

Óxidos

FUNÇÕES INORGÂNICAS

ÁCIDOS

HNO_3
 H_2SO_4
 HCl
 HF

BASES

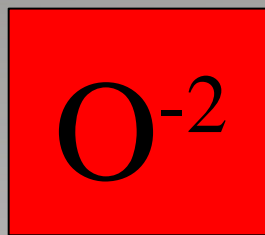
NaOH
 KOH
 Ca(OH)_2
 Mg(OH)_2

SAIS

NaNO_3
 K_2SO_4
 CaCl_2
 MgF_2

ÓXIDOS

CO_2
 CO
 NO_2
 NO



ÓXIDOS

- Óxido - Composto binário de oxigênio com outro elemento menos eletronegativo.

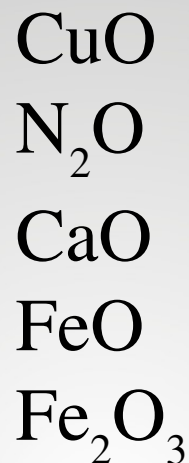
MOLECULARES

AMETAIS
+
AMETAIS



Ametal+O = óxido molecular

IÔNICOS



AMETAIS
+
METAIS

Metal+O = óxido molecular

ÓXIDOS

NOMENCLATURA

MOLECULAR

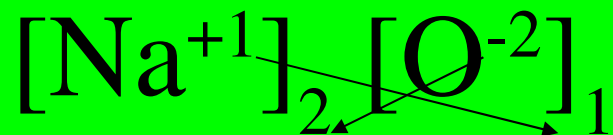
[PREFIXO] + ÓXIDO DE
[PREFIXO] + ELEMENTO

NO = MONÓXIDO DE
~~MONONITROGÊNIO~~

Cl_2O_6 = HEXÓXIDO DE
DICLORO

IÔNICO

ÓXIDO DE SÓDIO



ÓXIDOS

CLASSIFICAÇÃO

ÁCIDOS

BÁSICOS

NEUTROS

ANFÓTEROS

ÓXIDOS ÁCIDOS OU ANIDRIDOS

ÓXIDOS ÁCIDOS REAGEM COM ÁGUA PARA FORMAR ÁCIDOS

Ametal
+
oxigênio



CLASSIFICAÇÃO

ÁCIDOS

BÁSICOS

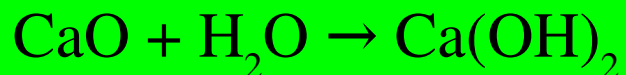
NEUTROS

ANFÓTEROS

ÓXIDOS BÁSICOS

ÓXIDOS BÁSICOS REAGEM COM ÁGUA PARA FORMAR BASES

Metal alc.
Ou alc. ter.
+
oxigênio



ÓXIDOS

CLASSIFICAÇÃO

ÁCIDOS

BÁSICOS

NEUTROS

ANFÓTEROS

ÓXIDOS NEUTROS

ÓXIDOS NEUTROS NÃO REAGEM COM ÁGUA,
ÁCIDOS OU BASES

Ametal
+
oxigênio

CO
NO
N₂O

CLASSIFICAÇÃO

ÁCIDOS

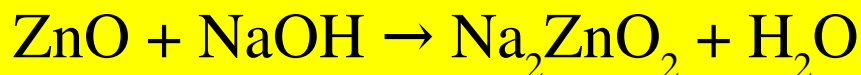
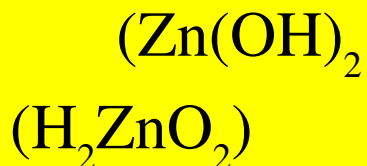
BÁSICOS

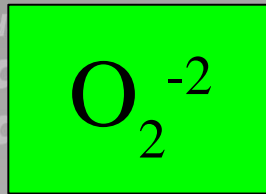
NEUTROS

ANFÓTEROS

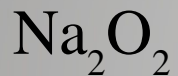
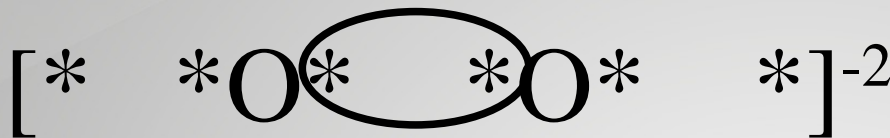
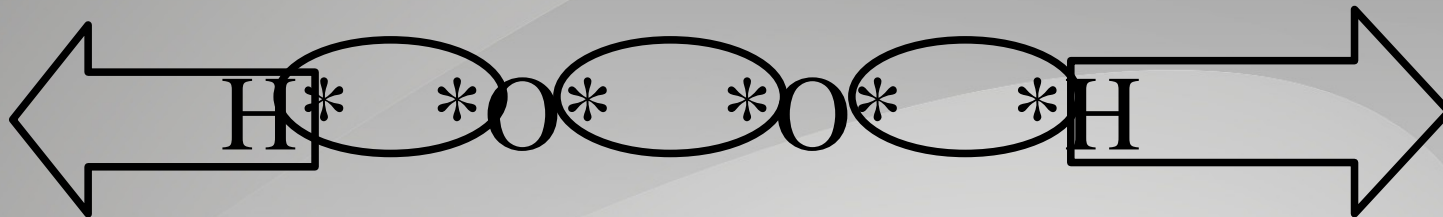
ÓXIDOS ANFÓTEROS

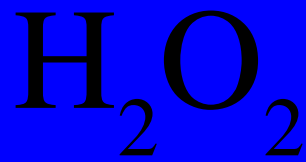
ÓXIDOS ANFÓTEROS REAGEM COM ÁCIDOS OU BASES
FORMANDO SAL E ÁGUA



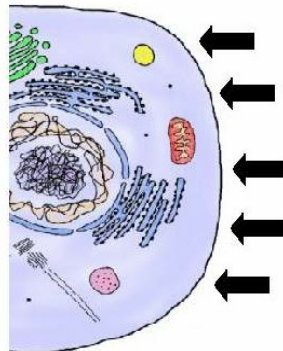


PERÓXIDOS





COTIDIANO



ÓXIDOS

COTIDIANO

