

Energetický stav elektrónu, kvantové čísla :)

Energetický stav každého elektrónu, ktorý rozhoduje o pohybe a polohe elektrónu v atóme vyjadrujú 4 kvantové čísla.

- **Hlavné kvantové číslo n** vyjadruje dovolenú energetickú (kvantovú) hladinu elektrónu t.j. veľkosť elektrónového mraku.
- **Vedľajšie kvantové číslo l** charakterizuje periodický pohyb elektrónu okolo jadra, t.j. tvar orbitu.
- **Magnetické kvantové číslo m** určuje orientáciu periodického pohybu elektrónu, t.j. priestorovú orientáciu orbitu.
- **Spinové kvantové číslo s** udáva pohyb elektrónu vzhľadom na vlastnú os.