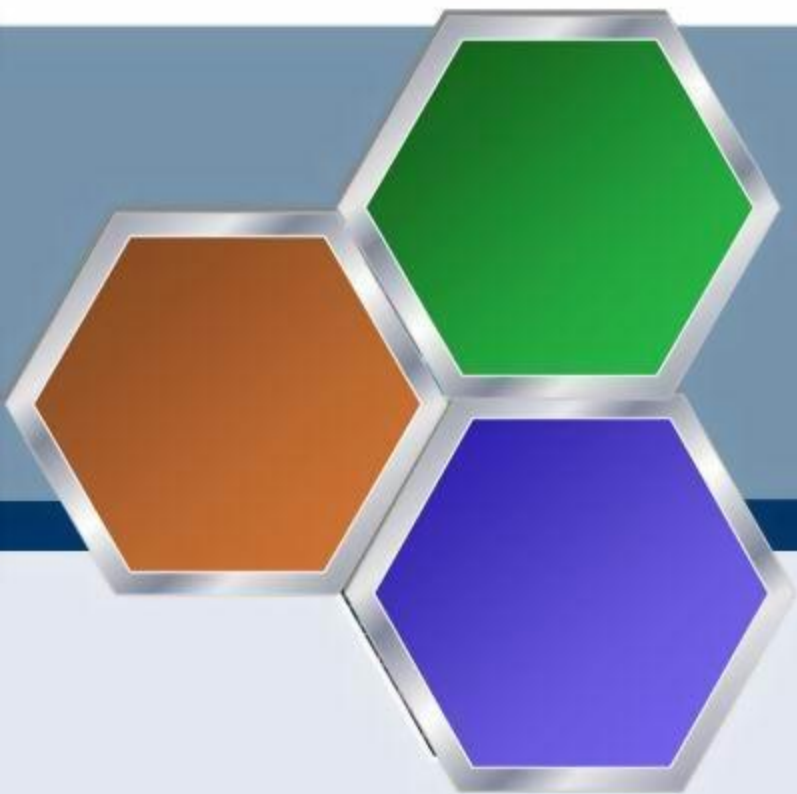


ОСНОВАНИЯ

КЛАССИФИКАЦИЯ.
ХИМИЧЕСКИЕ И
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.





НОМЕНКЛАТУРА ОСНОВАНИЙ

- **НАЗВАНИЕ ОСНОВАНИЙ**

ГИДРОКСИД + **Наименование**
МЕТАЛЛА

ПРИМЕР: NaOH – гидроксид натрия

Ca(OH)₂ – гидроксид кальция





НОМЕНКЛАТУРА ОСНОВАНИЙ

- **ОН - гидроксогруппа**

ФОРМУЛА: $Me(OH)_n$, где

Me – металл,

n – число гидроксогрупп OH

Валентность: $OH - (I)$

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

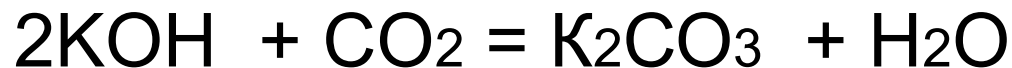
- 1) P.O. + кислота = Соль + Вода

Реакция нейтрализации

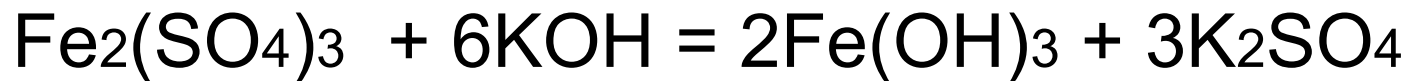


- 2) P.O. + Кислотный оксид = Соль + Вода

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

