

Классификация неорганических веществ

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОСТЫЕ

МЕТАЛЛЫ
(K, Na, Ba)

НЕМЕТАЛЛЫ
(S, P, H₂)

ИНЕРТНЫЕ ГАЗЫ
(Ne, He, Kr)

СЛОЖНЫЕ

ОКСИДЫ

ОСНОВАНИЯ

АМФОТЕРНЫЕ
ГИДРОКСИДЫ

КИСЛОТЫ

СОЛИ

ОКСИДЫ

НЕСОЛЕОБРАЗУЮЩИЕ

NO, CO, N₂O

СОЛЕОБРАЗУЮЩИЕ

Основные
Na₂O, K₂O, CaO, FeO

Кислотные
CO₂, NO₂, SO₂

Амфотерные
Al₂O₃, Fe₂O₃, ZnO

ОСНОВАНИЯ

РАСТВОРИМЫЕ
(ЩЕЛОЧИ)
NaOH, KOH, Ba(OH)₂

НЕРАСТВОРИМЫЕ
Fe(OH)₂, Mn(OH)₂

КИСЛОТЫ

БЕСКИСЛОРОДНЫЕ
HCl, H₂S, HI

КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ
H₂SO₄, H₂CO₃

АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ

Al(OH)₃, Fe(OH)₃, Zn(OH)₂

К обычным гидроксидам относятся растворимые и нерастворимые основания + кислородсодержащие кислоты

СОЛИ

СРЕДНИЕ
NaCl, H₂SO₄

ДВОЙНЫЕ
KNaCO₃, KAl(SO₄)₂

КИСЛЫЕ
NaHS, Ca(HCO₃)₂

СМЕШАННЫЕ
CuBrCl,

ОСНОВНЫЕ
CaOHCl, (CuOH)₂CO₃

КОМПЛЕКСНЫЕ
[Cu(NH₃)₄]SO₄

