

## Pracovní list

**Předmět: chemie**

**Ročník: 8.B**

**Opakování vzdělávacího celku: atom**

### Úkol 1:

- Vypiš do 1. sloupce tabulky částice, ze kterých se skládá atom.
- Označ v tabulce značkou /, zda je částice součástí atomového obalu nebo atomového jádra.
- Do 4. sloupce označ, jaký má částice elektrický náboj (pomocí symbolů +, -, 0).

Název částice	Je v jádře	Je v obalu	Znaménko el.náboje

### Úkol 2:

Uhlík je prvek na 6. místě v periodické soustavě prvků.

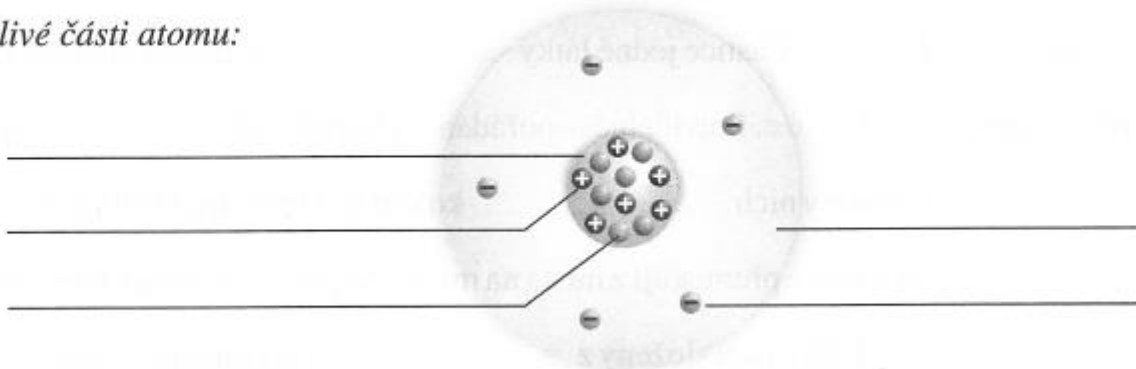
- Napiš chemickou značku uhlíku.
- Kolik protonů obsahuje jádro atomu uhlíku?
- Kolik elektronů obsahuje obal atomu uhlíku?
- Jaký je náboj jádra atomu uhlíku?
- Elektrický náboj obalu atomu uhlíku je menší, větší nebo stejně velký jako elektrický náboj jádra uhlíku?


### Úkol 3:

- Urči název prvku, který má v atomovém jádře 9 protonů.
- Kolik je elektronů v atomovém obalu tohoto prvku, je-li atom elektricky neutrální?

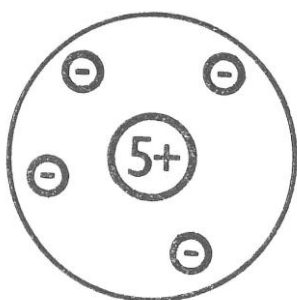

### Úkol 4:

Popiš jednotlivé části atomu:

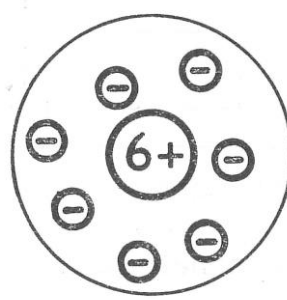


### Úkol 5:

- Jaká je částice na obrázku (kationt, aniont, neutrální atom)
- Jaký elektrický náboj má tato částice?
- Z jakého prvku částice vznikla?



- a)
- b)
- c)



- a)
- b)
- c)

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.:45-52