

**ELEKTRICKÉ VLASTNOSTI LÁTEK**

Trocha experimentování

Při tření dvou těles z různých látek se mohou tělesa zelectrovat a působí na tělesa kolem sebe elektrickými silami - přitažlivými nebo odpudivými.

Říkáme, že tělesa mají elektrický náboj -

nebo

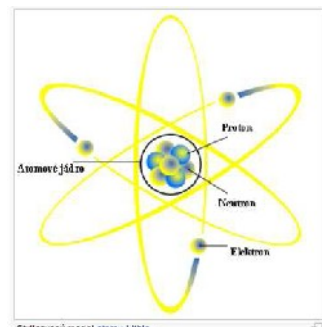
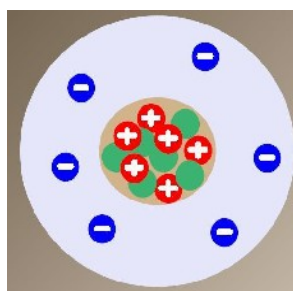
Elektrické síly působí , říkáme, že kolem zelectrovaného tělesa je

**STAVBA ATOMU**

Atomy se skládají z ..... a .....

Atomové jádro obsahuje ..... a ..... Těmto částicím říkáme nukleony.

Atomový obal obsahuje .....



název částice	značka částice	náboj částice	umístění částice

Úloha1: Draslík je prvek na 19. místě v periodické soustavě prvků.

Napiš chemickou značku draslíku.

Kolik protonů obsahuje jádro atomu draslíku?

Kolik elektronů obsahuje obal atomu draslíku?

Jaký je elektrický náboj obalu atomu draslíku?

Porovnej náboj obalu a jádra u atomu draslíku.

Atom má stejný počet protonů v jádře a elektronů v obalu, je tedy elektricky neutrální (nemá navenek žádný elektrický náboj).

Pro označování jádra atomu používáme značení:  $\frac{A}{Z}X$

Úloha 2: Vysvětli význam značek:  ${}^1_1\text{H}$  ;

${}^4_2\text{He}$ ;

${}^{16}_8\text{O}$ ;

${}^{24}_{12}\text{Mg}$ ;

${}^{201}_{80}\text{Hg}$

Uveď : počet nukleonů

počet protonů

počet neutronů

název nuklidu

Úloha 3 - doplň tabulku:

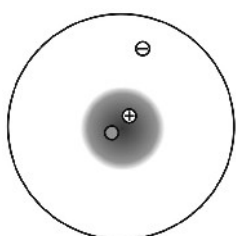
název prvku	protonové číslo	nukleonové číslo	počet protonů	počet neutronů	počet elektronů
bor					
fluor				10	
			20	40	
	30	65			

## Ionty

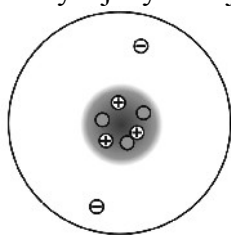
Atom, který přijal jeden nebo více elektronů do obalu, se nazývá ..... iont ( )

Atom, z jehož obalu byl odtržen jeden nebo více elektronů, se nazývá ..... iont ( )

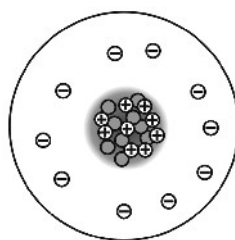
Úloha 4: Jak se nazývají, jak vznikly a jaký náboj mají částice na obrázcích:



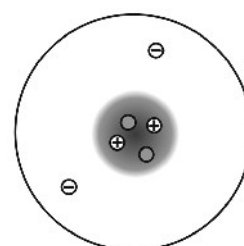
A



B



C



D