

Atomy různých chemických prvků

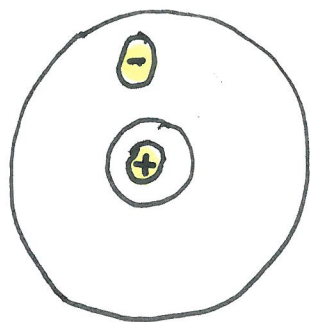
4.11.

- každý chemický prvek má své místo v **periodické tabulce prvků**, prvky se liší **POČTEM PROTONŮ** v jádře, což je **ryjádrové číslo**. **PROTONOVÝM ČÍSLEM**.

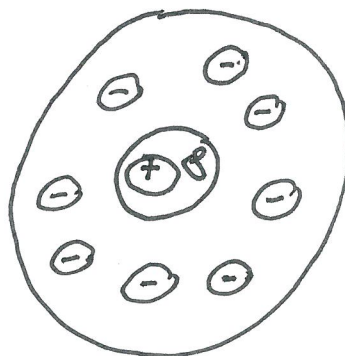
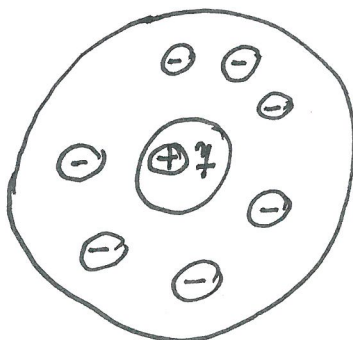
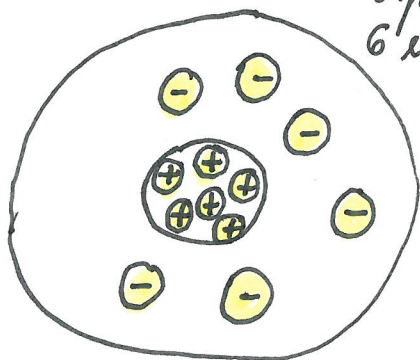
(to je důležité pro - nároveň kolik protonů v jádře TOLIK elektronů v obalu
 když nás nebude zajímat neutrony - je to s nimi složitější
 PROTONOVÉ číslo je nutné PAMATOVAT vždy vám to napíšu)

Značíte : ${}^1_1\text{H}$ (atom vodíka s protonovým číslem 1)

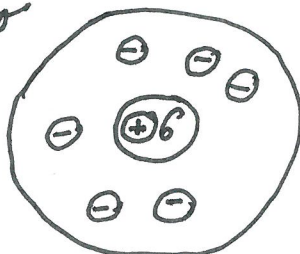
1 proton
 1 elektron

 ${}^6_6\text{C}$

6 protonů
 6 elektronů

 ${}^7_7\text{N}$ ${}^8_8\text{O}$ 

nebo



nebo

