

*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)

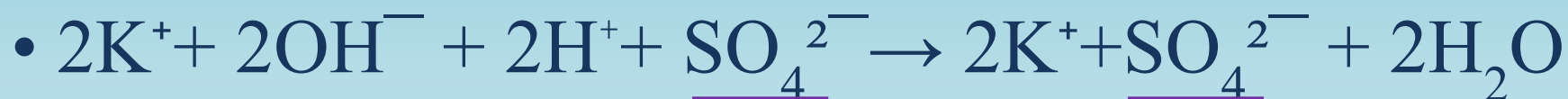
*К ним относятся основания,
которые образованы
металлами 1й и 2й группы
главной подгруппы.*

**КОН, LiОН, NaОН, Са
(ОН)₂, Ва(ОН)₂**

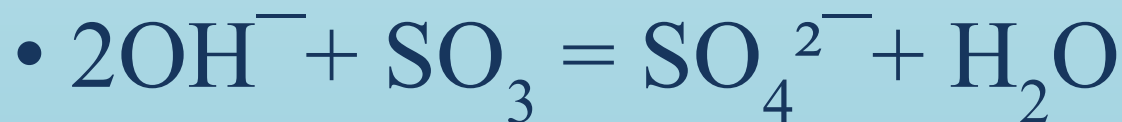
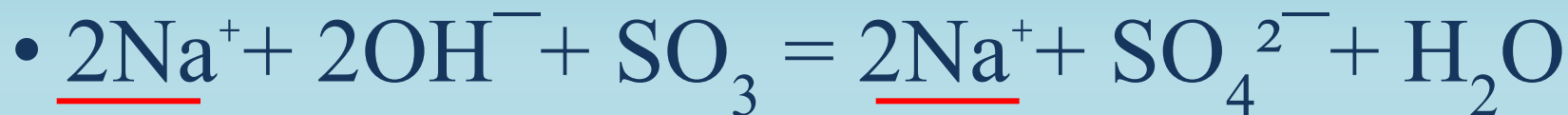
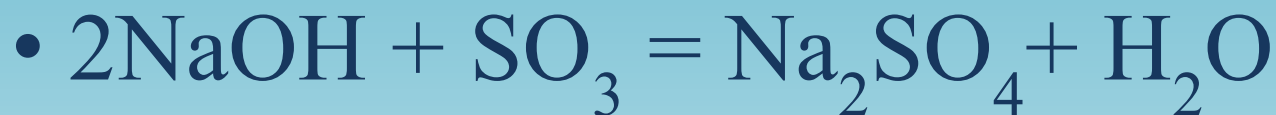
НЕРАСТВОРИМЫЕ

Fe(ОН)₂, Mg(ОН)₂, Cu(ОН)₄

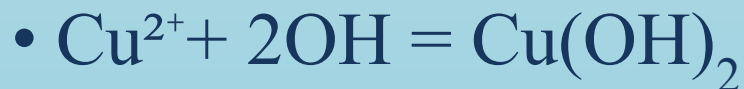
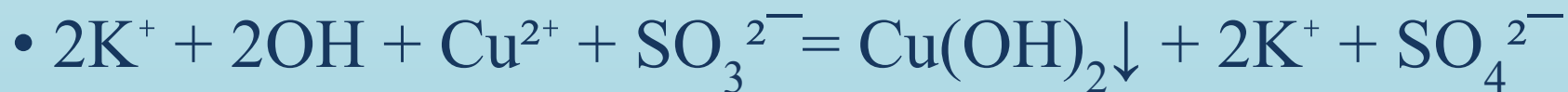
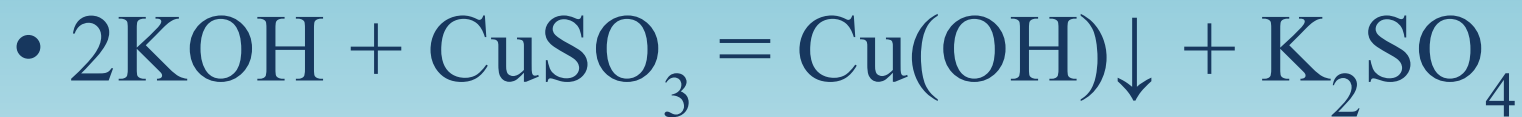
1. ОСНОВАНИЕ + КИСЛОТА = СОЛЬ + ВОДА



2. ЩЕЛОЧЬ + КИСЛОТНЫЙ ОКСИД = СОЛЬ + ВОДА



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



4. НЕРАСТВОРИМОЕ ОСНОВАНИЕ \triangleq ОКСИД + ВОДА

