**Тема. ОСНОВНІ КЛАСИ НЕОРГАНІЧНИХ СПОЛУК**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Оксиди** | **Кислоти** | **Основи** | **Солі** |
| 1. **Загальна формула**
 |
|  |  |  |  |
| 1. **Номенклатура** (навести приклади сполук і дати їм назву)
 |
| 1.2.3.4. | 1.2.3.4 | 1.2.3.4. | 1.2.3.4. |
| 1. **Класифікація** (назви та приклади)
 |
| Оксиди | Кислоти(за вмістом Оксигену)Кислоти(за основністю) | Основи(за розчинністю)Основи(за хімічними властивостями) | Солі(за розчинністю)Солі(за складом) |
| 1. **Хімічні властивості** (скласти рівняння хімічних реакцій за схемою)
 |
| Кислота+ індикатори+ Ме (до Н)+ МехОу+ Ме(ОН)х+ Мех(КЗ)у (слабкішої чи леткішої кислоти)нова сіль + нова к-тасеред продуктів осад!!! нова сіль + вода + газ + неМехОy\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксиди+ Н2О+ HхKЗлуг сіль сіль + вода Приклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксиди+ Н2О+ Ме(ОН)х+ МехОyкислотасільсіль + водаПриклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+ HхKЗ\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксид+ ЕхОу+ МеОН+ МеОН + Н2Осіль + водасіль + водасіль сіль Приклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ основа або луг+ індикатори+ HхKЗ+ неМехОу+ амфотерний оксид+ амфотерний гідроксид+ Мех(КЗ)у (р-н)сіль + воденьсіль + водасіль + водаПриклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | сіль + водасіль + водасіль + водасіль + воданероз-на + новаоснова сільПриклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ основа+ HхKЗt0 Cсіль + водаоксид + водаметалуПриклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Середня сіль+ МеОН+ Ме (розмішений ліворуч від того, що утворив сіль)інша + іншийсіль металнероз-на + іншаоснова сіль+ HхKЗ (якщо серед продуктів ↓ чи ↑) - сіль + інша кислота- сіль + вода + газ+ Мех(КЗ)у (якщо серед продуктів ↓)інша + іншасіль сільt0 C (карбонатів, силікатів, нітратів)дві чи більше речовин простішого складу Приклади рівнянь хімічних реакцій:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| 1. **Застосування (найпоширеніших представників)**
 |
|  |  |  |  |