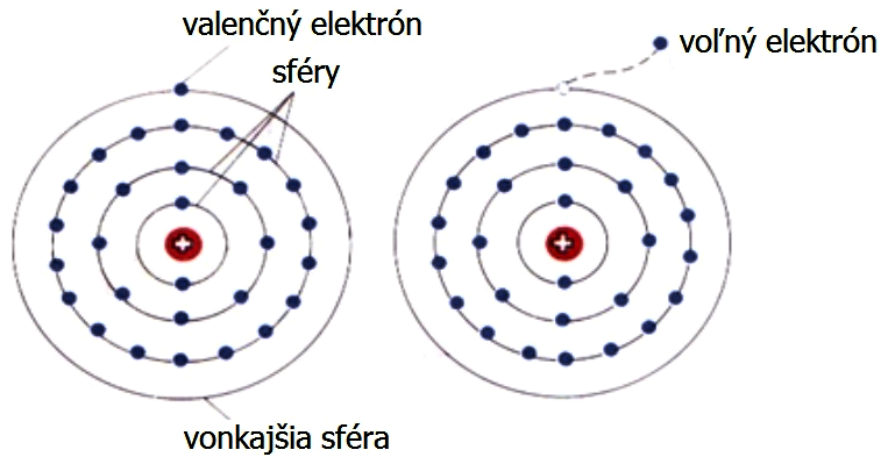


## Energetické hladiny, valenčná sféra :)

**Elektróny** sa môžu pohybovať len po určitých kruhových dráhach, na ktorých majú určitú energiu, hovoríme, že sú na určitej energetickej hladine.

Obal atómu sa delí na sféry, ktorých je maximálne 7 a tieto sféry sa delia na hladiny. V každej sfére môže byť len určitý, najväčší počet elektrónov. Nižšie elektrónové sféry sú obsadené úplne a posledná, tzv. **valenčná sféra**, má neúplné obsadenie.



Model rozloženie elektrónov v elektrónovom obale [medi](#)