KEMIJA 7R 30.3.2020.

ROK ZA ZADAĆU 3.4.2020. DO 17 SATI

MOLIM VAS U WORDU!!!!

(šaljem i pojašnjenje ,ako što trebate ili nejasno ,pitajte )

Evo i link

<https://www.youtube.com/watch?v=1VmNGQQ4KCc>

MOLEKULE ELEMENTARNIH TVARI

Molekule kemijskih spojeva

Molekule kemijskih spojeva građene su od atoma različitih kemijskih elemenata.

Npr .Molekula vode nastaje spajanjem atoma vodika i kisika.

Molekule kemijskih spojeva označujemo KEMIJSKIM FORMULA

Molekula vode građena je od dva atoma vodika i jednog atoma kisika.Broj atoma pišemo desnim donjim indeksom uz simbol elemnta,a ako je jedan atom tada indeks ne pišemo.Molekula vode ima kemijsku formulu H2O

Ime molekule BROJ ATOMA U MOLEKULI KEMIJSKA ČITAJ

KLOROVODIK 1H I1Cl HCl ha-ce-el

VODA 2H I 1O H20 ha-dva-o

AMONIJAK 1N i 3H NH3 en-ha-tri

METAN 1C i 4H CH4 ce-ha-četiri

UGLJIKOVDIOKSID 1C i 2O CO2 ce-o-dva

UGLJIKOV MONOKSID 1C i 1O CO ce-o

SUMPOROV DIOKSID 2S i 1O SO2 es-o-dva

SUMPOROVODIK 2Hi 1S H2S ha-dva-es

DUŠIKOV MONOKSID 1N i 1O NO en-o

DUŠIKOV DIOKSID 1N i 2O NO2 en-o-dva

Veći broj istovrsnih molekula kemijskog spoja označuje se koeficijentom koji pišemo ispred kemijske formule

 Dvije molekule vode : 2H20 (čitaj dva ha-dva-o)

 Zadatak: Odredi broj i vrstu atoma u dvije molekule vode.

U jednoj molekuli vode (H20) ima dva atoma vodika i jedan atom kisika.Znači da u dvije molekule vode ima 4 atoma vodika i dva atoma kisika.

 Zadaci za vježbu.

Molim vas kad riješite pošaljite mi u Wordu ali OBAVEZNO KAO PRIVATNU PORUKU.

1. Napiši značenje slijedećih izraza:

a) 8S

b) S8

c) C

d) 3 Fe

e) 4 H2O

f) 5 NH3

2.Napiši oznaku za :

a) pet atoma bakra

b) šest molekula sumpora

c) tri molekule metana

d) atom olova

e) dvije molekule ugljikovog dioksida

3.Izračunaj broj pojedinih atoma (N) u:

 a) 6 NH3 N(N)- N(H)-

 b) 7CO2 N(C)- N(O)-

 ZADATCI ZA UČENIKA PRILAGODBA PROGRAMA

(OVO MORAŠ NAUČITI )

Molekule kemijskih spojeva

Molekule kemijskih spojeva građene su od atoma različitih kemijskih elemenata.

Npr .Molekula vode nastaje spajanjem atoma vodika i kisika.

Molekule kemijskih spojeva označujemo KEMIJSKIM FORMULA

OVU TABLICU SMIJEŠ KORISTITI PRI RADU

Molekula vode građena je od dva atoma vodika i jednog atoma kisika.Broj atoma pišemo desnim donjim indeksom uz simbol elemnta,a ako je jedan atom tada indeks ne pišemo.Molekula vode ima kemijsku formulu H2O

Ime molekule BROJ ATOMA U MOLEKULI KEMIJSKA ČITAJ

KLOROVODIK 1H I1Cl HCl ha-ce-el

VODA 2H I 1O H20 ha-dva-o

AMONIJAK 1N i 3H NH3 en-ha-tri

METAN 1C i 4H CH4 ce-ha-četiri

UGLJIKOVDIOKSID 1C i 2O CO2 ce-o-dva

UGLJIKOV MONOKSID 1C i 1O CO ce-o

SUMPOROV DIOKSID 2S i 1O SO2 es-o-dva

SUMPOROVODIK 2Hi 1S H2S ha-dva-es

DUŠIKOV MONOKSID 1N i 1O NO en-o

DUŠIKOV DIOKSID 1N i 2O NO2 en-o-dva

Moraš naučiti

$H\_{2}$O IMA 2 H i 1 O

C$O\_{2}$ IMA 1 C i 2 O

HCl IMA 1 H i 1 Cl

Za vježbu!

1. $H\_{3}PO\_{4}$
2. CO
3. $SO\_{3}$
4. $N\_{2}O\_{5}$

Nemaš puno ,do petka 3.4.2020.Ako što nejasno,pitaj!