

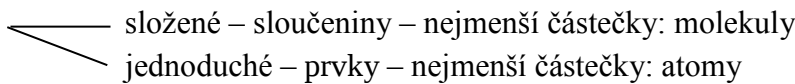
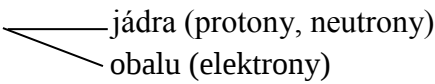
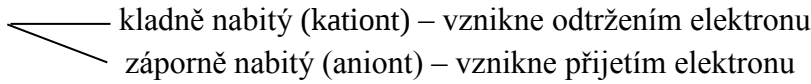
FYZIKA 9. TŘÍDA

JADERNÁ ENERGIE

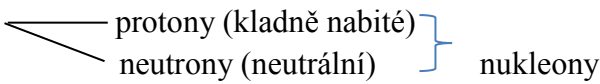
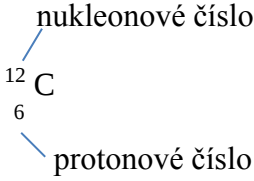
- **Začneme novou kapitolu, přečtete si v učebnici** učivo – Jaderná energie – str. 124 – 127.
- **Do sešitu opište zápis**, v „živém“ spojení ho **budeme případně doplňovat** dalšími informacemi, které si máte přečíst v učebnici, vše vysvětlíme a projdeme.
- Pokud by si někdo nevěděl rady nebo něco potřeboval, napište na e-mail: reditel@zszborovice.cz

Zápis do sešitu

JADERNÁ ENERGIE

- látky 
- atom – „nedělitelný“
 - skládá se z 
 - navenek elektricky neutrální
- iont 
- ionizace – proces, při němž obal atomu ztrácí nebo přibírá elektrony (stává se el. nabitým iontem)

Atomová jádra

- atomové jádro
 - uprostřed atomu obklopené elektronovým obalem
 - malé, těžké, kladně nabitě
 - skládá se 
 - protonové číslo – udává počet protonů (stejný počet elektronů v obalu)
 - nukleonové číslo – udává počet nukleonů
- 

(v jádře 6 protonů, 6 neutronů)
- nuklidy - látky složené z atomů, které mají stejné protonové i nukleonové číslo (jsou stejné)

např: ${}^{12}_6\text{C}$ nuklid „uhlík 12“

- izotopy téhož prvku
 - atomy, které mají stejné protonové číslo, ale různé nukleonové číslo (různý počet neutronů)
 - mají stejné chemické vlastnosti
 - liší se hmotností
 - např: ${}^{12}_{6}\text{C}$ ${}^{14}_{6}\text{C}$