

1) Оксиды, классификация.

Оксиды			
Основ-ные	Амфотер-ные	Кислотные	Несоле-образующие
Оксиды металлов в степенях окисления +1, +2, <u>кроме амфотерных.</u>	Оксиды металлов в степенях окисления +2: Be, Zn, Sn, Pb; +3: Al, Cr, (Fe) +4: Sn, Mn, Ti	1) Оксиды неметаллов, <u>кроме несолеобразующих</u> 2) Оксиды металлов в степенях окисления от +5 и выше.	Оксиды неметаллов, которым не соответствуют кислоты. NO, N₂O, CO, SiO
Солеобразующие			

3)

CuO	NO	BaO	ZnO
MnO ₂	CO ₂	SnO ₂	N ₂ O ₅
Fe ₂ O ₃	N ₂ O ₃	As ₂ O ₃	Cr ₂ O ₃
CrO	Cl ₂ O ₇	Ag ₂ O	N ₂ O
CrO ₃	SO ₃	WO ₃	Mn ₂ O ₇

2) Типы солей.

СОЛИ					
Средние	Кислые	Основ- ные	Двой- ные	Сме- шанн ые	Комплексные
Продукт полного замещения атомов водорода в кислоте на металл	Продукт неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл	Продукт неполного замещения ОН- групп на кислотный остаток	Содержат два разных металла и один кислотный остаток	Содержат один металл и несколько кислотных остатков	Содержат комплексный катион или анион – атом металла, связанный с несколькими лигандами.
AlCl₃	KHSO₄	FeOHCl	KAl(SO₄)₂ KNaSO₄	CaClBr	K₂[Zn(OH)₄] [Cu(NH₃)₄]SO₄

CuSO₄	Na₃PO₄	K₂[HgI₄]
KHCO₃	Ba(OCl)Cl	(NH₄)Fe(SO₄)₂
(NH₄)₂SO₄	Ca(CH₃COO)₂	(NH₄)₂HSO₄
Сульфат железа (III)-калия	Хлорат бария	Хлорид-гипохлорит кальция
Гидросульфид натрия	Гексагидроксоалюминат натрия	Перманганат натрия

$KCl \cdot MgCl_2$	$AlOH(CH_3COO)_2$	$(CuOH)_2CO_3$
$Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$	$K_2Cr_2O_7$	$[Cu(NH_3)_2]Cl$
$K_4[Fe(CN)_6]$	$Pb(HSO_4)_2$	$Ba(NO_2)_2$
Дигидрофосфат натрия	Гидрокарбонат аммония	Хромат бария
Гидроксохлорид алюминия	Гексагидроксохромат(III) калия	Дихромат натрия
Перхлорат калия	Гексагидрат сульфата железа (II)	Пропаноат натрия
Формиат аммония	Хлорид-сульфат алюминия	Сульфат тетраамминмеди (II)

3)Классификация веществ.

CuO	$\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$	Cl_2O_7
HCl	$\text{Ba}(\text{HS})_2$	$(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$
H_2SiO_3	P_2O_5	BaO
KHCO_3	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	$\text{H}_2[\text{SiF}_6]$
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	NaOH	$\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	Cl_2O	NaH_2PO_4
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$	BeO
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	HNO_3	$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$