|  |
| --- |
| Petek, 27.3.2020 8.a |

**NAVODILO ZA DELO**

1. S pomočjo rešitev najprej **preveri odgovore prejšnje domače naloge .** Vzemi rdeč kemični svinčnik, popravi napake in zapiši mankajoče.

Označi si naloge, ki ti kljub rešitvam še vedno niso jasne in se o njih pogovorimo, ko pridemo v šolo.

- **v spodnji povezavi** so **rešitve Preveri svoje znanje iz učbenika**

<http://vedez.dzs.si/datoteke/KEM%202%20odgovori%205%20Elementi%20v%20periodnem%20sistemu.pdf>

**2. Naša današnja naloga je, da spoznamo IONSKO VEZ.**

**Najprej moraš ponoviti nastanek ionov, sicer ne bo šlo**. Na spodnji povezavi pozorno preberi besedilo in reši naloge-NASTANEK KATIONOV, ANIONOV, lahko tudi utrjevanje (desno spodaj premikaš strani-NAPREJ). **Nalog ti ni potrebno pisati v zvezek, kar pa ne pomeni, da jih ni potrebno rešiti!!!**

<http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/3-sklop/od_atomov_do_ionov.html>

Šele sedaj si lahko ogledaš **animacijo nastanka ionske vezi** na spodnji povezavi in odgovori na vprašanje pod njim, ter preberi vsebino tudi na naslednji strani.

<http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/4-sklop/nastanek_vezi.html>

Če posplošim : atomi kovin elektrone oddajajo, nekovine pa te elektrone sprejemajo. Privlačna sila med nasprotno nabitimi ioni, ki so pri tem nastali je ionska vez.

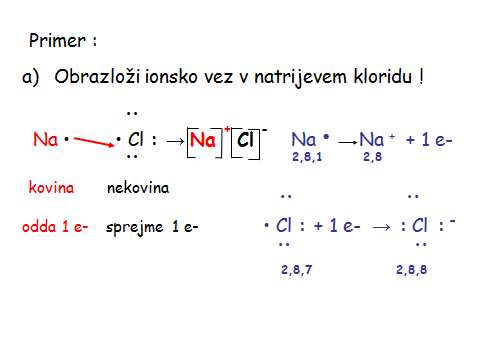
**ZAPIS V ZVEZEK**

**IONSKA VEZ**

Pri medsebojnem spajanju **atomi kovin oddajajo e-** in postanejo pozitivno nabiti ioni (KATIONI).

**Atomi nekovin** pa **te e- sprejemajo** ter postanejo negativno nabiti ioni( ANIONI).

Kationi in anioni se med seboj privlačijo, saj imajo nasprotne naboje. **Privlačno silo med ioni** imenujemo **ionska vez.**



- Preberi še snov iz učbenika na str. 52-nastanek ionske vezi in na str. 45-46 o ionih.

**- Reši naloge v DZ, str. 36.**

**Želim vam lep vikend**

**Učiteljica Barbara**