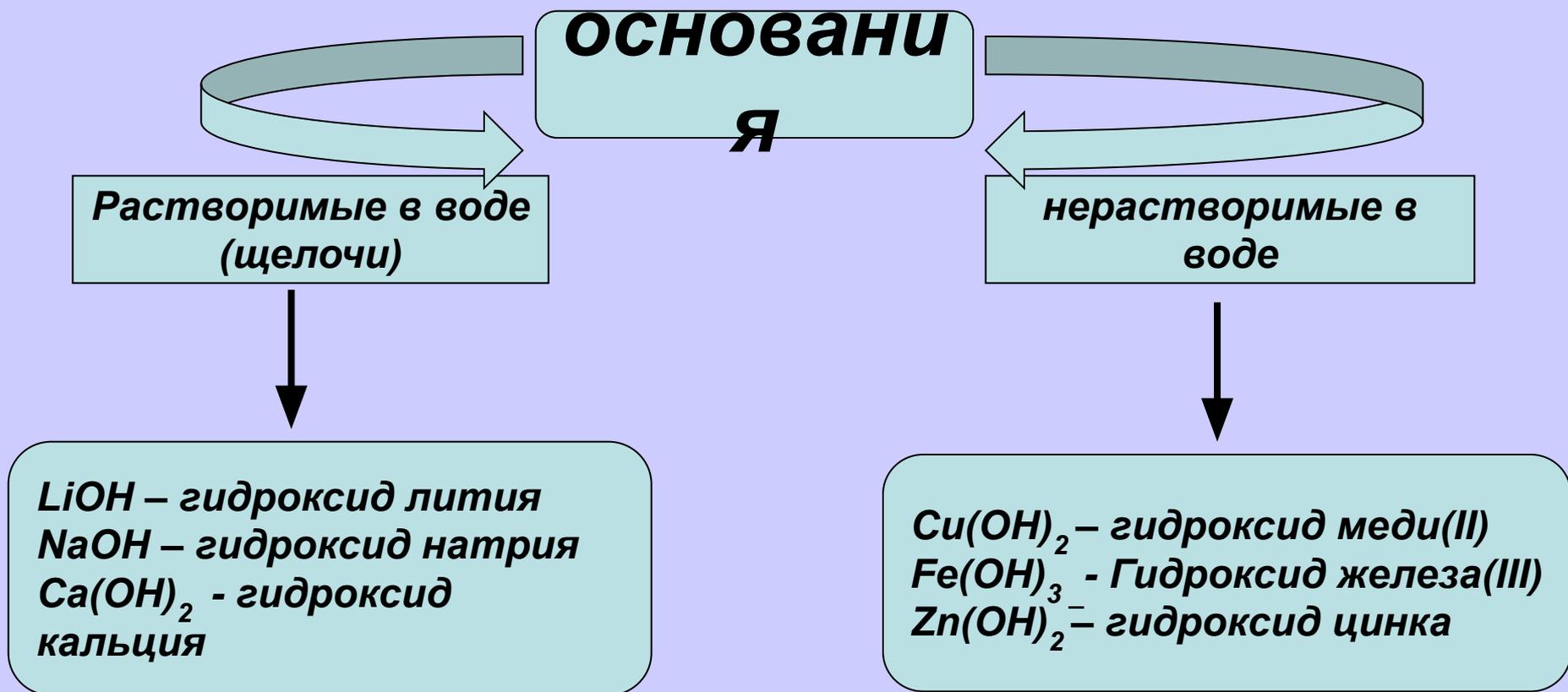


Основания – это сложные вещества состоящие из атомов металлов, соединенных с одной или несколькими гидроксогруппами (ОН).

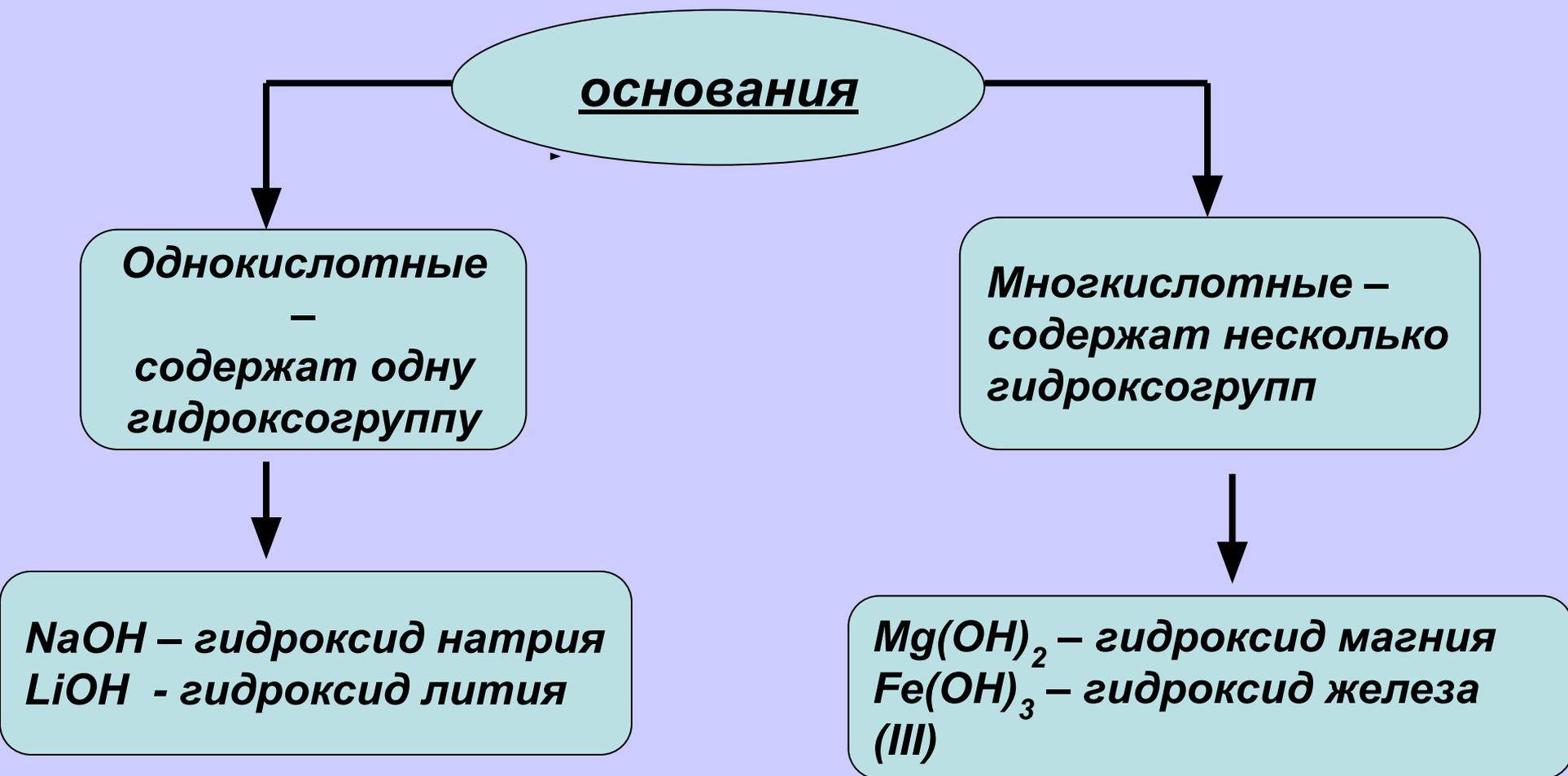


Классификация оснований:

1. По растворимости в воде основания делятся:

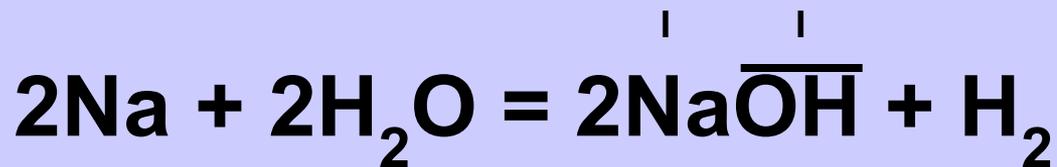


2. По числу гидроксогрупп основания делятся:



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



гидроксид кальция

2. Вода реагирует с оксидами активных металлов:

оксид
активного
Me

+



=

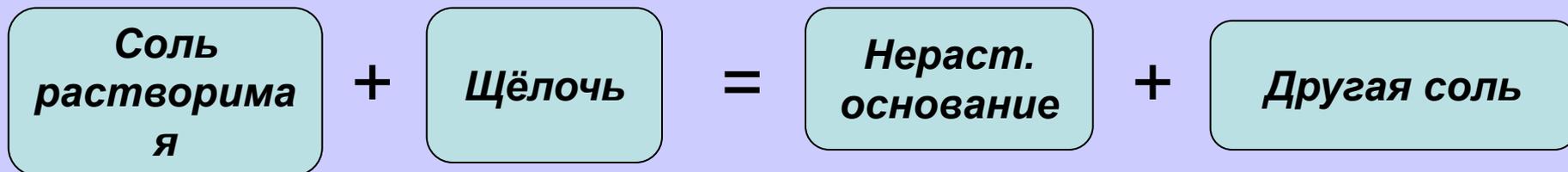
основание



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)