**Fyzika 8. A – 7. část**

**Jaderná energie**

**Stavba atomu**

Nejprve si přečti látku v učebnici na straně 141 - 142, pak si zapiš do školního sešitu následující poznámky a pak se látku nauč.

Poznámky:

 Atom

* atomové jádro – protony p+, neutrony n0 (souhrnný název pro protony a neutrony jsou nukleony)
* atomový obal – elektrony e-
* atom je elektricky neutrální částice, protože má stejný počet protonů jako elektronů
* průměr atomu je 10-10 m, průměr atomového jádra je 10-14 m
* proton a neutron jsou částice přibližně se stejnou hmotností 10-27 kg, elektron má hmotnost ještě 2000krát menší
* nukleonové číslo – udává počet protonů a neutronů v jádře
* protonové číslo - udává počet protonů v jádře
* izotopy – atomy se stejným protonovým, ale odlišným nukleonovým číslem
* izotopy vodíku $$, $, $

Na závěr vypracuj písemně do školního sešitu úlohy na straně 142/1, 2, 3, 4, 5 (použij periodickou tabulku prvků).