

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

КЛАССЫ СОЕДИНЕНИЙ

ПРОСТЫЕ

МЕТАЛЛЫ

НЕМЕТАЛЛ
Ы

СЛОЖНЫЕ

ОКСИДЫ

ОСНОВАНИЯ

КИСЛОТ
Ы

СОЛИ

СОЛЕОБРАЗУЮЩИЕ

НЕСОЛЕОБРАЗУЮЩ
ИЕ

оксиды неметаллов
со степенью
окисления +1 и +2

ОСНОВНЫЕ

АМФОТЕРНЫЕ
КИСЛОТНЫЕ

ОКСИДЫ
металлов со
степенью
окисления
+1, +2

ОКСИДЫ металлов со
степенью окисления +2,
+3, +4

ОКСИДЫ неметаллов
со степенью
окисления +3 и >

ОКСИДЫ металлов со
степенью окисления
+4 и >

Основные оксиды

K_2O Na_2O MgO Cu_2O
 FeO MnO Mn_2O_3

Основания

KOH $NaOH$ $Mg(OH)_2$ $CuOH$ $Fe(OH)_2$ $Mn(OH)_3$
 $Mn(OH)_3$

Афотерные оксиды

MnO_2

Амфотерные гидроксиды

$Zn(OH)_2$

H_2ZnO_2

$Al(OH)_3$

H_3AlO_3

$HAIO_2 + H_2O$

Кислотные оксиды

SO_3
 P_2O_5
 Mn_2O_7

Кислоты

H_2SO_4
 H_3PO_4
 $HMnO_4$

- Несолеобразующие оксиды не вступают в реакцию с кислотами и щелочами



- **Основные и кислотные оксиды растворяются в воде, если в результате реакции образуются растворимые в воде основания и кислоты**



- **Основные и кислотные оксиды взаимодействуют между собой** (кислотный оксид газообразный – реакция идет при комнатной температуре; кислотный оксид не растворим в воде – реагенты нагревают)

