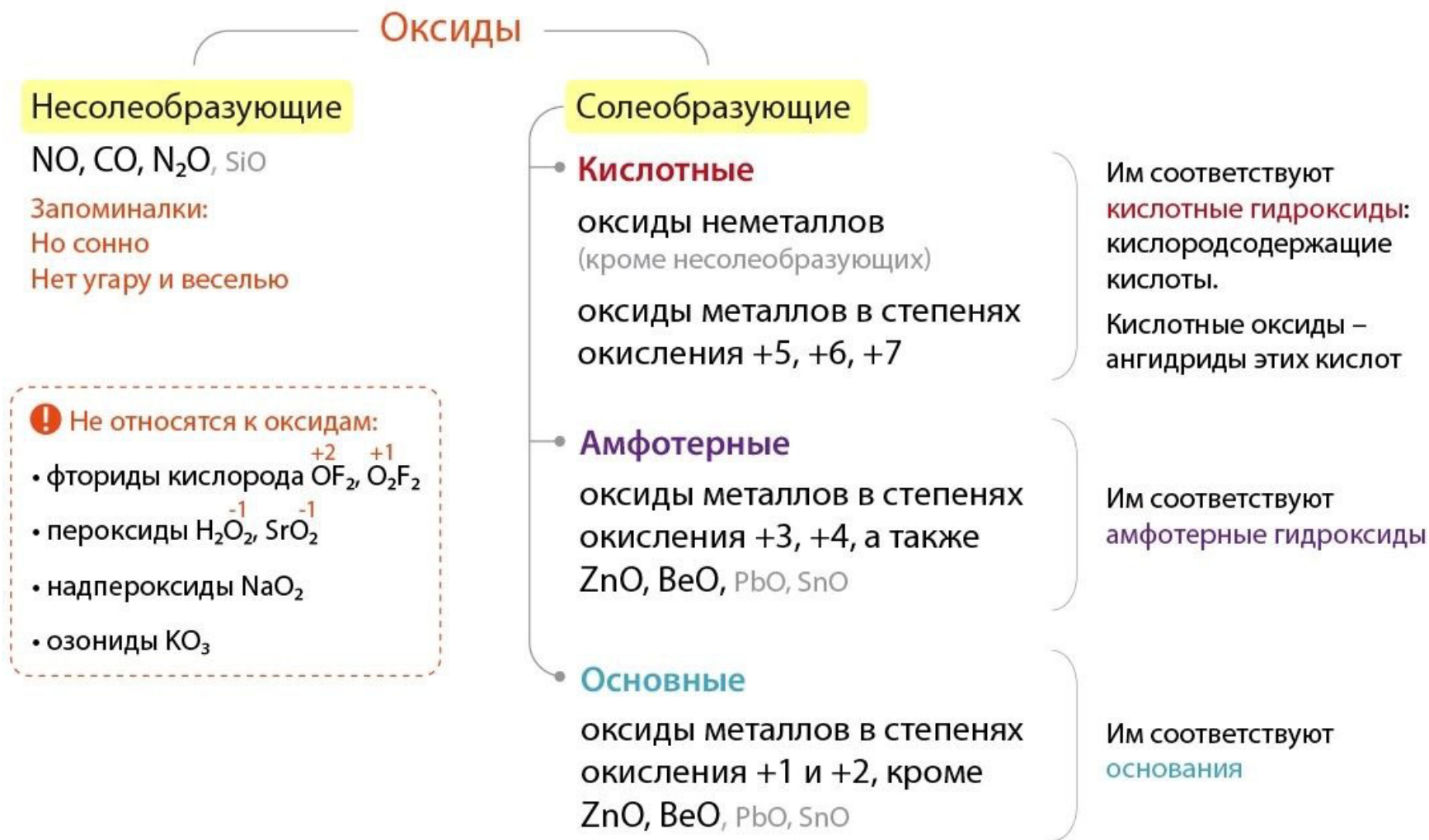
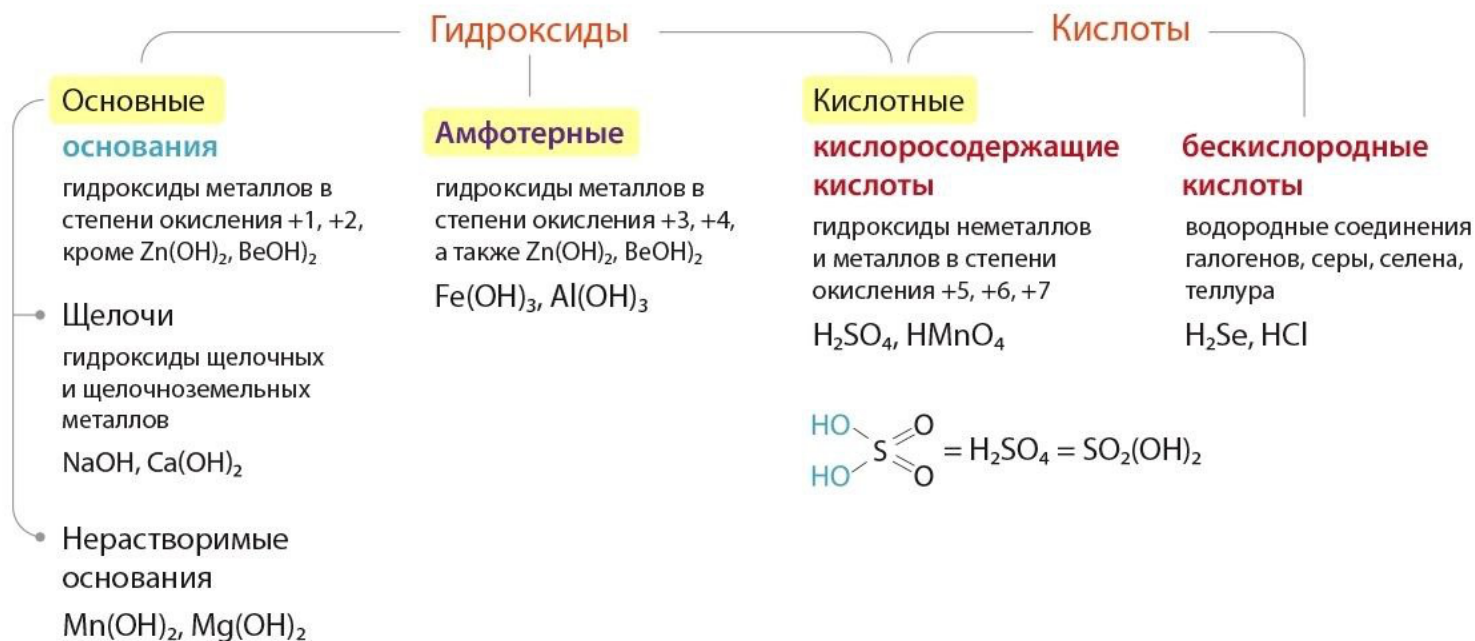
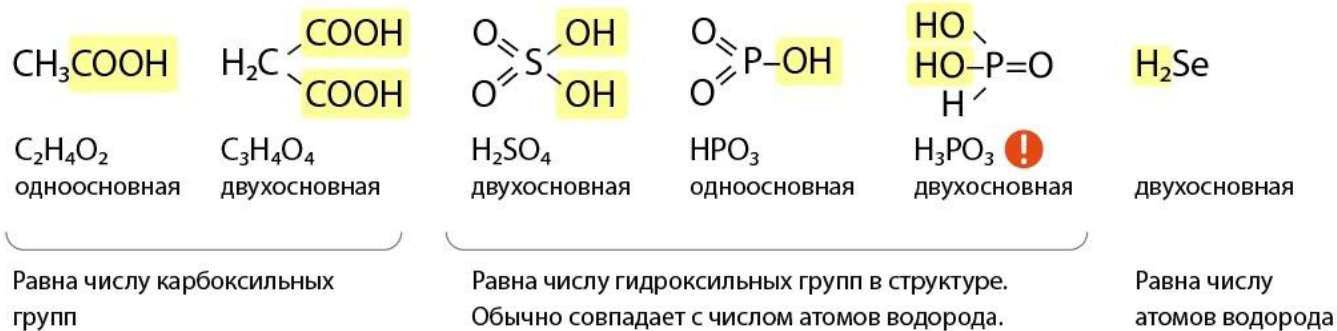




Инфографика к заданию №5 ЕГЭ по химии



**Основность кислот**



Соли

Средние

содержат катионы металлов (аммония) и кислотные остатки, в которых замещены все возможные атомы водорода
 NH_4Cl , CaCO_3 , NaAlO_2

Кислые

содержат «кислые» (способные к замещению) атомы водорода в анионе
 KHCO_3 , Ba(HS)_2

Основные

содержат OH-группы (кусочек основания) в катионе
 $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$

Комплексные

содержат сложный катион или анион
 $\text{Na}_2[\text{Zn(OH)}_4]$
 $\text{K}_3[\text{Fe(CN)}_6]$

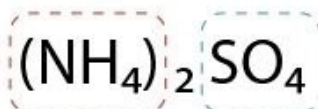
Двойные

содержат два разных катиона:
 Me^{n+} , Me^{m+} или
 Me^{n+} , NH_4^+
 $\text{KAl(SO}_4)_2$
 $\text{Fe(NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$

Смешанные

содержат анионы двух разных кислот
 Ca(OCI)Cl

Средняя соль



Катион

Анион

Нет незамещенных водородов

Кислая соль



Катион

Анион

Есть незамещенные водороды

Средняя соль



Анион

Катион

Атомы водорода в CH_3- не «кислые»



Соединения хлора

	ОКСИД	КИСЛОТА	СОЛЬ
+7 max	Cl_2O_7	HClO_4 хлорная	NaClO_4 перхлорат
+5	Cl_2O_5 не существует	HClO_3 хлорноватая	NaClO_3 хлорат
+3	Cl_2O_3 нестабилен	HClO_2 хлористая	NaClO_2 хлорит
+1	Cl_2O	HClO хлорноватистая	NaClO гипохлорит
0			
-1 min	—	HCl хлороводородная элементароводородная	NaCl хлорид

