**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-та  серед продуктів осад!!!  нова сіль + вода + газ  + неМехОy  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксиди  + Н2О  + HхKЗ  луг    сіль    сіль + вода    Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксиди  + Н2О  + Ме(ОН)х  + МехОy  кислота  сіль  сіль + вода  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  + HхKЗ  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ оксид  + ЕхОу  + МеОН  + МеОН + Н2О  сіль + вода  сіль + вода  сіль  сіль  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ основа або луг  + індикатори  + HхKЗ  + неМехОу  + амфотерний оксид  + амфотерний  гідроксид  + Мех(КЗ)у (р-н)  сіль + водень  сіль + вода  сіль + вода  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | | сіль + вода  сіль + вода  сіль + вода  сіль + вода  нероз-на + нова  основа сіль  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ основа  + HхKЗ  t0 C  сіль + вода  оксид + вода  металу  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | | Середня сіль  + МеОН  + Ме (розмішений ліворуч від того, що утворив сіль)  інша + інший  сіль метал  нероз-на + інша  основа сіль  + HхKЗ (якщо серед продуктів ↓ чи ↑)  - сіль + інша кислота  - сіль + вода + газ  + Мех(КЗ)у (якщо серед продуктів ↓)  інша + інша  сіль сіль  t0 C (карбонатів, силікатів, нітратів)  дві чи більше речовин простішого складу  Приклади рівнянь хімічних реакцій:  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | |
| 1. **Застосування (найпоширеніших представників)** | | | | | | |
|  |  | |  | |  | |