

Основания – это сложные вещества состоящие из атомов металлов, соединенных с одной или несколькими гидроксогруппами (ОН).

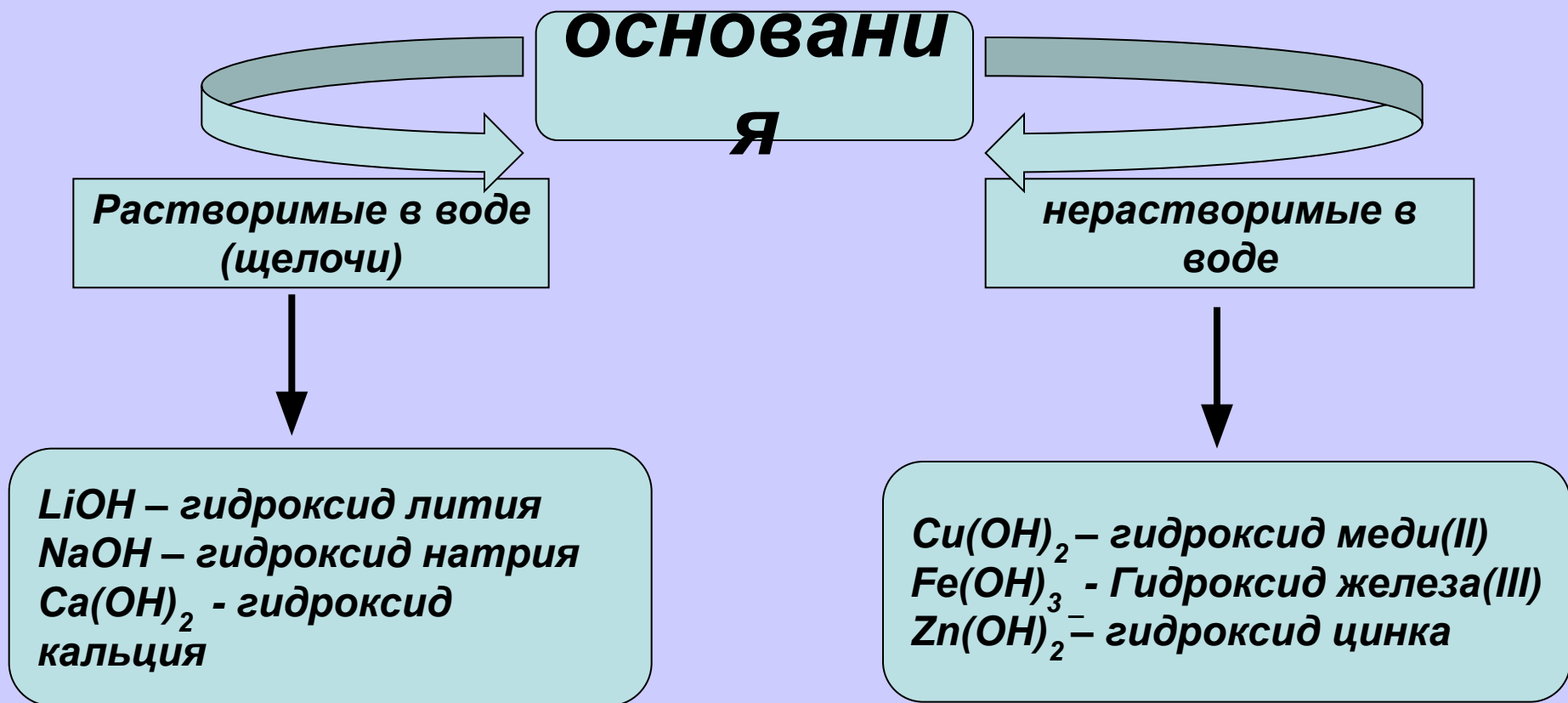
I I
KOH – гидроксид калия

II II I
Fe(OH)₂ – гидроксид железа(II)

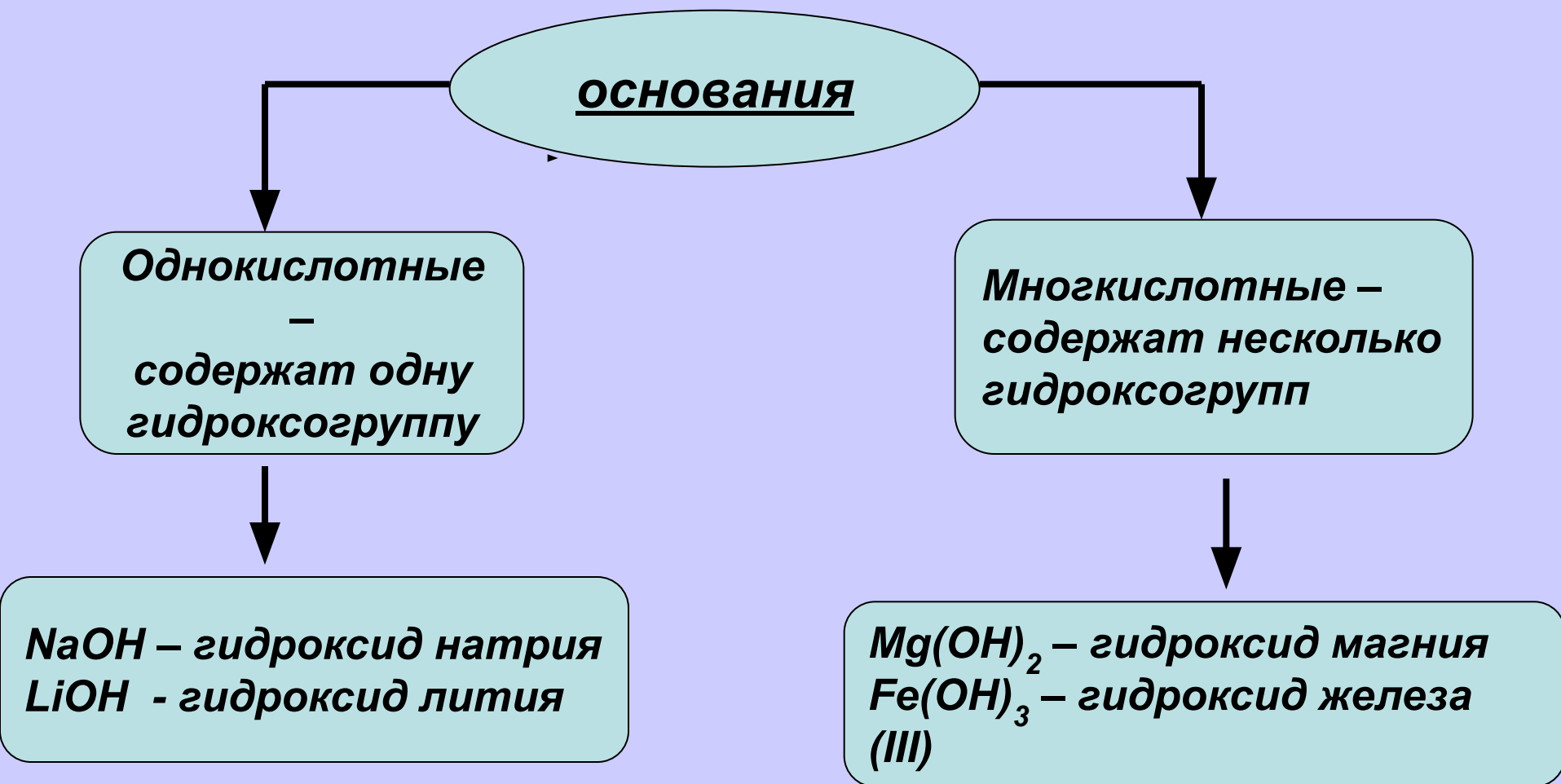
III III I
Fe(OH)₃ – гидроксид железа (III)

Классификация оснований:

1. По растворимости в воде основания делятся:

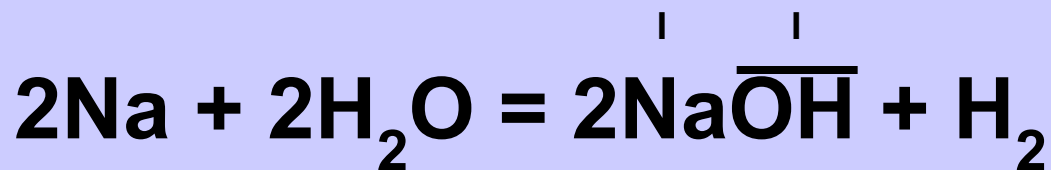


2. По числу гидроксогрупп основания делятся:



I. Получение растворимых оснований

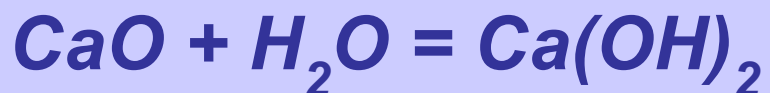
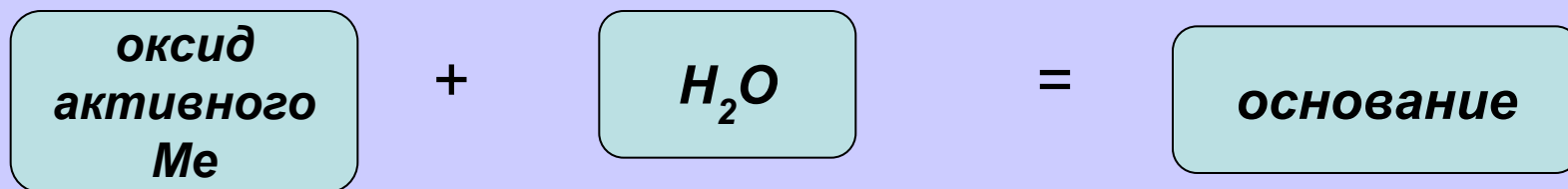
1. Взаимодействие активных металлов (Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, Ca, Sr, Ba) с водой в результате реакции образуются основание и водород.



гидроксид натрия



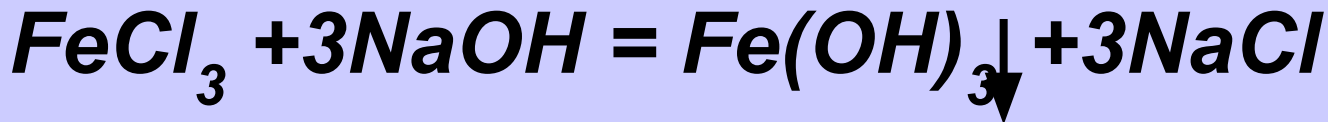
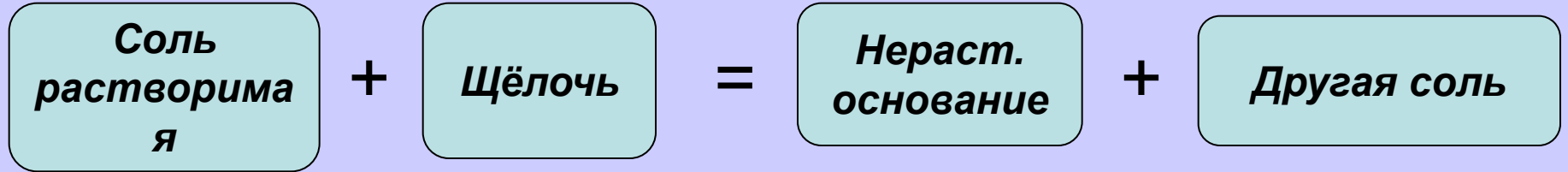
2. Вода реагирует с оксидами активных металлов:



Составьте уравнения химических реакций взаимодействия с водой следующих оксидов:

- Оксида натрия
- Оксида калия
- Оксида бария

II. Получение нерастворимых оснований:



Составьте уравнения реакций взаимодействия гидроксида калия с:

- **Нитратом магния**
- **Хлоридом цинка**
- **Сульфатом железа (III)**