

Nomenclatura de compuestos inorgánicos

Nombre:_____ Grupo: _____



1. Une la fórmula con la función química que le corresponde

$M^{+x}O^{-2}$	Anhidrido
$H^{+1}NM^{-x}$	Hidroxido
$M^{+x}(OH)^{-1}$	Acido oxácido
$H^{+1}NM^{+x}O^{-2}$	Oxido
$NM^{+x}O^{-2}$	Acido hidrácido



2. Identifica poniendo en el cuadro las letras correspondientes a la función química del compuesto:

OB: Para un óxido básico, **AH**: Hidrácidos, **SH**: Sales haloideas, **HO**: Hidróxidos,
OA: Para un anhídrido, **AO**: Oxácidos, **SO**: Sales oxisales

MgF_2		CO_2		UO_3	
K_2S		$CaSO_4$		$Al(OH)_3$	
HI		$MgCO_3$		H_3PO_3	
Ni_2S_3		CaC_2		H_5IO_6	
$AgCl$		$Ba(ClO_2)_2$		SiO	
SO_2		KCO_3		$Ce(SO_4)_2$	
$Ca(OH)_2$		$PbSO_3$			
$Ba(OH)_2$		$Fe(NO_2)_2$			
ZnO		$KClO_4$			
PbO_2		$NaOH$			
SO_3		BaO_2			
TiO_2		$HgCl_2$			
HNO_2		Na_2O			
HIO		$H_2Cr_2O_7$			
ClO_3		$CaCrO_4$			
NO_3		$KMnO_4$			
Br_2O		MnO_2			
H_2SO_4		$Mg(OH)_2$			

LIVEWORKSHEETS



3. Completa la tabla, según el aspecto indicado en cada fila.

COMPUESTO	N. CLÁSICA	N. STOCK	N. IUPAC
CO_2			
			Pentaóxido de dinitrógeno
	Anhídrido sulfúrico		
		Óxido de hierro II	
PbO_2			
Al_2O_3			
	Oxido sódico		
			Monóxido de niquel
		Oxido de oro III	
$K\ O_2$			
As_2O_3			
	Anhídrido silicico		
Br_2O_7			
			Trióxido de dicobalto
		Oxido de iodo V	

4. Escribe el **pH** que tendrán cada una de las siguientes sustancias:

Ácido, Básico o Neutro

HCl	
$MgCl_2$	
H_2SO_4	
NaClO	
KOH	
$FeCl_3$	
CuBr	
$CuBr_2$	
$Au(OH)_3$	



LIVEWORKSHEETS