**Popuniti sledeću tabelu(prema primjeru )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **FORMULA** | **NAZIV( upisati pored naziva da li je jedinjenje kiselina, baza ili so)** | **DISOCIJACIJA** |
| ***H2SO4*** | ***sumporna******( sulfatna kiselina)- kiselina*** | ***H2SO4→2H++SO42-*** |
| ***Mg(OH)2*** | ***magnezijum- hidroksid******(baza)*** | ***Mg(OH)2→Mg2++2OH -*** |
| ***CaCO3*** | ***kalcijum- karbonat(so)*** ***II II*** ***Ca CO3*** ***Ca(OH)2 H2CO3*** | ***CaCO3→ Ca2++CO3 2-*** |
| **NaOH** |  |  |
| **Na3PO4** |  |  |
|  | **hlorovodonična****( hloridna kiselina)****(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)** |  |
|  | **aluminijum- hidroksid****(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)** |  |
| **Al2(SO4)3** |  |  |
|  | **kalcijum- hidroksid****(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)** |  |
| **HNO3** |  |  |
|  | **natrijum- hlorid****(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)** |  |
| **KOH** |  |  |
|  | **ugljena****(karbonatna kiselina)****(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)** |  |