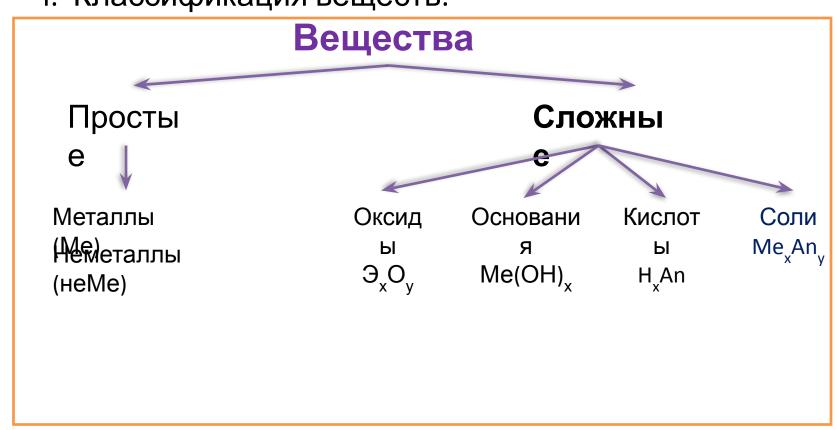
# Основные классы неорганических соединений

\*

# Тема: Основные классы сложных веществ.

І. Классификация веществ.



## Оксилы

**Оксиды** – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

# $\mathbf{9}_{\mathsf{x}}\mathbf{0}_{\mathsf{v}}$ – общая формула.

## Номенклатура оксидов:

- 1. Записать слово «оксид».
- 2. Записать название элемента.
- 3. Указать **валентность** элемента в случаи если это:
  - неметалл
  - металл из побочной подгруппы

## Пример:

```
Na_{2}O – оксид
натрия
P_{2}O_{5} – оксид фосфора
(V)
Fe_{2}O_{3} – оксид железа
(III)
```

## Основания.

**Основания** – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и гидроксогрупп.

# Ме(ОН)<sub>х</sub> – общая формула

- ОН - гидроксогруппа

#### Номенклатура оснований:

- 1. Записать слово «гидроксид».
- 2. Записать название металла.
- 3. Указать валентность металла в случаи если это:
  - металл из побочной подгруппы

## Пример:

```
NaOH – гидроксид 

натрия Cu(OH)_2 – гидроксид меди 

(II) 

Fe(OH)_3 – гидроксид железа (III)
```

\*

# Тема: Основные классы сложных веществ.

## Кислоты.

**Кислоты** – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.

# Н<sub>х</sub>Ап – общая формула

#### Таблица кислот.

Формула	Название
HCI	Соляная
HNO <sub>3</sub>	Азотная
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Серная
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Угольная
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Фосфорная

## Соли

. Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка.

# Ме<sub>х</sub>Ап<sub>у</sub> – общая формула

## Номенклатура солей:

- 1. Записать название «кислотного остатка».
- 2. Записать название металла.
- 3. Указать валентность металла в случаи если это:
  - металл из побочной подгруппы

## Пример:

NaCl - хлорид

 $Cu(NO_3)_2$  – нитрат меди  $(II)_3$  FePO<sub>4</sub> – фосфат железа

(III)

Кислотный остаток	Название
-Cl	Хлорид
-NO <sub>3</sub>	Нитрат
-SO <sub>4</sub>	Сульфат
-CO <sub>3</sub>	Карбонат
-PO <sub>4</sub>	Фосфат

## Домашнее задание

### Определить класс и назвать вещества:

- 1. FeO –
- 2. KOH –
- 3. HNO<sub>3</sub> –
- 4. CaCl<sub>2</sub> –
- 5. CuOH –
- 6. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> –
- 7. Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> –
- 8. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> -
- 9. MgSO<sub>4</sub> –
- 10.  $Mn(NO_3)_2 -$

- 11. HgSO<sub>4</sub> −
- 12. NaOH -
- 13. HCl-
- 14. BaCl<sub>2</sub> –
- 15.  $Mg_3(PO_4)_2$
- 16.  $Al_2O_3 -$
- 17. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> -
- 18. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-
- 19. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-
- 20. AgOH -