

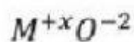


Nomenclatura de compuestos inorgánicos

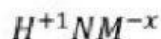
Nombre: _____ Grupo: _____



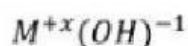
1. Une la fórmula con la función química que le corresponde



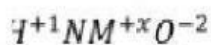
Anhidrido



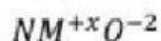
Hidroxido



Acido oxácido



Oxido



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 ₂ S	☐	CaSO ₄	☐	Al(OH) ₃	☐
HI	☐	MgCO ₃	☐	H ₃ PO ₃	☐
Ni ₂ S ₃	☐	CaC ₂	☐	H ₅ IO 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 ₂ O	☐		
HIO	☐	H ₂ Cr ₂ O ₇	☐		
ClO ₃	☐	CaCrO ₄	☐		
NO ₃	☐	KMnO ₄	☐		
Br ₂ O	☐	MnO ₂	☐		
H ₂ SO ₄	☐	Mg(OH) ₂	☐		



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 ₂ O ₃			
	Oxido sódico		
			Monóxido de níquel
		Oxido de oro III	
K O ₂			
As ₂ O ₃			
	Anhídrido silícico		
Br ₂ O 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 ₂ SO ₄	
NaClO	
KOH	
FeCl ₃	
CuBr	
CuBr ₂	
Au(OH) ₃	

