		оксиды			основания			кисл оты	сол и	Особые св.	
		ОСН	кисл	амф	раст	нера ств	амф				
оксиды	ОСН		+	+	_	_	+	+	_	+ H ₂ →Me+ H ₂ O + H ₂ O→щелочь	
	кисл	+		+	+	_	_	-	+	+ H ₂ O→к-та раств.	
	амф	+	+		+	_	_	+	+		
основания	раств	_	+	+		-	+	+	+		
	нераств	_	_	_	_		-	+	-	Разлог. при нагревании	
	амф	+	_	_	+	_		+	+ -		
K		+	_	+	+	+	+		+	+ Ме до Н→соль + Н2	