CH/8 zapiš do sešitu

Složení atomu 11.hodina 14.10.2020

Přečíst si text v učebnici str. 48 s názvem „Jsou atomy nedělitelné?“

Následující text zapsat do sešitu a naučit se

ATOM

nejmenší částice běžné hmoty, kterou už chemickými prostředky dále nelze dělit

Atomy jsou složeny z částic

- ***protonů*** (p^+) = částice s nejmenším kladným elektrickým nábojem
- *elektronů* (e^-) = částice s nejmenším záporným elektrickým nábojem
- ***neutronů*** (n^0) = částice bez náboje

Pamatuj:

počet protonů = počet elektronů

elektrony

- pohybují se kolem jádra atomu ve **vrstvách**
- elektrony ve stejné vrstvě mají stejnou energii
- nejvzdálenější vrstva elektronů od jádra se nazývá vnější (valenční) vrstva
- elektrony vnější vrstvy = **valenční elektrony** = ovlivňují chemické vlastnosti prvků, jsou nejdále od jádra a mají největší energii

Atom je složen ze dvou částí

- **jádro atomu** (proton, neutron)
- **obal atom** (elektron)

Protonové číslo (Z) = počet protonů v jádře atomu