**ATOMOVÉ JÁDRO**

**Stavba atomu**

**Uprostřed atomu je malé, ale těžké kladně nabité jádro obklopené elektronovým obalem.**

**Atomové jádro se skládá z kladně nabitých protonů a neutrálních neutronů. Říkáme jim společným názvem nekleony.**

**Elektrony, tvořící obal, mají záporný náboj.**

**Protonové číslo udává počet protonů a je zároveň pořadovým číslem prvku v periodické tabulce.**

**Nukleonové číslo udává počet nukleonů.**

**Každý atom je za běžných podmínek elektricky neutrální, protože obsahuje stejný počet kladně nabitých a záporně nabitých částic.**

**Nuklidy jsou látky, složené z atomů, které mají stejné protonové i nukleonové číslo.**

**Izotopy téhož prvku vznikají tehdy, mají-li dva atomy stejné protonové, ale různé nukleonové číslo.**

***Nakresli z obr. 8.2 na str. 127 model atomu různých izotopů vodíku (vodík, deuterium a tritium)!!!***