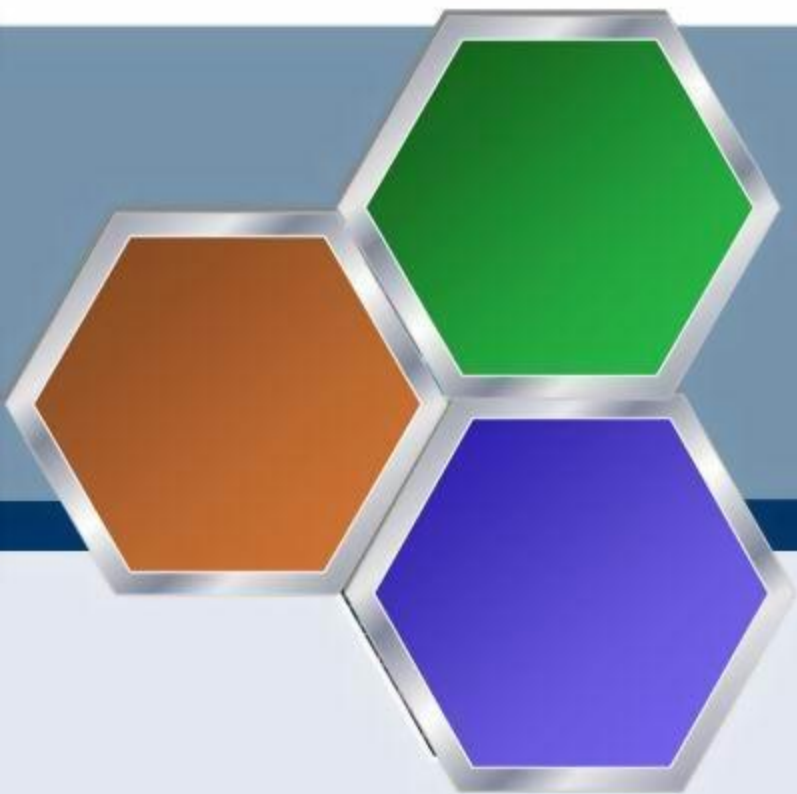


# ОСНОВАНИЯ

КЛАССИФИКАЦИЯ.  
ХИМИЧЕСКИЕ И  
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.





# НОМЕНКЛАТУРА ОСНОВАНИЙ

- **НАЗВАНИЕ ОСНОВАНИЙ**

**ГИДРОКСИД** + **Наименование**  
**МЕТАЛЛА**

**ПРИМЕР: NaOH – гидроксид натрия**

**Ca(OH)<sub>2</sub> – гидроксид кальция**





# НОМЕНКЛАТУРА ОСНОВАНИЙ

- **ОН - гидроксогруппа**

**ФОРМУЛА:  $Me(OH)_n$ , где**

**Me – металл,**

**n – число гидроксогрупп **ОН****

**Валентность: **ОН – (I)****

**ПРИМЕР:  $Na \overset{I}{OH}$ ;  $Ca \overset{II}{(OH)}_2$ ;  $Fe \overset{III}{(OH)}_3$**





# КЛАССИФИКАЦИЯ ОСНОВАНИЙ



**ОСНОВАНИЯ** НАЗЫВАЮТ СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА, В СОСТАВ КОТОРЫХ ВХОДЯТ **АТОМЫ МЕТАЛЛОВ**, СОЕДИНЕННЫХ С ОДНОЙ ИЛИ НЕСКОЛЬКИМИ **ГРУППАМИ АТОМОВ ОН**.





## НАПИСАТЬ ХИМИЧЕСКИЕ ФОРМУЛЫ ОСНОВАНИЙ

- 1) Гидроксид железа(III)
  - 2) Гидроксид магния(II)
  - 3) Гидроксид бария (II)
  - 4) Гидроксид алюминия(III)
  - 5) Гидроксид меди(II)
  - 6) Гидроксид цинка (II)
- Определите растворимость оснований





## ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА РАСТВОРИМЫХ ОСНОВАНИЙ

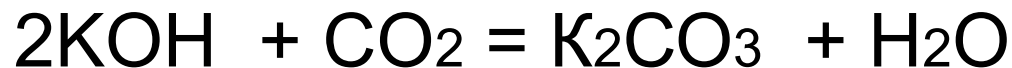
- 1) P.O. + кислота = Соль + Вода

Реакция нейтрализации

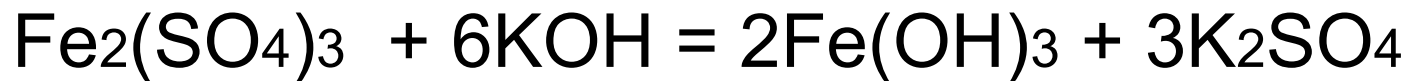


- 2) P.O. + Кислотный оксид = Соль + Вода

Реакция нейтрализации



- 3) P.O. + Соль = H.O. + Соль





## ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА РАСТВОРИМЫХ ОСНОВАНИЙ

- 4) Действуют на индикаторы
- 5) при умеренном нагревании  
не разлагаются
- 6) разъедают многие органические  
вещества





## Химические свойства нерастворимых оснований

- 1) Н.О. + кислоты = Соль + Вода



- 2) При нагревании разлагаются



- 3) с кислотными оксидами, с растворами солей не реагируют
- 4) с органическими веществами не реагируют

