Классификация неорганических веществ

Вещества

сложные → Оксиды, Гидроксиды, Соли

простые → Металлы, неметаллы

Оксиды ЭО$^{-2}$

Солеобразующие → основные, амфотерные, кислотные

Несолеобразующие
NO, N_2O, CO, SiO

основные
Оксиды Me^{+1}; Me^{+2}, кроме ZnO, BeO, SnO, PbO

амфотерные
Оксиды Me^{+3}; Me^{+4} а также ZnO, BeO, SnO, PbO

кислотные
Оксиды Me^{+5}; Me^{+6}; Me^{+7}, а также оксиды неметаллов

Гидроксиды

основания
гидроксиды Me^{+1}; Me^{+2}, кроме $Zn(OH)_2$, $Be(OH)_2$, $Sn(OH)_2$, $Pb(OH)_2$

амфотерные гидроксиды
гидроксиды Me^{+3}; Me^{+4} а также $Zn(OH)_2$, $Be(OH)_2$, $Sn(OH)_2$, $Pb(OH)_2$

кислородсодержащие кислоты(кислотные гидроксиды)
гидроксиды Me^{+5}; Me^{+6}; Me^{+7}, а также гидроксиды неметаллов H_2SO_4, HNO_3 и другие

Основания (MeOH)

Растворимые (щелочи)
гидроксиды I-A, II-A группы, кроме $Be(OH)_2$, $Mg(OH)_2$

нерастворимые

Кислоты (HR)

бескислородные
HCI, H_2S, HBr

одноосновные
HCI, HNO_3,

двухосновные
H_2S, H_2SO_4,

трёхосновные
H_3PO_4

кислородсодержащие
HNO_3, H_2SO_4, H_3PO_4

Соли (MeR)

средние
MeR

кислые
Me**H**R

основные
Me**OH**R

двойные
$\mathbf{Me_1Me_2}$ R

комплексные
$\mathbf{Na_3(Al(OH)_6)}$