

## GRAĐA ATOMA

Autor

Nedjelja, 03 Travanj 2011 14:41 - Ažurirano Četvrtak, 07 Travanj 2011 16:09

---

### GRAĐA ATOMA

Atomi su građeni od manjih čestica koje nazivamo elementarnim ili subatomske česticama. To su protoni, elektroni i neutroni.

Elektroni su negativno nabijene čestice ( $e^-$ ), a protoni su pozitivno nabijene čestice ( $p^+$ ), dok su neutroni neutralni ( $n$  ili  $n^0$ ).

Protoni i neutroni se čine jezgri atoma. Oko jezgre se gibaju elektroni koji čine elektronski omotač.

Svaki atom ima jednak broj protona i elektrona, pa je u cjelini neutralan.

Broj koji pokazuje od koliko je protona, odnosno elektrona građen neki atom, zove se protonski ili reedni broj, a označujemo ga slovom  $Z$ .

$$Z=N(p^+)=N(e^-)$$

Svi atomi iste vrste imaju jednak protonski broj. Vrsta atoma s određenim protonskim brojem naziva se kemijskim elementom.

$$m(p^+)=m(n^0)$$

$$m(e^-)$$