**Судовой журнал урока**

**«Состав, номенклатура и классификация неорганических соединений»**

**1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**2. \_\_**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**3.** ***Классификация сложных веществ.***

1.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 2.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 3. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 4.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**4.**  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***Оксиды*** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Общая формула\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ↓ ↓

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 **5.**   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***Основания*** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Общая формула\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ↓ ↓

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 **6.**  ***Кислоты***  Общая формула\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

а) По количеству атомов \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 HCl H2S

 HNO3 H2 SO4

 HBr H3PO4

б) По наличию атомов \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 HI H2 CO3

 H2S HMnO

HF H2 SiO3

в)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вари-ант |  | Формулыкислот | Название кислоты | Кислотный остаток (Ко) | Название Ко |
| I | 1 | H F |  |  |  |
| 2 |  | хлороводородная |  |  |
| 3 |  |  | Br- |  |
| II | 4 |  |  |  | сульфид |
| 5 |  | серная |  |  |
| 6 |  |  | NO3- |  |
| III | 7 |  |  |  | карбонат |
| 8 | H2SO3 |  |  |  |
| 9 |  |  | РО43- |  |

 **7.**  ***Эксперимент.*** В пробирках 1 и 2 находятся растворы гидроксида натрия и

соляной кислоты. Как определить содержимое каждой из пробирок?

|  |  |
| --- | --- |
| Индикатор | Окраска индикатора |
| Пробирка №1 | Пробирка № 2 |
| Фенолфталеин (бесцветный) |  |  |
| Лакмус (фиолетовый) |  |  |
| Вывод |  |  |

***Экспертиза***

 ***Укажите, вещества какого класса соединений скрываются в растворах?***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***Раствор*** | ***рН*** | ***Класс соединений*** |
| ***лимонад*** |  |  |
| ***яблочный сок*** |  |  |
| ***средство для мытья посуды*** |  |  |
| ***стиральный порошок*** |  |  |

**8*. Состав и классификация солей****.* Общая формула\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

а) Средние соли \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Кислые \_соли\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) Растворимые\_\_\_\_\_\_\_ Малорастворимые \_\_\_\_\_\_\_\_ Нерастворимые \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) Составьте формулы солей:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_