

*ХИМИЧЕСКИЕ  
СВОЙСТВА  
ОСНОВАНИЙ*

**ОСНОВАНИЯ** – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп ( $\text{OH}^-$ ).



# ***ОСНОВАНИЯ***

```
graph TD; A[ОСНОВАНИЯ] --> B[РАСТВОРИМЫЕ]; A --> C[НЕРАСТВОРИМЫЕ];
```

## **РАСТВОРИМЫЕ**

**(Щелочи)**

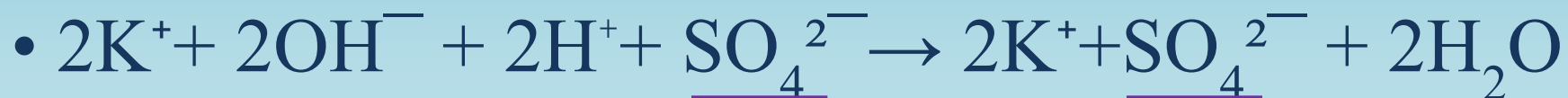
*К ним относятся основания,  
которые образованы  
металлами 1й и 2й группы  
главной подгруппы.*

**KOH, LiOH, NaOH, Ca  
(OH)<sub>2</sub>, Ba(OH)<sub>2</sub>**

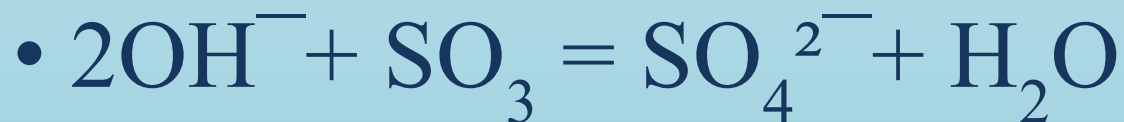
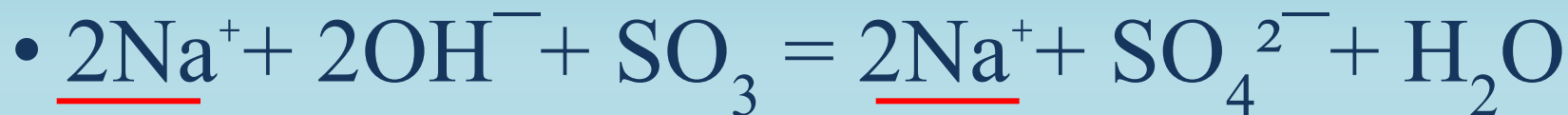
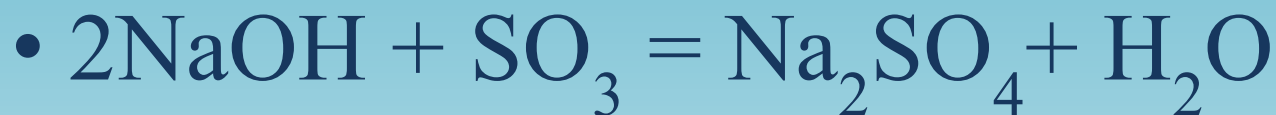
## **НЕРАСТВОРИМЫЕ**

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

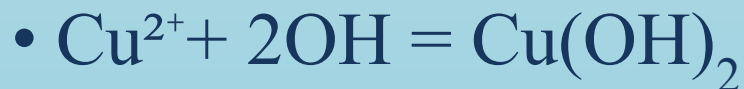
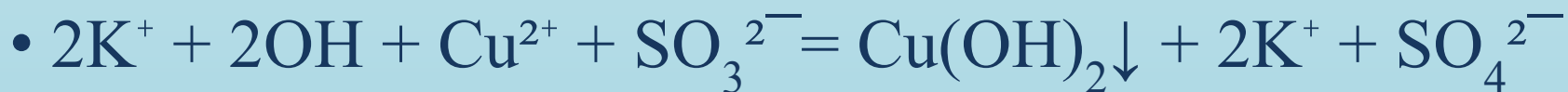
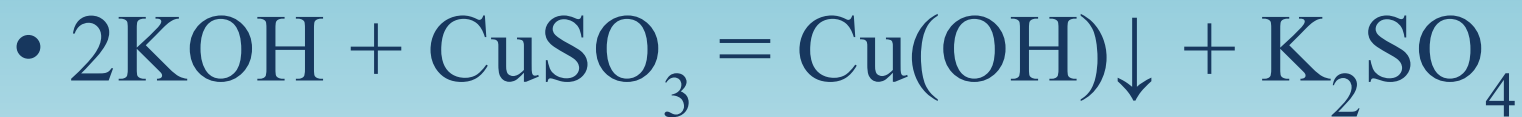
# 1. ОСНОВАНИЕ + КИСЛОТА = СОЛЬ + ВОДА



## 2. ЩЕЛОЧЬ+ КИСЛОТНЫЙ ОКСИД = СОЛЬ + ВОДА



**3. ЩЕЛОЧЬ + РАСТВОРИМАЯ СОЛЬ =  
НОВОЕ ОСНОВАНИЕ + НОВАЯ СОЛЬ, ЕСЛИ ↓**



**4. НЕРАСТВОРИМОЕ ОСНОВАНИЕ  $\triangleq$  ОКСИД + ВОДА**

