Самостоятельная работа по теме: "Валентность" 8класс

Вариант 1

1.Постоянную валентность в соединениях проявляет:
1) водород; 2) сера; 3) азот; 4) железо.

2. Валентность углерода в соединении, формула которого СН4, равна:

1) I; 2) II; 3) III; 4) IV.

 3.Валентность элементов в соединениях с кислородом уменьшается в ряду веществ, формулы которых:

1) Cr2O3 → MgO → СаО; 2) К2О → ВаО → Cu2O;
3) NO2 → NO → N2O; 4) CuO → Cu2O → Mn2O7.

4. Валентность III азот имеет в каждом из двух веществ, формулы которых:

1) NO2 и N2О3 2) NH3 и K3N
3) Са3N2 и N2O 4) NCl3 и N2O5

5. Составьте формулы бинарных соединений:

1)сульфид калия; 2) оксид марганца (IV); 3) хлорид фосфора (III); 4) нитрид кальция.

6. Составьте формулы бинарных соединений и дайте им названия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | К | Сu(II) | C(IV) | Al | P(V) |
| O |  |  |  |  |  |
| Br |  |  |  |  |  |
| S |  |  |  |  |  |
| F |  |  |  |  |  |

7. Определите валентность хлора в соединениях, формулы которых:

1)Cl2O7 2) HClO3  3)Mg(ClO)2 4) ClO3 5) AlCl3

Дайте название соединениям под номерами 1,4,5.

Самостоятельная работа по теме: "Валентность" 8класс

Вариант 2

1.Постоянную валентность в соединениях проявляет:

1) углерод 2) кислород 3) фосфор 4) медь

2.Валентность серы в соединении, формула которого Н2S, равна:

1) I 2) II 3) III 4) IV

3. Валентность элементов в соединениях с кислородом увеличивается в ряду веществ, формулы которых:

1) CrO3 → Cr2O3 → CrO 2) N2O3 → NO → N2O
3) СО2 → SiO2 → РbO2; 4) Na2O → MgO → Al2O3

4.Валентность II сера имеет в каждом из двух веществ, формулы которых:

1) SO2 и SO3 2) Н2S и СS2 3) SCl6 и SCl4 4) SCl6 и Н2S

5. Составьте формулы бинарных соединений:

1)карбид алюминия; 2) фосфид лития; 3) фторид серы (VI); 4) бромид железа(III).

6. Составьте формулы бинарных соединений и дайте им названия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | H | Fe(II) | C(IV) | B | P(III) |
| S |  |  |  |  |  |
| Cl |  |  |  |  |  |
| O |  |  |  |  |  |
| I |  |  |  |  |  |

7. Определите валентность марганца в соединениях, формулы которых:

1)MnO2 2) H2MnO4  3)Ca(MnO4)2 4) MnO 5) MnF3

Дайте название соединениям под номерами 1,4,5.