17.4.2020.KEMIJA 7 RAZRED

VALENCIJE

UDŽ.STR.86-90

ROK ZA ZADAĆU 20.4.2020.

OVOM TEMOM BAVIT ĆEMO SE NEKOLIKO SATI…PAŽLJIVO ČITAJTE UPUTE,PITAJTE I SVE ĆE BITI UREDU.

Valencije -plan ploče

Valencija atoma kemijskog elementa je svojstvo određeno brojem (valentnih )elektrona s kojima taj atom sudjeluje u vezivanju drugih atoma u nekom kemijskom spoju

Valenciju elemenata označujemo **rimskim brojevima**

H-Cl jedan atom klora veže se s jednim atomom vodika.Atom klora je jednovalentan

H2O -jedan atom kisika veže se s dvama atomima vodika.Atom kisika je dvovalentan

NH3 -jedan atom dušika veže se s trima atomima vodika.Atom dušika je trovalentan

CH4 -jedan atom ugljika veže se četirima atomima vodika.Atom ugljika je četverovalentan

Atom vodika uvijek je JEDNOVALENTAN.

Prepisati OBVEZNO-tablicu iz udžbenika strana 88. VALENCIJE MORAŠ NAUČITI NAPAMET KAO I KEMIJSKE SIMBOLE!IMATE 2 TJEDNA VREMENA!-Pregled najčešćih valencija atoma nekih elemenata!

Primjer: Odredi valencije atoma pojedinih elemenata u spoju N2O5

Znamo da je kisik u oksidima(spojevima s kisikom) uvijek dvovalentan,te njegovu valenciju napišemo rimskim brojem iznad simbola:

II

N2O5 sada množimo valenciju atoma kisika s brojem atoma kisika u spoju II puta 5 je 10

Broj 10 dijelimo s brojem atoma dušika čiju valenciju ne znamo 10 podijeljeno s 2 je 5

V II

Upišemo iznad dušika njegovu valenciju rimskim brojem N2O5

Ime spoja N2O5 je dušikov(V) oksid jer je dušikova valencija V, a spojevi s kisikom zovu se OKSIDI



POGLEDAJ I PREZENTACIJU…ZA SVE NEJASNOĆE PITAJ!!!!!

ZADATCI ZA UČENIKA UZ PRILAGODBU

POGLEDAJ PREZENTACIJU

PREPIŠI U BILJEŽNICU

Valencija atoma kemijskog elementa je svojstvo određeno brojem (valentnih )elektrona s kojima taj atom sudjeluje u vezivanju drugih atoma u nekom kemijskom spoju

Valenciju elemenata označujemo **rimskim brojevima**

Prepisati OBVEZNO-tablicu iz udžbenika strana 88.Ti ju ne moraš naučiti već se znati koristiti!

OVO PREPIŠI U BILJEŽNICU!

Primjer: Odredi valencije atoma pojedinih elemenata u spoju N2O5

Znamo da je kisik u oksidima(spojevima s kisikom) uvijek dvovalentan,te njegovu valenciju napišemo rimskim brojem iznad simbola:

II

N2O5 sada množimo valenciju atoma kisika s brojem atoma kisika u spoju II puta 5 je 10

Broj 10 dijelimo s brojem atoma dušika čiju valenciju ne znamo 10 podijeljeno s 2 je 5

V II

Upišemo iznad dušika njegovu valenciju rimskim brojem N2O5

Ime spoja N2O5 je dušikov(V) oksid jer je dušikova valencija V, a spojevi s kisikom zovu se OKSIDI