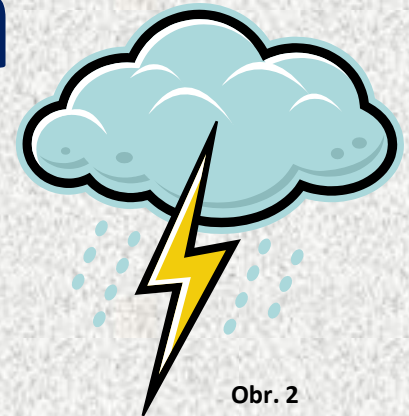


Elektrostatika



Obr. 1

Ionty

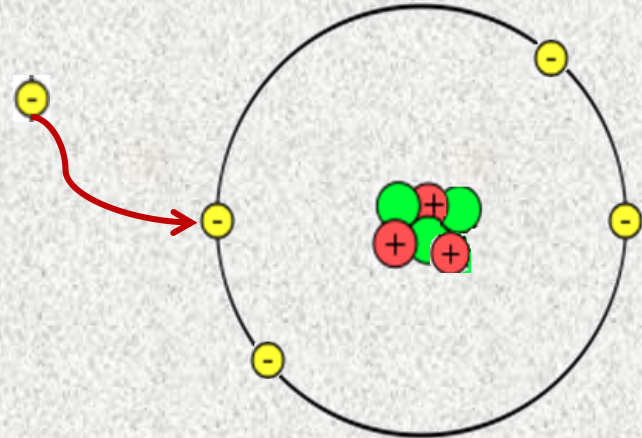


Obr. 2

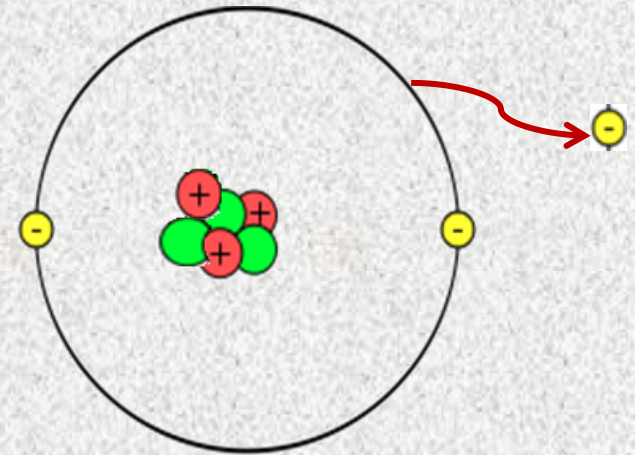
Základní škola Turnov, Skálova 600, okres Semily

Ionty

- **záporný iont (aniont)** vzniká přijetím jednoho nebo více elektronů do neutrálního atomu
- **kladný iont (kationt)** vzniká odebráním jednoho nebo více elektronů z neutrálního atomu



Obr. 5



Obr. 6

Procvičení:



kladný iont (odebereme 1 elektron)

11 protonů, 12 neutronů, $(11-1) = 10$ elektronů



záporný iont (přidáme 2 elektrony)

8 protonů, 8 neutronů, $(8+2) = 10$ elektronů

Doplňte tabulku:

Iont	Protonové číslo	Nukleonové číslo	Počet protonů	Počet neutronů	Počet elektronů
chlór Cl^-					
uhlík C^{2+}					
železo Fe^{3+}					
stříbro Ag^+					
kyslík O^{2-}					
sodík Na^+					
Fluor F^-					

[řešení](#)

[dále](#)

Doplňte tabulku:

Iont	Protonové číslo	Nukleonové číslo	Počet protonů	Počet neutronů	Počet elektronů
chlór Cl^-	17	36	17	19	18
uhlík C^{2+}	6	12	6	6	4
železo Fe^{3+}	26	56	26	30	23
stříbro Ag^+	47	108	47	61	46
kyslík O^{2-}	8	16	8	8	10
sodík Na^+	11	23	11	12	10
Fluor F^-	9	19	9	10	10

[zpět](#)

[dále](#)

Použité zdroje:

Obr. 1 – 2.

Obrázky a jiný obsah -Office.com. *Office.microsoft.com* [online]. 2012 [cit. 2012-09-01].

Dostupné z: <http://office.microsoft.com/cs-cz/images/?CTT=97>

Obr. 3. MACHÁČEK, Martin. *Fyzika 6: pro základní školy a víceletá gymnázia*. Praha: Prometheus, 2000, s. 109. ISBN 80-7196-186-8.

Obr. 4-6. Atom. SANDER VAN DER MOLEN. *Commons.wikimedia.org* [online]. 2012-01-25 [cit. 2012-09-03].

Dostupné z: <http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Atom.svg?uselang=cs>