

*ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА
ОСНОВАНИЙ*

ОСНОВАНИЯ – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп (OH^-).



ОСНОВАНИЯ

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

РАСТВОРИМЫЕ

(Щелочи)

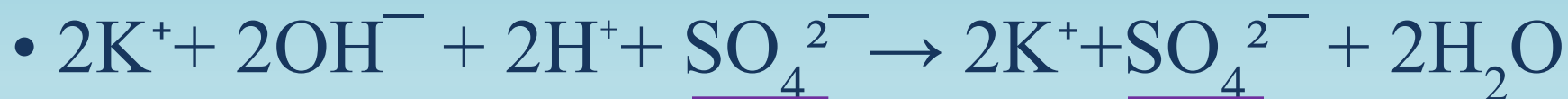
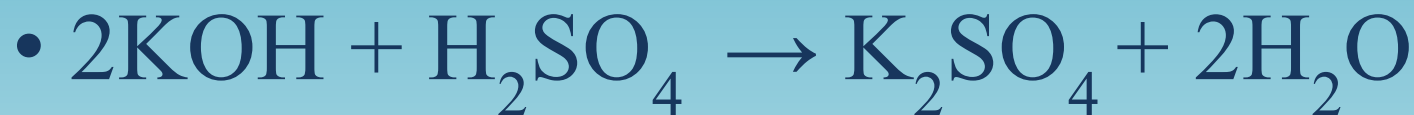
*К ним относятся основания,
которые образованы
металлами 1й и 2й группы
главной подгруппы.*

**KOH, LiOH, NaOH, Ca
(OH)₂, Ba(OH)₂**

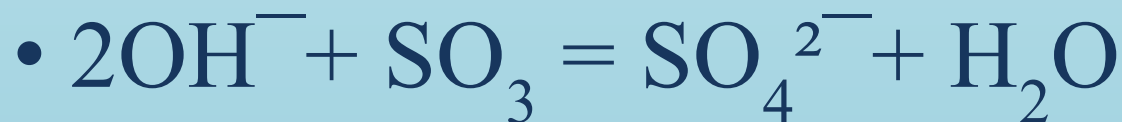
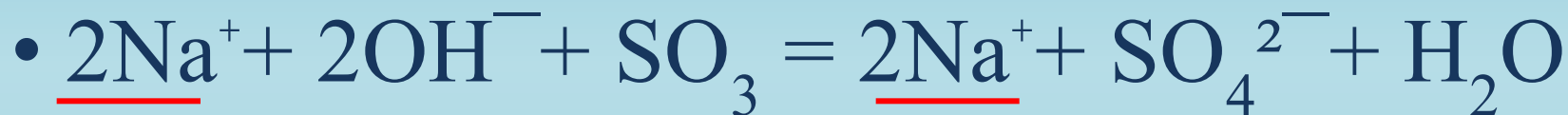
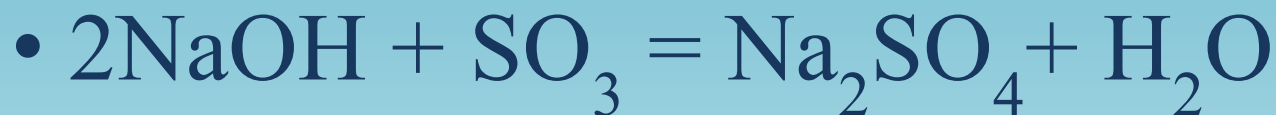
НЕРАСТВОРИМЫЕ

Fe(OH)₂, Mg(OH)₂, Cu(OH)₂

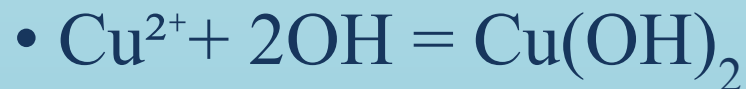
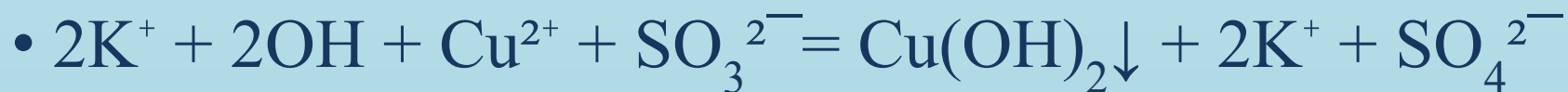
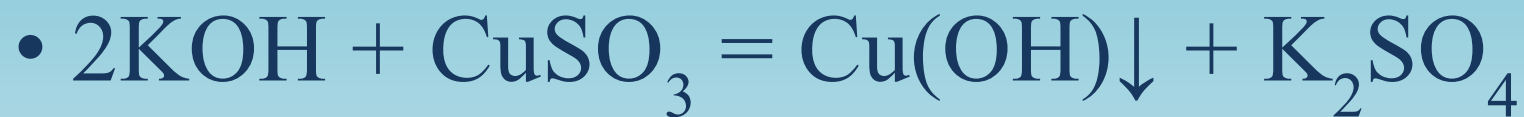
1. ОСНОВАНИЕ + КИСЛОТА = СОЛЬ + ВОДА



2. ЩЕЛОЧЬ+ КИСЛОТНЫЙ ОКСИД = СОЛЬ + ВОДА



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



4. НЕРАСТВОРИМОЕ ОСНОВАНИЕ \triangleq ОКСИД + ВОДА

