

9. ročník

Fyzika

Atomy a záření

Zápis do sešitu (pokračujete v zápise z minula):

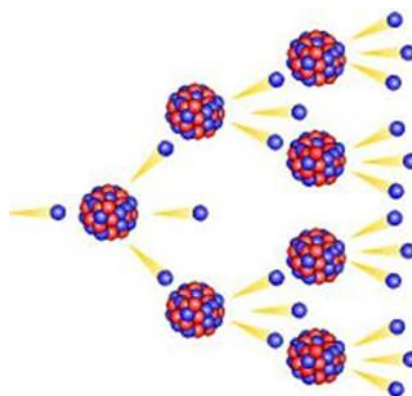
Rozbití atomu

1) Obal - elektrony

- není obtížné
 - vznik kationtů (+) a aniontů (-)
- = ionizace (obal atomu ztrácí nebo přibírá elektrony)

2) Jádro

- mnohem obtížnější
- podařilo se až ve 20. století
- využití k výrobě jaderné energie



Modely atomů

- modely atomů můžeme z historického hlediska rozdělit na:

1. Thomsonův model (puďinkový) - 1897
2. Rutherfordův model (planetární) - 1911
3. Bohrův model (kvantový) - 1913

Opakování (nachystejte si na online výuku)

- a) Z čeho se skládá jádro atomu?
- b) Z čeho se skládají chemické sloučeniny a chemické prvky?
- c) Co znamená řecké slovo atom?
- d) Je možné atom rozbít? Uveď příklad.

