## Некоторые сведения о важнейших кислотах

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Молекулярная формула | Название кислоты | Сила | Кислотный остаток и его заряд | Название солей |
| HCl | соляная или хлороводородная | сильная | -Cl- | хлориды |
| H2 S | сероводородная | слабая | -HS-  =S2 - | гидросульфиды  сульфиды |
| H2SO3 | сернистая | слабая | -HSO3 -  =SO3 2 - | гидросульфиты  сульфиты |
| HNO3 | азотная | сильная | -NO3 - | нитраты |
| H2SO4 | серная | сильная | -H2SO4 -  =SO4 2 - | гидросульфаты  сульфаты |
| H2SiO3 | кремниевая | слабая | =SiO3 2 - | силикаты |
| H2CO3 | угольная | слабая | -HCO3 -  =CO3 2 - | гидрокарбониты  карбонаты |
| H3PO4 | фосфорная  (ортофосфорная) | слабая | -H2PO4 -  =HPO4 2 -  =PO4 3 - | дигидрофосфаты  гидрофосфаты  фосфаты |
| CH3COOH | уксусная | слабая | CH3COOH- | ацетаты |
| HNO2 | азотистая | слабая | -NO2 - | нитриты |

Обратите внимание: многоосновные кислоты образуют два вида солей: средние и кислые, причем трехосновная фосфорная образует кислые соли двух типов: дигидрофосфаты и гидрофосфаты.

В порядке уменьшения силы наиболее распространенные кислоты располагаются так:

HNO3

H2SO4 H2SO3 H3PO4 CH3COOH      H2CO3 H2S      HClO      H2SiO3

HCl