



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

Pracovní list

Předmět: fyzika

Ročník: šestý

Opakování vzdělávacího celku: stavba atomu, elektrování

Atom se skládá za

Protony jsou v, neutrony jsou v, elektrony jsou v

Tyto částice mají elektrický náboj. Jaký?

Protonneutron, elektron

Přitažlivou silou na sebe působínáboje.

Odpudivou silou na sebe působí dva náboje.

Atomové jádro mánáboj, protože obsahuje protony a atomový obal je, protože obsahuje elektrony. Počet protonů a elektronů je, proto se atom jeví navenek neutrální.

Atomy se od sebe také liší, a to počtem protonů, který je pro daný atom neměnný. Této vlastnosti využil D. I. Mendělejev, který podle počtu protonů atomy (prvky z nich tvořené) uspořádal do

V atomu se může měnit počet elektronů, tomuto jevu, při kterém dochází k ubývání nebo přibývání počtu elektronů, se říká

Při tomto jevu buď atom přijímá, nebo odevzdává elektrony.

Ubude-li elektronů, bude více protonů, těleso se nabilo a vznikl tak iont neboli

Přibude-li elektronů, bude více elektronů, těleso se nabilo a vznikl tak iont neboli

Vyber z těchto slov (mohou být jinak skloňována a mohou se opakovat): Jádro, kladný, obal, záporně, stejný, záporný, aniont, souhlasné, opačné, Periodická soustava prvků, kationt, neutrální, kladně, elektrování

Vypracovala: Zuzana Složilová