**Степень окисления химических элементов.** **Тест.** Часть А. А1. Бинарным веществом является: 1) HNO3 2) CO 3)NaOH 4)H2SO3 А2. Степень окисления фосфора в соединении P2O5 равна: 1) -3 2)0 3)+5 4) +3 А3. Степень окисления +2 характерна для: 1) для металлов 1 группы 2) для металлов 3 группы 3) для металлов 2 группы 4) для неметаллов 5 группы А4. Атомы в молекулах простых веществ и атомы в свободном состоянии имеют степень окисления 1) 0 2) -1 3)+1 4) +2 А5. Какую формулу имеет соединение, в котором элементы имеют степени окисления +1 и -3? 1)PH3 2)P2O3 3)PF3 4)K3P А6.Низшую степень окисления азот имеет в соединении: 1)NO2 2)N2O3 3)NH3 4)N20 А7.Хлор имеет степень окисления равную нулю в соединении: 1) NaCl 2)HCL 3)Cl2 4)Cl2O7 А8. В соединении K2S степень окисления серы равна: 1) 0 2)+2 3)-2 4)-1 А9. В какой строке записаны формулы соединений, где хлор находится в высшей и низшей степенях окисления: 1)HCL, NaCl 2)Cl2O7, Cl2O 3)CL2O3, HCL 4)KCl, Cl2O А10. В соединении OF2 степень окисления кислорода равна: 1)-2 2)-1 3)0 4)+2 Часть Б. Б1.У становите соответствие между формулой вещества и степенью окисления азота в них

|  |  |
| --- | --- |
| Формула | Степень окисления |
| 1.N2  2.AlN  3.N2O3 | 1)+5 2)+3 3)0 4)-3 5)+1 |

Ответ: А Б В Б2. Установите соответствие между формулой вещества и степенью окисления хлора в них

|  |  |
| --- | --- |
| Формула | Степень окисления |
| 1.HCL  2.PCL5  3.CL2 | 1)-1 2)0 3)+1 4)+3 5)+5 |

Ответ: А Б В Б3. Установите соответствие между названием вещества и его формулой. А) Оксид углерода(4) 1) KCL 2) Mg2Si Б) Нитрид натрия 3 ) Mg2Si 4) Na3N В) Хлорид калия 5) CO2 6)AL4C3 Г) Карбид алюминия