

CHEATSHEET / BAB C01

Atom dan partikel subatom

Rumus dan aturan cepat untuk mengulang konsep sebelum latihan soal.

- 01 Nomor atom Z = jumlah proton.
- 02 Nomor massa A = proton + neutron; jadi neutron $N=A-Z$.
- 03 Atom netral: elektron = proton = Z .
- 04 Kation bermuatan $+q$: elektron $Z-q$; anion bermuatan $-q$: elektron $Z+q$.
- 05 Isotop: Z sama, A berbeda; isobar: A sama, Z berbeda.
- 06 Konfigurasi elektron dasar mengikuti kapasitas orbital dan aturan pengisian yang digunakan pada soal.

JEBAKAN UMUM

Saat atom menjadi ion, jumlah proton tidak berubah; yang berubah adalah jumlah elektron.

Materi draf editorial/AI. Periksa kembali rumus dan asumsi sebelum digunakan sebagai acuan resmi.