Struktur atom adalah susunan partikel-partikel penyusun atom, yaitu:

1. **Proton**
   - Bermuatan positif (+)
   - Terletak di inti atom
2. **Neutron**
   - Tidak bermuatan (netral)
   - Terletak di inti atom
3. **Elektron**
   - Bermuatan negatif (−)
   - Bergerak mengelilingi inti atom

Bagian Atom

- **Inti atom (nukleus)** → berisi proton dan neutron
- **Kulit atom** → tempat elektron berada

Hubungan Penting

- Nomor atom = jumlah proton
- Atom netral: jumlah proton = jumlah elektron
- Nomor massa = proton + neutron

Contoh atom natrium (Na):

- Proton = 11
- Elektron = 11
- Neutron = 12

LIVEWORKSHEETS