

Свойства гидроксидов и кислот неокислителей

Основание +		Кислота +	
Кислотный оксид	Кислота	Основный оксид	Основание
= Соль + вода			

Основание	+ соль	= новое основание + новая соль	Реагенты растворимы ↑, ↓, H ₂ O
-----------	--------	-----------------------------------	--

Кислота	+ соль	= новая кислота + новая соль	Кислота сильная ↑, ↓, H ₂ O
	+ Me	= соль + водород	Me активнее H HNO ₃ и H ₂ SO ₄ (конц) реагируют по-особенному

Амфотерный гидроксид	+ основной оксид	При сплавлении → средняя соль +H ₂ O → комплексная соль	
	+ основание		
	+ кислотный оксид	= соль	Если кислота сильная или кислотный оксид соответствует сильной кислоте
	+ кислота	= соль + вода	

Нерастворимые гидроксиды = (нагревание) = соответствующий оксид + вода