

Pozdravljeni osmošolci!

Smo že sredi tedna in tako je pred vami tudi kemijski izziv.

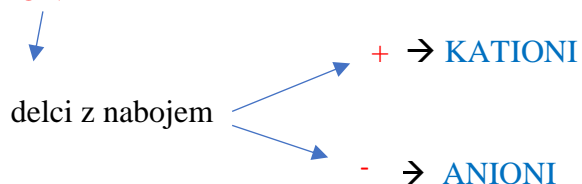
Uspešno delo,

Magda Kosič

Cilj: spoznati nastanek ionov

Naloga: Prepiši v zvezek.

Naslov: **IONI**



1.

$_{11}\text{Na}$ 11p+ 11e- 2,8,1 nevtralen atom

Na^{1+} 11p+ 10e- 2,8 ion (kation)

2.

$_{12}\text{Mg}$ 12p+ 12e- 2,8,2 nevtralen atom

Mg^{2+} 12p+ 10e- 2,8 ion (kation)

3.

$_{13}\text{Al}$ 13p+ 13e- 2,8,3 nevtralen atom

Al^{3+} 13p+ 10e- 2,8 ion (kation)

Atomi elementov I., II. In III. skupine lahko oddajajo elektrone (imajo polno zunanjo lupino – 8e-) in postanejo pozitivno nabiti ioni – KATIONI.

4.

${}_{9}\text{F}$	9p+	9e-	2,7	nevtralen atom
F^{1-}	9p+	10 e-	2,8	ion (anion)

5.

${}_{8}\text{O}$	8p+	8e-	2,6	nevtralen atom
O^{2-}	8p+	10e-	2,8	ion (anion)

6.

${}_{7}\text{N}$	7p+	7e-	2,5	nevtralen atom
N^{3-}	7p+	10e-	2,8	ion (anion)

Atomi elementov V., VI. In VII. skupine lahko sprejemajo elektrone (do 8 na zadnji lupini) in postanejo negativno nabiti ioni – ANIONI.

7.

${}_{6}\text{C}$	6p+	6e-	2,4	nevtralen atom
a) C^{4+}	6p+	2e-	2	ion (kation)
b) C^{4-}	6p+	10e-	2,8	ion (anion)

Atomi elementov IV. skupine lahko oddajajo ali sprejemajo e-.

8.

${}_{10}\text{Ne}$	10p+	10e-	2,8	nevtralen atom
--------------------	------	------	-----	----------------

Atomi elementov VIII. skupine ne tvorijo ionov.

