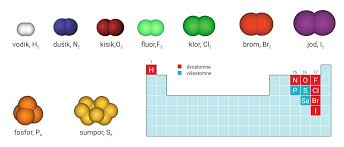
Осмаци настављамо , са обнављањем седмог разреда , провежбајте следеће примере , на крају документа је решења 13 домаћег из соли

Ако имате питања , питајте наставнице на :

[mirijanailic1983@gmail.com](mailto:%20mirijanailic1983@gmail.com) - 8/2 и 8/3

и [mirjamij@yahoo.com](mailto:mirjamij@yahoo.com) – 8/1

Хемијске везе , валенца , грађа атома



1.Шта је ковалентна веза , дефиниши неполарну и поларну ковалентну везу

2. Састави формуле једињења:

а) натријума и хлора ,

б) шстовалентног сумпора и двовалентног кисеоника ,

в) петовалентног азота и кисеоника ,

г) двовалентног гвожђа и једновалентног флуора .

3. Одреди валенцу сваког елемента на основу молекулских формула:

а) NO2 ,

б) FeCl2 ,

в) MgO ,

г) Мn2O7 ,

(8б)

4. Заокружи слово испред симбола парова атома који могу да образују ковалентну везу.

а) H и C, б) Li и Na, в) O и N, г) Na и H, д) N и H.

5. Помоћу Луисових симбола прикажи настајање везе између:

а) атома водоника и кисеоника, б) два атома кисеоника.

6. Помоћу Луисових симбола елемената представи грађење везе између атома натријума и хлора

7. У датој табели одреди , протоне ,електорне , неутроне , групу ,периоду , и распоред електрона по енергетским нивоима

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Назив елемента | Број протона | Број електрона | Број неутрона | Периода | група | Распоред електрона по нивоима |
| 11 23Na |  |  |  |  |  |  |
| 12 24Mg |  |  |  |  |  |  |
| 1531 P |  |  |  |  |  |  |

8. Заокружи слова испред тачних тврђења:

А) Између атома фосфора и атома водоника образују се три троструке везе Т Н

Б) Молекули настају међусобним повезивањем атома неметала Т Н

В) Два атома водоника се повезују са две једноструке везе Т Н

Г) Веза између атома кисеоника је једнострука Т Н

Било је доста грешака , проверите поново домаћи број 13

13 домаћи Соли –решења:

1. Напиши формуле соли:

а) калијум-сулфата – K 2SO4

б) алуминијум-нитрата - Аl 3(NO 3)

в) магнезијум – сулфата - MgSO4

г) натријум- карбоната - Na2CO3

2. Доврши хемијске једначине и изједначи их.

а) 3 LiOH + H 3PO4 →\_\_Li3PO4\_\_\_\_ + 3\_H2O\_\_\_\_\_\_\_

б) \_\_\_Ca\_\_\_ + H 2SO4 →CaSO4 + H2

в) N2O5+ 2NaOH \_→\_\_2NaNO3\_\_\_\_\_ + H 2O

г) CaO + 2\_HCl\_\_\_\_\_→\_ CaCl 2 + H 2O\_

3. Напиши четири начина добијања следећих соли:

а) натријум- сулфата- Na2SO4 :

1. 2 NaOH + H2SO4 = Na2SO4 + 2 H2O киселина + база

2. Na + H2SO4 = Na2SO4 + H2 - метал + киселина

3. N2O5 + NaOH = Na2SO4 + H2O - кисео-оксид + база

4 . Na2O + H2SO4 = Na2SO4 + H2O базни-оксид + киселина

Наставнице хемије