

Ejercicios “Nomenclatura de óxidos, bases y oxoácidos”

Nombre: _____ Grupo: _____ Fecha: _____

Ejercicio 1. Nomenclatura Stock para óxidos metálicos

Instrucciones: completa la tabla siguiente con la fórmula y el nombre del óxido que se forma al reaccionar el oxígeno con el metal respectivo.

No.	Metal		Oxido metálico	
	Símbolo	No. de oxidación (<i>verificalo</i>)	Fórmula	Nombre
1)	Na	1+		
2)	K	1+		
3)	Mg	2+		
4)	Ca	2+		
5)	Cr	2+		
6)	Mn	3+		
7)	Fe	2+		
8)	Fe	3+		
9)	Cu	1+		
10)	Cu	2+		

Ejercicios “Nomenclatura de óxidos, bases y oxoácidos”

Nombre: _____ Grupo: _____ Fecha: _____

Ejercicio 2. Nomenclatura Stock para óxidos no metálicos

Instrucciones: completa la tabla siguiente con la fórmula y el nombre del óxido que se forma al reaccionar el oxígeno con el no metal respectivo.

No.	Metal		Oxido no metálico	
	Símbolo	No. de oxidación (verificalo)	Fórmula	Nombre
1)	C	4+		
2)	N	3+		
3)	N	5+		
4)	S	4+		
5)	S	6+		
6)	Se	4+		
7)	Se	6+		
8)	Cl	1+		
9)	Cl	7+		
10)	I	5+		

Ejercicios “Nomenclatura de óxidos, bases y oxoácidos”

Nombre: _____ Grupo: _____ Fecha: _____

Ejercicio 3. Nomenclatura Stock para bases

Instrucciones: completa la tabla siguiente con la fórmula y el nombre de la base que se forma a partir de la reacción del agua con el óxido metálico respectivo.

No.	Óxido metálico		Base	
	Símbolo	No. de oxidación del metal	Fórmula	Nombre
1)	Na ₂ O			
2)	K ₂ O			
3)	MgO			
4)	CaO			
5)	CrO			
6)	Mn ₂ O ₃			
7)	FeO			
8)	Fe ₂ O ₃			
9)	Cu ₂ O			
10)	CuO			

Ejercicios “Nomenclatura de óxidos, bases y oxoácidos”

Nombre: _____ Grupo: _____ Fecha: _____

Ejercicio 4. Nomenclatura tradicional para oxoácidos

Instrucciones: completa la tabla siguiente con la fórmula y el nombre del oxoácido que se forma a partir de la reacción del agua con el óxido no metálico respectivo.

No.	Óxido metálico		Oxoácido	
	Símbolo	No. de oxidación del no metal	Fórmula	Nombre
1)	CO ₂		H ₂ CO ₃	
2)	N ₂ O ₃		HNO ₂	
3)	N ₂ O ₅		HNO ₃	
4)	SO ₂		H ₂ SO ₃	
5)	SO ₃		H ₂ SO ₄	
6)	P ₄ O ₆		H ₃ PO ₃	
7)	P ₅ O ₁₀		H ₃ PO ₄	
8)	Cl ₂ O		HClO	
9)	Cl ₂ O ₇		HClO ₄	
10)	I ₂ O ₅		HIO ₃	