

Pracovní list – částice látek

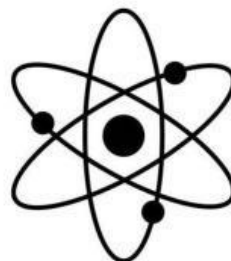
1. Doplň text:

Atom se skládá z _____ a _____. V jádře jsou _____ nabitě

a elektricky neutrální _____. V obalu jsou _____ nabitě

Atom je elektroneutrální, to znamená, že počet protonů je stejný jako počet _____.

Počet protonů v jádře udává _____ číslo, které se značí _____.



2. Vyber správnou odpověď:

Nukleonové číslo udává

celkový počet protonů a elektronů

celkový počet protonů a neutronů

celkový počet elektronů a neutronů

3. Podle protonového čísla urči, o jaký prvek se jedná:

Z	název prvku	značka prvku	Z	název prvku	značka prvku
2			53		
9			11		
47			15		
79			26		

4. Doplň chybějící údaje:

$p^+ = 12$

$p^+ = 24$

$p^+ = 20$

$p^+ = 19$

$p^+ = 14$

$n^0 = 12$

$n^0 = 28$

$n^0 = 24$

$n^0 = 20$

$n^0 = 15$

$e^- =$

$e^- =$

$e^- =$

$e^- =$

$e^- =$

Z =

Z =

Z =

Z =

Z =

A =

A =

A =

A =

A =

název prvku

název prvku

název prvku

název prvku

název prvku

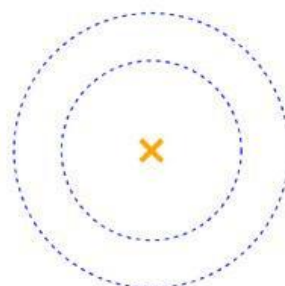
Dále pracuj s odkazem:

5. Klikni na  a vytvoř stabilní atom uhlíku.

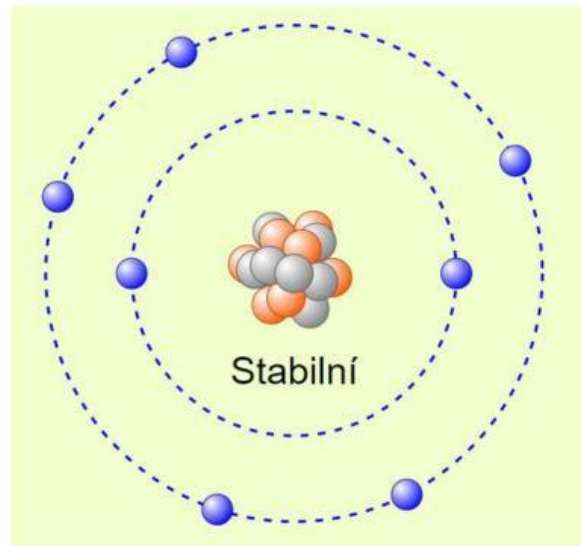
Atom uhlíku má _____ protonů, _____ neutronů a _____ elektronů.

6. Klikni na  a vytvoř stabilní atom fluoru.

Atom fluoru má _____ protonů, _____ neutronů a _____ elektronů.



7. Klikni na  a urči, o jaký prvek se jedná:



14	0
7	