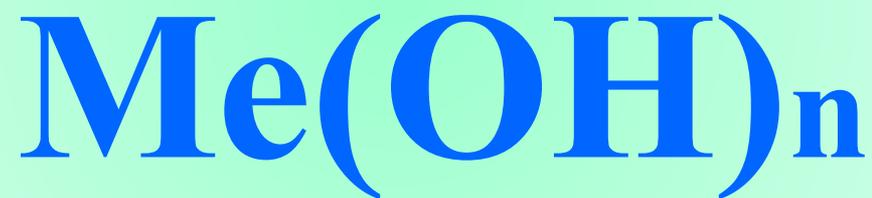


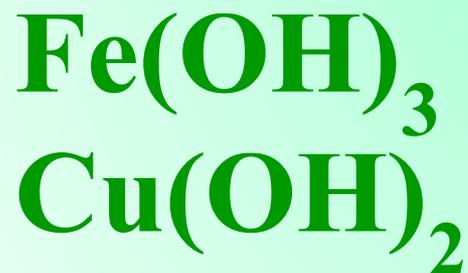
**Основания** - сложные вещества,  
состоящие из атома металла и одной  
или нескольких гидроксильных  
групп ОН .



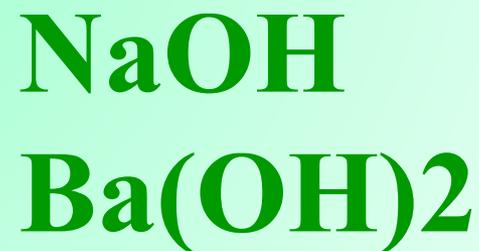
# Основания

```
graph TD; A[Основания] --> B[Нерастворимые]; A --> C[Растворимые в воде -ЩЕЛОЧИ];
```

Нерастворимые

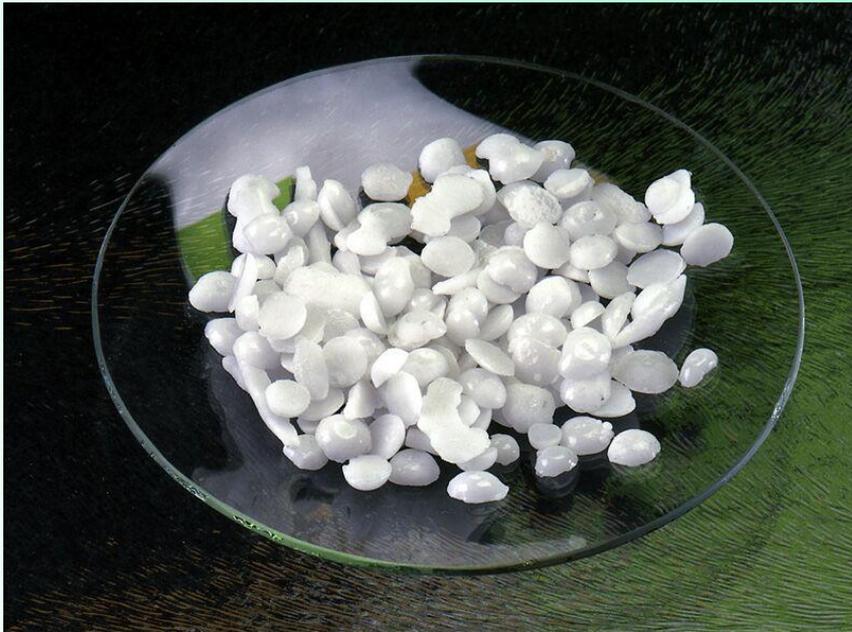


Растворимые  
в воде -ЩЕЛОЧИ



# Свойства щелочей:

*Гранулы гидроксидов калия и натрия расплываются, поглощая влагу из воздуха. Они очень гигроскопичны.*



# Свойства щелочей:



*Разъедают бумагу и ткани*



**NaOH – едкий натр**

**KOH – едкое кали**

# 1.Щёлочи изменяют окраску индикаторов

(От лат. Indicator – указатель)

лакмус	фенолфталеин	Метиловый оранжевый