

VALENCA U JONSKIM I KOVALENTNIM JEDINJENJIMA

- Valenca je uvek ceo broj i piše se rimskim brojevima I , II , III ... (čita se kao valenca jedan, dva, tri..)
- Svi atomi u jedinjenju imaju valencu
- Jedinjenje nastaje kada se najmanje 2 atoma ili više atoma vezuju hemijskim vezama

Hemijske veze mogu biti jonska i kovalentna.

Koji atomi se vezuju jonskom vezom? (to smo već naučili, ponoviti!)

Koji atomi se vezuju kovalentnom vezom? (to smo već naučili, ponoviti!)

Kako nastaje jonska veza? (ponoviti)

Kako nastaje kovalentna veza? (ponoviti)

VALENCA u jonskim jedinjenjima jednaka je BROJU OTPUŠTENIH I PRIMLJENIH VALENTNIH ELEKTRONA.

VALENCA u kovalentnim jedinjenjima jednaka je broju elektronskih parova.

Zapamtiti da elementi iz I grupe imaju nepromenjivu valencu I JEDAN

Zapamtiti da elementi iz II grupe imaju nepromenjivu valencu II DVA

Neki elementi imaju promenjivu valencu, zavisi sa kojim atomima se sjedinjavaju.

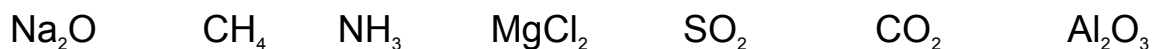
Primeri promenjive valence:



U datim primerima postoje elementi koji nemaju promenjivu valencu. Razmisli i zaključi koji su to elementi i kolika im je valenca.

DOMAĆI ZADATAK:

- a) Odredi valencu u sledećim jedinjenjima



- b) Podvuci jedinjenja u kojima je jonska veza