|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Валентности некоторых химических элементов | | | |
| Элементы с постоянной валентностью | | Элементы с переменной валентностью | |
| Валентность | Элементы | Валентность | Элементы |
| I | H, Li, Na, K, F | II, IV, VI | S |
| II | O, Mg, Ca, Ba, Zn | I, II, III, IV | N |
| III | Al, B | III, V | P |
|  |  | II, III | Fe |
|  |  | I, II | Cu |
|  |  | II, IV | C, Si |
|  |  | I, III, V, VII | Cl, Br, I |
| Примечания: 1. Элементы IA группы имеют валентность I;  2. Элементы IIA группы имеют валентность II. | | | |

|  |  |
| --- | --- |
| Химические реакции | |
| реакция | примеры уравнения |
| соединения | *2Ba+=2BaO* |
| разложения | *=C+2* |
| замещения | *+Fe=+Cu* |
| обмена | +2=+2 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ | | | | |
| оксиды | кислоты | | соли | основания |
| *CuO, , CaO, FeO, , .* | HCl,, , | | -мел  -гипс  *NaCl –поваренная соль* | *NaOH, KOH,* |
| Cl хлорид  нитрит  нитрат  S сульфид  сульфит  сульфат  карбонат  силикат  фосфат | хлороводородная  азотистая  азотная  сероводородная  сернистая  серная  угольная  кремниевая  фосфорная |
| *кислотные:,*  *амфотерные: , ZnO, ,*  *основные: CaO, MgO*  *несолеобразующие: SiO, CO, NO,* | *– NaOH*  *CaO –*  *MgO –*  *CuO –*  *–* |
| *Дана кислота, вместо водорода приписываем металл а кислотный остаток оставляем.*  *Карбонат натрия* |
| CaO+= |
| *+=* |
| *+Mg=Mg+* |

|  |
| --- |
| **\*Ряд активности металлов** |
| K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Ni, Sn, Pb, ( ), Cu, Hg, Ag, Pt, Au |
| Более активны |