

Zopakovat pojmy: atom (jádro, obal), molekula, chemický prvek, sloučenina, iont (kationt, aniont)  
učebnice str. 124 -125

Zápis č. 14 – učebnice str. 126 - 128

### Atomové jádro

- objev 1911 Ernest Rutherford
- velmi malé a těžké
- kladně nabitě
- obsahuje protony a neutrony (dohromady označujeme jako nukleony)
- elektrony se nacházejí v obalu atomu
- počet protonů = počet elektronů → atom je elektricky neutrální
- protonové číslo – určuje chemické vlastnosti atomu
- nukleonové číslo – počet protonů + počet neutronů

### nuklidy

- látky složené ze zcela stejných atomů
- stejné protonové i nukleonové číslo
- např.  ${}_{94}^{239}\text{Pu}$  nuklid plutonia 239 má: 94 protonů,  
94 elektronů,  
239 – 94 =145 neutronů

### izotopy

- stejné protonové číslo, jiné nukleonové číslo
- stejné chemické vlastnosti
- např.

VŠICHNI vyřeší úlohu z učebnice str. 128/5, 7 (stačí uhlík a kyslík) do sešitu fyziky – na odměnu

Prosím poslat do pátku 26. 2. na [irena-cholastova@seznam.cz](mailto:irena-cholastova@seznam.cz)