**ZGRADBA ATOMA**

Atom je sestavljen iz JEDRA in OVOJNICE.

ORBITALNI ali KOVALENTNI MODEL

ORBITALA je prostor okrog atomskega jedra, v katerem je 95% verjetnost da se elektron nahaja.

Orbitale se med seboj ločijo po: OBLIKI, VELIKOSTI in ENERGIJI:

* Črka v imenu orbitale pomeni OBLIKO:

s: p: d: f

* Večja je številka v imenu orbitale, večja je VELIKOST orbitale(1s,2s)
* Indeks v imenu orbitale pove LEGO orbitale v prostoru
* Orbitale nimajo enakih ENERGIJ:

1s, 2s, 2p, 3s, 3p, 4s, 3d, 4p, 5s, 4d, 5p, 6s, 4f, 5d, 6p, 7s, 5f, …

 s – ena orbitala

 p – tri orbitale

 d – pet orbital

 f – sedem orbital

V atomu so elektroni razporejeni po orbitalah

ELEKTRONSKA KONFIGURACIJA je razporeditev elektronov po orbitalah.

Za razporejanje elektronov po orbitalah upoštevamo:

1. v vsaki orbitali sta lahko največ dva elektrona
2. elektroni vedno zasedajo najprej orbitale z najnižjo možno energijo
3. če je na razpolago več orbital z enako energijo jih elektroni zasedejo posamezno

elektronska konfiguracija nam pove:

1. kje v periodnem sistemu se element nahaja
2. kakšne ione tvori (npr.: As**-3**)
3. koliko kovalentnih vezi tvori (ko se vežejo samski elektroni)

4 lupine – 4 PERIODA

sešteješ zunanje elekt.- 5 SKUPINA

