



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

## Pracovní list

**Předmět: fyzika**

**Ročník: šestý**

**Opakování vzdělávacího celku: stavba atomu, elektrování**

Atom se skládá z **iádra** ..... a **obalu** .....

Protony jsou v **jádře** ....., neutrony jsou v **jádře** ....., elektrony jsou v **obalu** .....

Tyto částice mají elektrický náboj. Jaký?

Proton **kladný** ..... neutron **neutrální** ....., elektron **záporný** .....

Přitažlivou silou na sebe působí **opačné** ..... náboje.

Odpudivou silou na sebe působí dva **souhlasné** ..... náboje.

Atomové jádro má **kladný** ..... náboj, protože obsahuje protony a atomový obal je **záporný** ....., protože obsahuje elektrony. Počet protonů a elektronů je **stejný** ....., 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 **Periodické soustavy prvků** .....

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

Při tomto jevu buď atom přijímá, nebo odevzdává elektrony.

Ubude-li elektronů, bude více protonů, těleso se nabilo **kladně** ..... a vznikl tak **kladný** ..... iont neboli **kationt** .....

Přibude-li elektronů, bude více elektronů, těleso se nabilo **záporně** ..... a vznikl tak **záporný** ..... iont neboli **aniont** .....

**Vypracovala: Zuzana Složilová**