

1. Выберите из списка простые вещества.
2. Выберите из списка оксиды и выпишите их в столбик.
3. Назовите оксиды.



ЭТАЛОН ОТВЕТА

- **Простые вещества:**



- **Оксиды**

CuO – оксид меди (II)

H_2O – вода, оксид водорода

SO_2 - оксид серы (IV)

- Какие вещества вы не выписали из списка?
- NaOH , Ca(OH)_2 , Cu(OH)_2 , Al(OH)_3
- Сравните их состав, что общего и какие различия?
- Как вы думаете, эти вещества можно отнести к отдельному классу?
- Давайте попытаемся сформулировать тему и цель нашего урока.



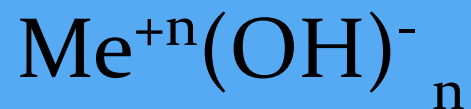
- **СФОРМУЛИРУЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КЛАССА СЛОЖНЫХ ВЕЩЕСТВ – ОСНОВАНИЙ.**



тема урока «Основания»

ОСНОВАНИЯ - _____ вещества,
состоящие из ионов _____ и
связанных с ними одного или нескольких
_____ - _____ .

Общая формула оснований



Me^{+} – знак элемента металла

OH^{-} – гидроксильная группа

Составление названий:

Гидроксид	+ название металла в родительном падеже	+ степень окисления металла, если она переменная
-----------	--	---

- назовите основания:






- Составьте формулы оснований по названиям:
- 1) гидроксид натрия,
- 2) гидроксид меди (II),
- 3) гидроксид кальция.

● **Ba(OH)₂ -**

● **Fe(OH)₃ -**

● **KOH -**

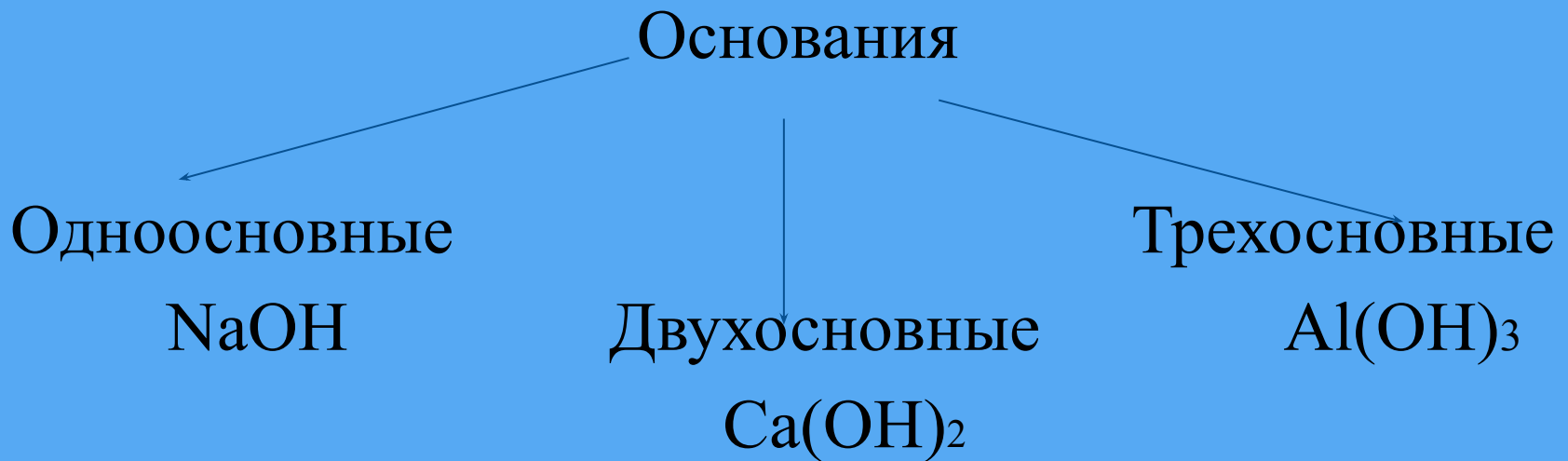
● **LiOH -**

- гидроксид натрия – 
- гидроксид меди (II) - 
- гидроксид кальция – 

Номенклатура

- ПО ОСНОВНОСТИ

(количеству гидроксильных групп)



Запишите примеры.

● ПО РАСТВОРИМОСТИ:

NaOH

Малорастворимые
Ca(OH)₂

Ca(OH)₂

Составьте формулы оксидов, соответствующих гидроксидам:

● Образец:

● Гидроксид калия – K^{+1}OH , оксид – K_2^{+1}O .

● Гидроксид натрия –

● Гидроксид железа (III) –

● Гидроксид меди (II) –

Домашнее задание:

Смотри тетрадь + презентация.

1. Правильно расставлены индексы в химической формуле оксида:



2. Водородное соединение неметалла – это



3. Песок – это

1. CaO

2. Al₂O₃

3. SiO₂

4. CO₂