**Химические свойства КИСЛОТ**

|  |  |
| --- | --- |
| Химические свойства | **НCl H2SO4** |
| + металлы ( до Н) | → соль + Н2  Zn + HCl → ZnCl2 + H2  *Реакция обмена*  Cu +H2SO4 → |
| + основной оксид | → соль + вода  СaO + H2SO4**→**СaSO4 + H2O  *Реакция обмена* |
| + основание | → соль + вода  NaOH + HCl → NaCl + H2O  *Реакция обмена*  *Реакция нейтрализации* |
| + соль | →другая соль + другая кислота.  *Выпадает осадок или выделяется газ*  AgNO3 + HCl → **AgCl↓** + HNO3  Na2CO3 + HCl → NaCl + H2O + **CO2↑**  *Реакция обмена* |