

# Химическая связь



# Типы химических связей

Тип хим. связи		Между какими атомами возникает	Разность ЭО 2-х соседних атомов	Примеры

# Типы химических связей

Тип хим. связи		Между какими атомами возникает	Разность ЭО 2-х соседних атомов	Примеры
ковалентная	полярная			
	неполярная			
ионная				
металлическая				

# Типы химических связей

Тип хим. связи		Между какими атомами возникает	Разность ЭО 2-х соседних атомов	Примеры
ковалентная	полярная	$n\text{Me}(1) + n\text{Me}(2)$		
	неполярная	$n\text{Me}(1) + n\text{Me}(1)$		
ионная		$\text{Me} + n\text{Me}$		
металлическая		$\text{Me} + \text{Me}$		



# Типы химических связей

Тип хим. связи		Между какими атомами возникает	Разность ЭО 2-х соседних атомов	Примеры
ковалентная	полярная	$\text{нeMe}(1) + \text{нeMe}(2)$	$< 1,7$	
	неполярная	$\text{нeMe}(1) + \text{нeMe}(1)$	0	
ионная		$\text{Me} + \text{нeMe}$	$> 1,7$	
металлическая		$\text{Me} + \text{Me}$	0	

# Типы химических связей

Тип хим. связи		Между какими атомами возникает	Разность ЭО 2-х соседних атомов	Примеры
ковалентная	полярная	неМе(1) + неМе(2)	<1,7	H <sub>2</sub> O
	неполярная	неМе(1) + неМе(1)	0	Cl <sub>2</sub>
ионная		Ме + неМе	>1,7	CaCl <sub>2</sub>
металлическая		Ме + Ме	0	Na