**পরমাণু :** পদার্থের ক্ষুদ্রতম কণা, যারা পরস্পরের সাথে যুক্ত হয়ে অনু গঠন করে তাদেরকে পরমাণু বলে।

**অনু :** দুই বা ততোধিক পরমাণু যুক্ত হয়ে যা গঠন করে তাকে অনু বলে।

**পরমাণু মডেল :** পরমাণুতে ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রন যেভাবে বিন্যস্ত থাকে তার উপস্থাপনা কে পরমাণু মডেল বলে।

**ইলেকট্রন :**

1. বিজ্ঞানী জেজে থমসন ইলেকট্রন আবিষ্কার করেন
2. পরমাণুর সবচেয়ে ক্ষুদ্রতম কণিকা হলো ইলেকট্রন
3. হাইড্রোজেন পরমাণুর তুলনায় ইলেকট্রন 1838 গুন হালকা
4. ইলেকট্রনকে e- দ্বারা প্রকাশ করা হয়
5. ইলেকট্রনের চার্জ ঋনাত্নক (-)
6. ইলেকট্রনের চার্জ -1.60×10-19 কুলম্ব
7. ইলেকট্রনের ভর 9.11×10-28 গ্রাম

**প্রোটন :** পরমাণু থেকে একটি ইলেকট্রন সরিয়ে নিলে যা থাকে তাকে প্রোটন বলে।

1. বিজ্ঞানী রাদারফোর্ড প্রোটন আবিষ্কার করেন
2. প্রোটনকে H+ বা p দ্বারা প্রকাশ করা হয়
3. প্রোটনের চার্জ ধনাত্নক (+)
4. প্রোটনের চার্জ 1.60×10-19 কুলম্ব
5. প্রোটনের ভর 1.67×10-24 গ্রাম

**নিউট্রন :**

1. ১৯৩২ সালে বিজ্ঞানী চ্যাডউইক নিউট্রন আবিষ্কার করেন
2. নিউট্রনকে n দ্বারা প্রকাশ করা হয়
3. নিউট্রন আধান নিরপেক্ষ কণা
4. নিউট্রনের ভর 1.675×10-24 গ্রাম

**সুত্র :**

ই – ইলেকট্রন

ট – থমসন (জেজে থমসন)

প – প্রোটন

রে – রাদারফোর্ড

নি – নিউট্রন

চে – চ্যাডউইক