

## 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.