাহের হারকে ইলেকট্রিসিটি বা বিদ্যুৎ বলে । অর্থাৎ , $I=Q/t$ (ampere)

বিদ্যুৎ প্রধানত দুই প্রকার:

যথা: ১। স্থির বিদ্যুৎ (Static Electricity)

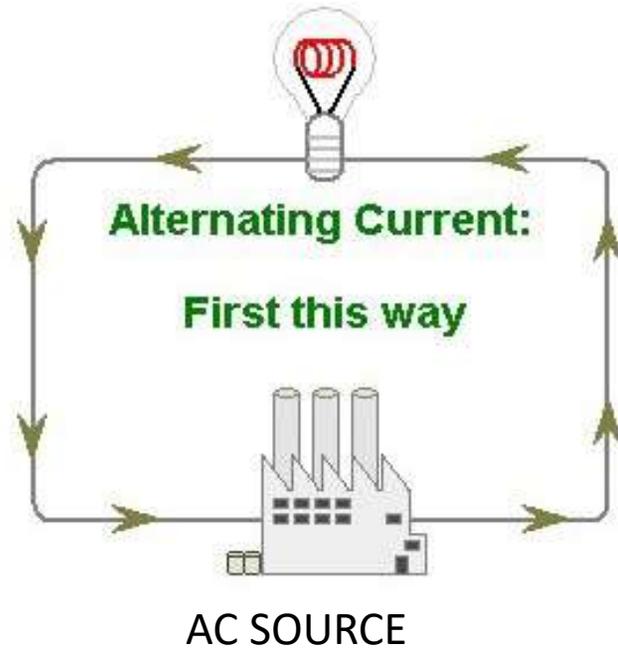
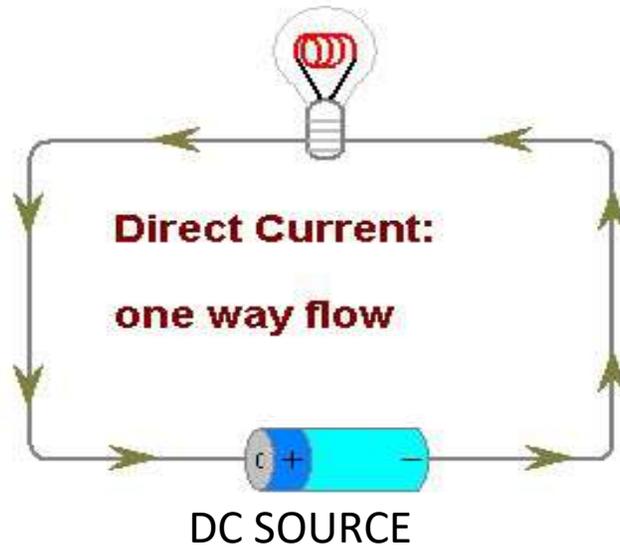
২। চল বিদ্যুৎ (Current Electricity)

- স্থির বিদ্যুৎ (Static Electricity): যে বিদ্যুৎ উৎপন্ন স্থানে স্থির থাকে ।
- চল বিদ্যুৎ (Current Electricity): যে বিদ্যুৎ উৎপন্ন স্থানে স্থির থাকে না ।
যেমন, জেনারেটর হতে প্রাপ্ত বিদ্যুৎ ।

চল বিদ্যুৎ আবার দুই প্রকার:

যথা: ১। (DC) বা ডাইরেক্ট কারেন্ট

২। (AC) বা অলটারনেটিং কারেন্ট



▣ বিদ্যুৎ প্রবাহের ফল

বিদ্যুৎ প্রবাহের ফলে পরিবাহিতে তিন ধরনের ফলাফল লক্ষ্য করা যায়। যেমন :

১। চৌম্বকীয় ক্রিয়া (Magnetic Effect)

২। তাপীয় ক্রিয়া (Heating Effect)

৩। রাসায়নিক ক্রিয়া (Chemical Effect) ।

■ চৌম্বকীয় ক্রিয়া (Magnetic Effect) : চৌম্বক ক্ষেত্রের সৃষ্টি হওয়া। যেমনঃ বৈদ্যুতিক জেনারেটর, মোটর ইত্যাদিতে ।

■ তাপীয় ক্রিয়া (Heating Effect) : বিদ্যুৎ প্রবাহের ফলে তাপের সৃষ্টি হওয়া। যেমন : হিটার, ইস্ত্রি, ওভেন ইত্যাদিতে ।

■ রাসায়নিক ক্রিয়া (Chemical Effect) : কোন কোন তরল পর্দাখের মধ্য দিয়ে বিদ্যুৎ প্রবাহিত হলে তরলের রাসায়নিক পরিবর্তন ঘটে । যেমন : ইলেকট্রোপ্লেটিং রাসায়নিক পরিবর্তনের ফল ।

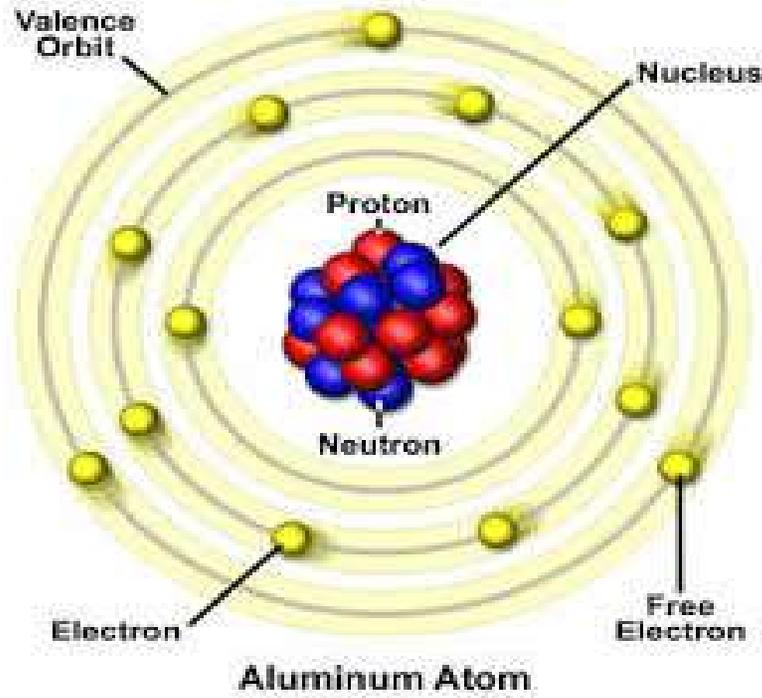
পরমানুর স্থায়ী কণিকা : পরমানু পদার্থের এক ক্ষুদ্রতম অংশ যা খালি চোখে দেখা যায় না যার বাস্তব কোন অবস্থান নেই। পরমানু তিনটি কণিকা নিয়ে গঠিত।
যথা: ১. ইলেকট্রন, ২. প্রোটন ও ৩. নিউটন

ইলেকট্রন :

ইলেকট্রন ঋনাত্মক চার্জ বিশিষ্ট কণা। যা নিউক্লিয়াসের চতুর্দিকে বৃত্তাকার কক্ষপথে আবর্তিত হয়। এর ভর $9.1 \times 10^{-31} \text{e.s.u.}$, বৈদ্যুৎ মাএা $-4.8029 \times 10^{-10} \text{e.s.u}$ এবং ব্যাসার্ধ $1.4 \times 10^{-15} \text{ m}$ (প্রায়)। ইলেকট্রন গুলো প্রোটনের তুলনায় অত্যন্ত হালকা।

প্রোটন :

প্রোটন ধনাত্মক চার্জ বিশিষ্ট কণা। এর ভর $1.673 \times 10^{-27} \text{kg}$ বিদ্যুৎ মাএা $+4.8029 \times 10^{-10} \text{e.s.u}$ এবং ব্যাসার্ধ 1.4×10^{-15} (প্রায়)। প্রোটনের ভর হাইড্রোজেন কণিকা ইলেকট্রনের তুলনায় অত্যন্ত ভারী।



নিউট্রন :

নিউট্রন চার্জ নিরপেক্ষ। এর ভর 1.675×10^{-27} kg এবং ব্যাসার্ধ 1.4×10^{-15} m (প্রায়)। পরমানুর কেন্দ্রস্থিত নিউক্লিয়াসে প্রোটন ও নিউট্রন গুলো অবস্থান করে। কাজেই নিউক্লিয়াস ধনাত্মক চার্জ গ্রন্থ। নিউক্লিয়াসে অবস্থানরত কণাগুলোর সাধারণ নাম নিউক্লিয়ন। প্রোটন ও নিউট্রনের ভর প্রায় সমান এবং এদের মোট সংখ্যাকে পারমানবিক ভর বা ওজন বলা হয়।

সুতরাং পারমানবিক ওজন = প্রোটন সংখ্যা + নিউট্রন সংখ্যা।

কপারের পারমানবিক গঠন - (Atomic Structure Of Copper)

আমরা জানি ,

$$\begin{aligned}\text{পারমানবিক ওজন} &= \text{প্রোটন সংখ্যা} + \text{নিউট্রন সংখ্যা} \\ &= P + N = 64\end{aligned}$$

$$\text{এবং পারমানবিক সংখ্যা} = 29$$

আমরা জানি ,

$$\text{পারমানবিক সংখ্যা} = \text{ইলেকট্রন সংখ্যা} = \text{প্রোটন সংখ্যা} ।$$

$$\text{or } E = P = 29$$

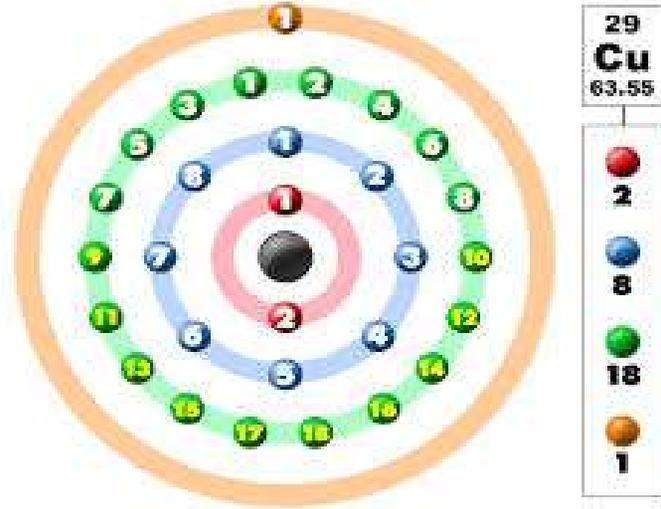
$$\text{or } 64 = 29 + N$$

$$\text{or } N = 64 - 29$$

$$= 35. \text{যেখানে ,}$$

$$E = \text{ইলেকট্রন } p = \text{প্রোটন এবং } N = \text{নিউট্রন} ।$$

Atomic Structure Of Copper



কক্ষপথগুলোকে **K, L, M, N** ইত্যাদি দ্বারা প্রকাশ করা হলে বিভিন্ন কক্ষে প্রদক্ষিণরত ইলেকট্রনের সংখ্যা নিম্নরূপ :

K = স্তরের জন্য , $n = 1, E = 2 \times 1^2 = 2$,

L = স্তরের জন্য , $n = 2, E = 2 \times 2^2 = 8$.

M = স্তরের জন্য , $n = 3, E = 2 \times 3^2 = 18$.

যেহেতু কপারের ইলেকট্রন সংখ্যা = 29

অতএব , **N** স্তরের জন্য ইলেকট্রন

$$E = 29 - (2 + 8 + 18) \\ = 1 .$$

অ্যালুমিনিয়ামের পারমানবিক গঠন (Atomic Structure Of Aluminum)

আমরা জানি ,

$$\begin{aligned}\text{পারমানবিক ওজন} &= \text{প্রোটন সংখ্যা} + \text{নিউট্রন সংখ্যা} \\ &= P + N = 27\end{aligned}$$

এবং পারমানবিক সংখ্যা = 13

আমরা জানি ,

পারমানবিক সংখ্যা = ইলেকট্রন সংখ্যা = প্রোটন সংখ্যা ।

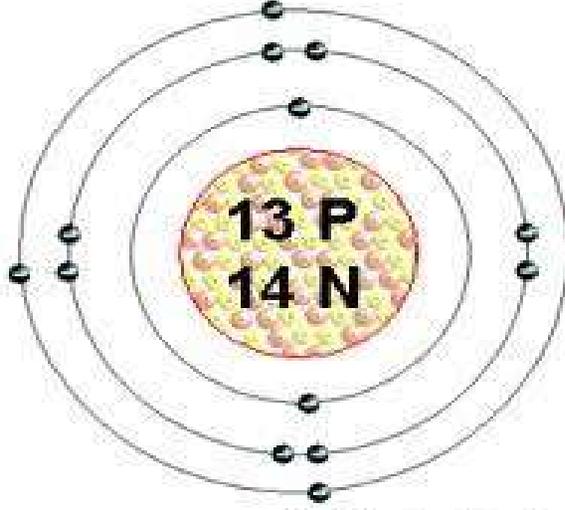
$$\text{or } E = P = 13$$

$$\text{or } 27 = 13 + N$$

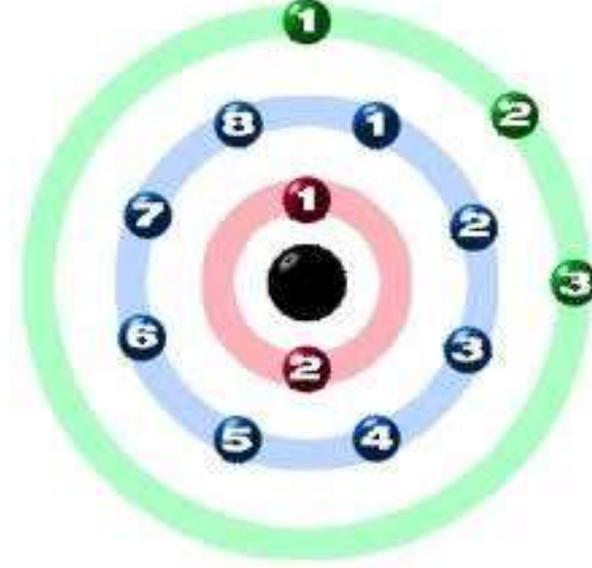
$$\begin{aligned}\text{or } N &= 27 - 13 \\ &= 14 .\end{aligned}$$

যেখানে , E = ইলেকট্রন p = প্রোটন এবং N = নিউট্রন ।

Atomic Structure Of Aluminium



Aluminium: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$



কক্ষপথগুলোকে **K, L, M, N** ইত্যাদি দ্বারা প্রকাশ করা হলে বিভিন্ন কক্ষে প্রদক্ষিণরত ইলেকট্রনের সংখ্যা নিম্নরূপ :

$$K = \text{স্তরের জন্য} , n = 1, E = 2 \times 1^2 = 2$$

$$L = \text{স্তরের জন্য} , n = 2, E = 2 \times 2^2 = 8$$

$$\text{যেহেতু কপারের ইলেকট্রন সংখ্যা} = 27$$

$$\begin{aligned} \text{অতএব , N স্তরের জন্য ইলেকট্রন } E &= 27 - (2+8) \\ &= 3 \end{aligned}$$

ভোল্টেজ: যে বৈদ্যুতিক চাপ প্রয়োগের ফলে পরিবাহীতে ইলেকট্রনসমূহ একটি নির্দিষ্ট দিকে প্রবাহিত হয় সেই চাপকে ভোল্টেজ বলে।
ভোল্টেজের প্রতিক V একক Volt.

রেজিস্ট্যান্স: পরিবাহীর যে বিশেষ ধর্ম বা বৈশিষ্ট্যের কারণে পরিবাহীর মধ্য দিয়ে কারেন্ট প্রবাহিত হওয়ার সময় বাধা পায় পরিবাহীর সে বিশেষ ধর্ম বা বৈশিষ্ট্যকে রেজিস্ট্যান্স বলে। প্রতিক R একক Ohm (Ω)

প্রশ্ন:

- ১। প্রতীক ও এককসহ কারেন্টের সজ্জা দাও।
- ২। কারেন্ট পরিমাপক যন্ত্রের নাম লিখ ?
- ৩। বিদ্যুৎ এর প্রকারভেদ গুলো লিখ ?
- ৪। বিদ্যুৎ প্রবাহের ফলে পরিবাহিতে কি ধরনের প্রতিক্রিয়া সংঘটিত হয় লিখ।
- ৫। প্রতীক ও এককসহ ভোল্টেজের সজ্জা দাও।
- ৬। ভোল্টেজ পরিমাপক যন্ত্রের নাম লিখ।
- ৭। প্রতীক ও এককসহ রেজিস্ট্যান্সের সজ্জা দাও।
- ৮। রেজিস্ট্যান্স পরিমাপক যন্ত্রের নাম লিখ।
- ৯। কপারের পারমানবিক গঠন চিএসহ বর্ণনা কর।
- ১০। অ্যালুমিনিয়ামের পারমানবিক গঠন চিএসহ বর্ণনা কর।
- ১১। পরমানু কাকে বলে? মৌলিক কনিকাগুলো কি কি বর্ণনা কর।