

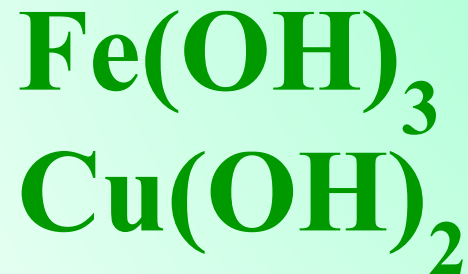
Основания - сложные вещества,
состоящие из атома металла и одной
или нескольких гидроксильных
групп ОН .



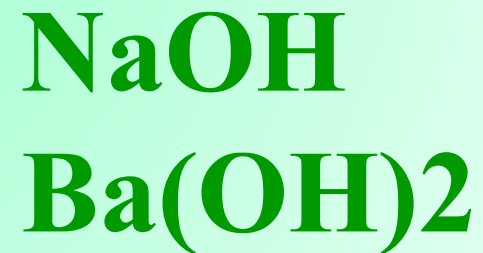
Основания

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

Нерастворимые

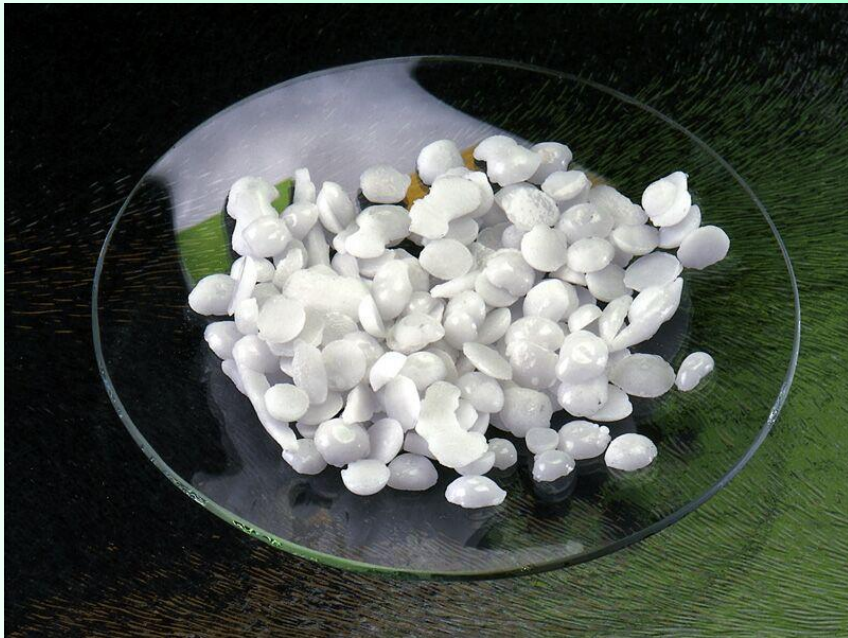


Растворимые
в воде -ЩЕЛОЧИ



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