

Molekuly, ionty



Základní škola a Mateřská škola Sedlnice

Mgr. Marcela Poláčková, 2012

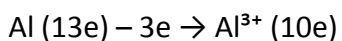
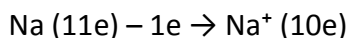
VY_52_INOVACE_A27_8 – Ch – Po – 27

VZNIK IONTŮ

KATIONTY

- mají **kladný** náboj.

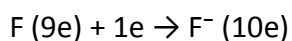
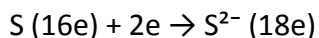
Vznik kationtů:



ANIONTY

- mají **záporný** náboj.

Vznik aniontů:



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

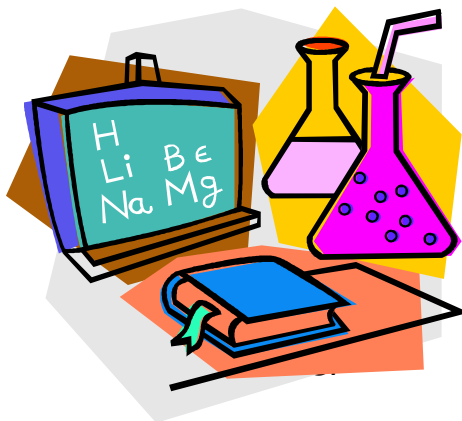
1. Napište vznik těchto aniontů:

O^{2-} :

I^- :

N^{3-} :

Cl^- :



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

2. Napište vznik těchto kationtů:

K^+ :

Fe^{3+} :

Ni^{2+} :



MOLEKULY

- částice, složené ze dvou nebo více atomů.

- Příklady:

O_2 - jedna molekula kyslíku

$3HCl$ – 3 molekuly kyseliny chlorovodíkové

H_2O – jedna molekula vody

PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

1. Řekněte, zda se jedná o prvek nebo molekulu:

Cl_2

KCl

CO

P_4

Co

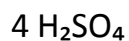
P

$FeSO_4$



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

2. Popište dané molekuly (počet molekul, prvků):
Př: 5 H_2O – 5 molekul vody, 2 prvky (vodík, kyslík),



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

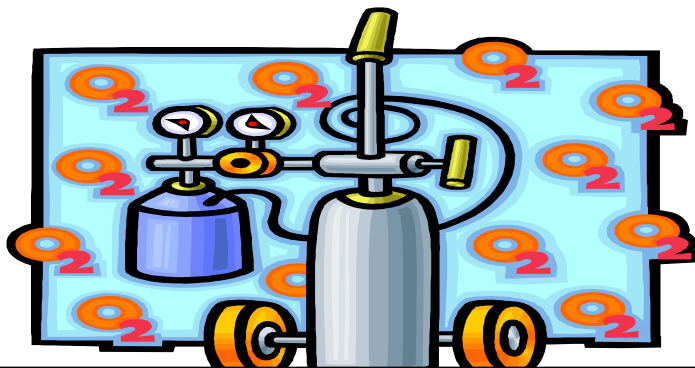
3. Popište danou molekulu:

Př. HNO_3 - tříprvková molekula

- 1at. vodíku, 1 at. dusíku, 3 at. kyslíku

Fe_2O_3

Na_2CO_3



PŘÍKLADY NA PROCVIČENÍ

CuSO_4

AlCl_3

$\text{Ca}(\text{OH})_2$

I_2



Použité zdroje

- Slide 3,4,6 – 10: [cit. 2012-01-07]. Klipart dostupný pod licencí Microsoft Office 2010
- Prezentace slouží k vysvětlení pojmu molekula, ionty a jejich vznik a příklady na procvičení.