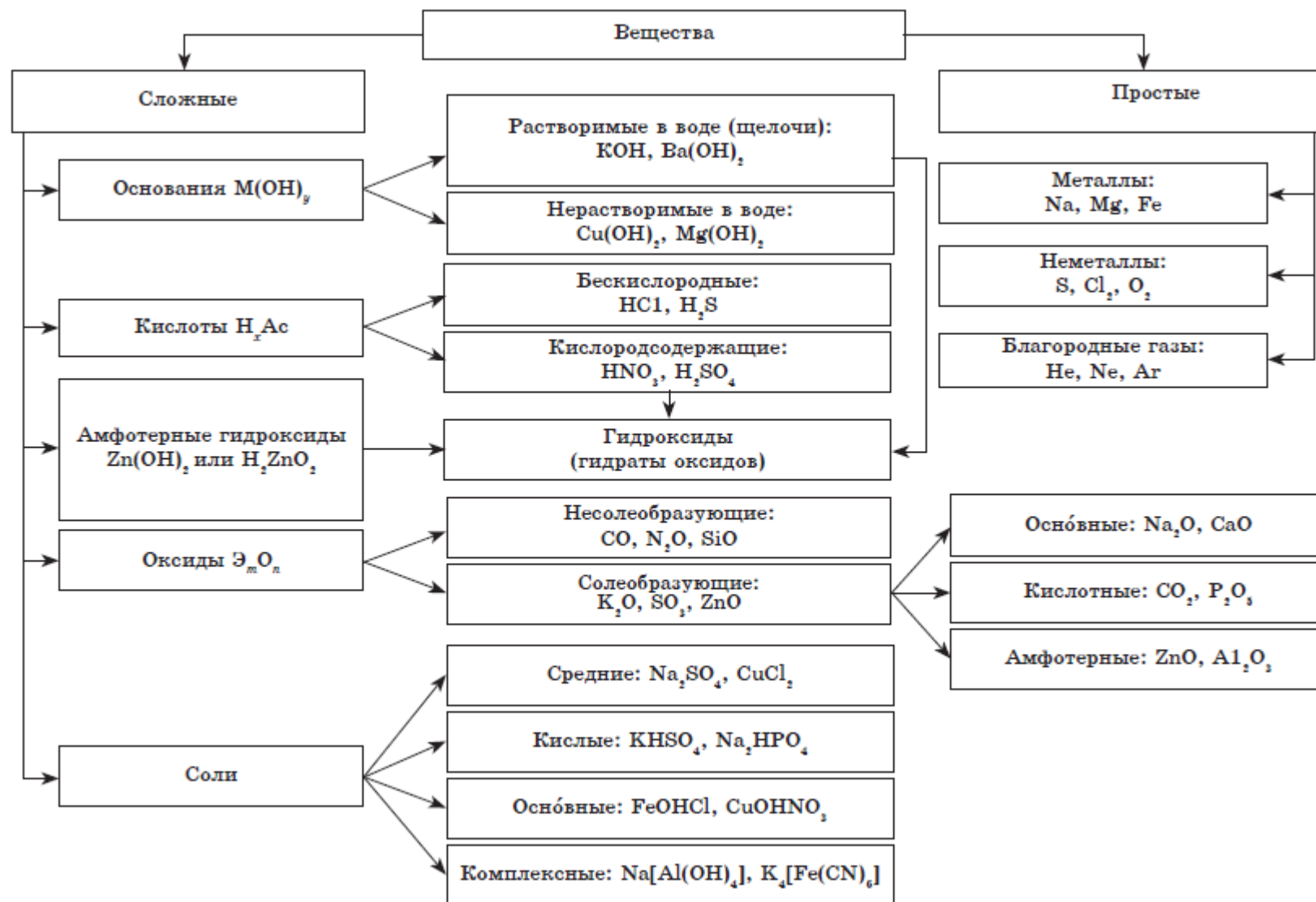


# Классификация и номенклатура неорганических веществ



# Металлы\Неметаллы

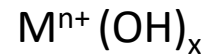
Группа	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
Период							
1	H						
2			B	неметаллы			
3	МЕТАЛЛЫ			Si			
4					As		
5						Te	
6							At
7							

По своим химическим свойствам все **металлы** являются восстановителями, все они легко отдают валентные электроны, переходя в положительно заряженные ионы, то есть окисляются.

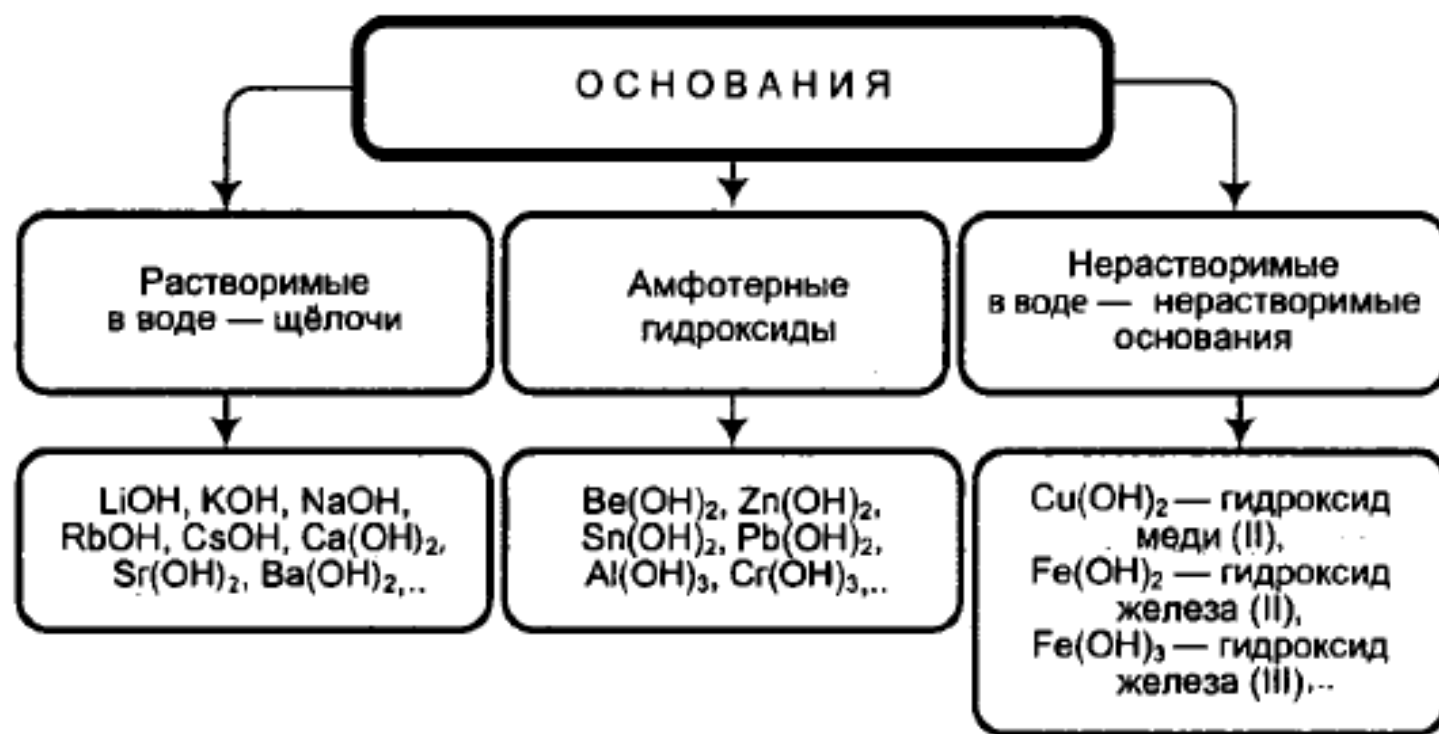
Характерной особенностью **неметаллов** является большее (по сравнению с металлами) число электронов на внешнем энергетическом уровне их атомов. Это определяет их большую способность к присоединению дополнительных электронов, и проявлению более высокой окислительной активности, чем у металлов.

# Основания

Основания (гидроксиды) - это сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксогрупп (-ОН).

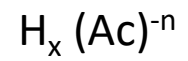


Следует отметить, что и основания и кислоты относятся к классу гидроксидов, так как содержат гидроксогруппы (-ОН). Поэтому кислоты также называют кислотными гидроксидами, а основания - основными гидроксидами.



# Кислоты

Кислоты это сложные вещества, состоящие из атомов водорода, способных замещаться на атомы металла, и кислотных остатков.

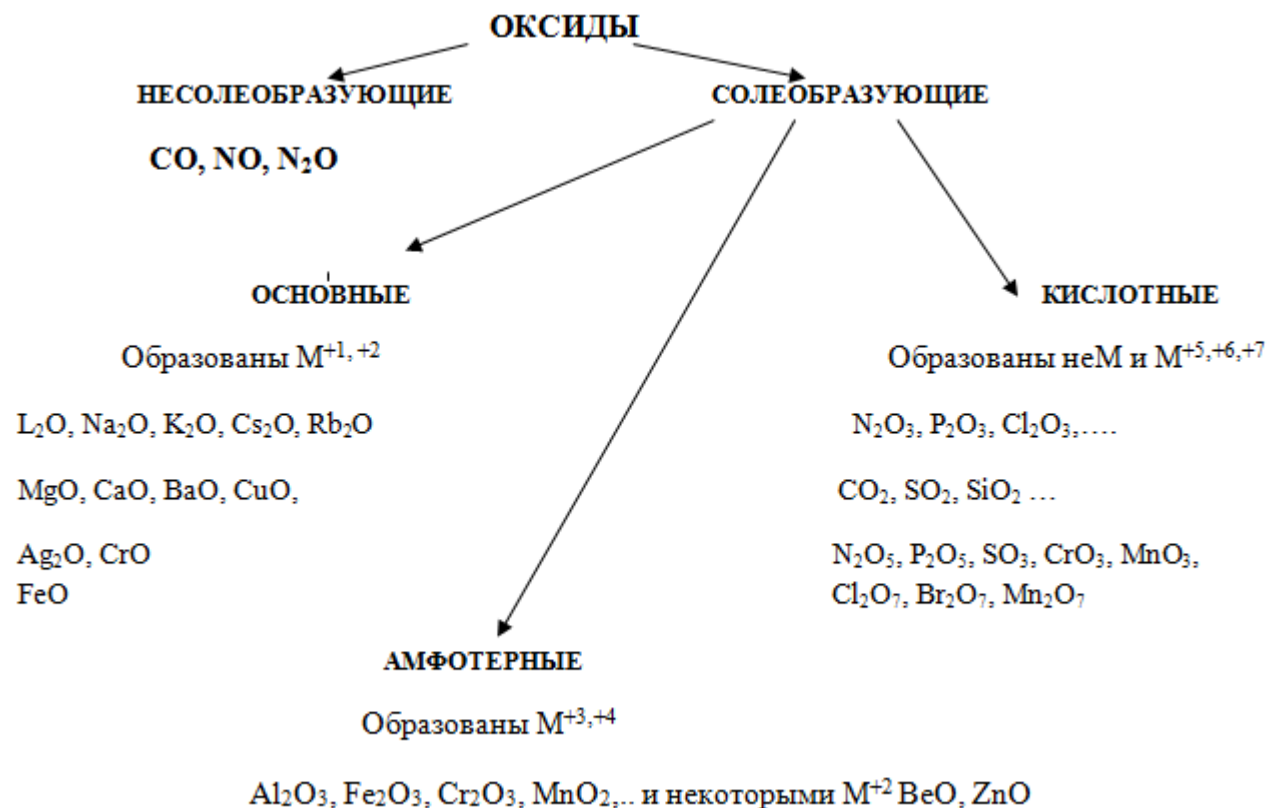






# Оксиды

Оксиды это бинарные соединения, в состав которых входит кислород в степени окисления -2.



# Соли

Соли это сложные вещества, состоящие из катионов металлов и анионов кислотных остатков.

