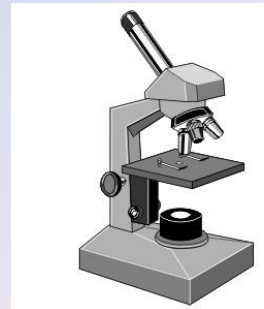


# ОСНОВАН ИЯ



**Основания - сложные вещества,  
состоящие из атомов металла,  
соединённых с одной или  
несколькими гидроксогруппами**

**Общая формула:  $Me(OH)_n$**

# Классификация

основания

```
graph TD; A[основания] --> B[Растворимые (щелочи)]; A --> C[Нерастворимые]; B --- D["Li OH, Ba(OH)2"]; B --- E["(гидроксиды Me главных подгрупп I и II групп)"]; C --- F["Cu(OH), Fe(OH)2"]; C --- G["(гидроксиды всех остальных Me)"];
```

Растворимые  
(щелочи)

Li OH, Ba(OH)<sub>2</sub>

(гидроксиды Me главных подгрупп I и II групп)

Нерастворимые

Cu(OH),  
Fe(OH)<sub>2</sub>

(гидроксиды всех остальных Me)

# Номенклатура

## а

Название  
основания

=

Название  
металла

Валентность  
металла  
римскими  
цифрами

Гидроксид

NaOH

Ca(OH)<sub>2</sub>

Fe(OH)<sub>3</sub>