

Practico de Quimica

1. Complete el siguiente cuadro, con los nombres de los compuestos formados:



2. Nomenclatura: nombre las 3 formas generales que se usan para nombrar un compuesto
3. a) Óxidos ácidos y básicos

OXIDOS BASICOS

Nº.	FÓRMULA	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA	N. TRADICIONAL
1.	PbO ₂			
2.	SO			
3.	Cl ₂ O			
4.	Cl ₂ O ₃			
5.	Cl ₂ O ₅			
6.	Br ₂ O			
7.	Br ₂ O ₃			
8.	Br ₂ O ₅			
9.	I ₂ O			
10.	I ₂ O ₅			
11.	I ₂ O ₇			
12.	SO ₃			
13.	SeO ₂			
14.	SeO ₃			
15.	TeO ₂			
16.	TeO ₃			
17.	N ₂ O ₃			
18.	N ₂ O ₅			
19.	P ₂ O ₃			
20.	P ₂ O ₅			
21.	As ₂ O ₃			
22.	As ₂ O ₅			
23.	Sb ₂ O ₃			
24.	Sb ₂ O ₅			
25.	B ₂ O ₃			
26.	CO			
27.	CO ₂			

OXIDOS ACIDOS

FORMULA	IUPAC	STOCK	TRADICIONAL
CO ₂			
SO ₂			
SO ₃			
N ₂ O ₃			
N ₂ O ₅			
Cl ₂ O			
Cl ₂ O ₃			
Cl ₂ O ₅			
Cl ₂ O ₇			

b) Complete el siguiente cuadro

SnO			óxido estannoso
SnO ₂			
		óxido de manganeso (II)	
Mn ₂ O ₃			óxido mangánico
NO	(mon)óxido de nitrógeno		
NO ₂			Óxido nítrico
BeO			
			óxido áurico
		óxido de calcio	
CrO			
	trióxido de dicromo		
HgO			
		óxido de mercurio (I)	
PtO ₂			
		óxido de cobalto (III)	
CO	monóxido de carbono		