



1. COMPLETE LA TABLA.

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA OXIDOS			
	N. SISTEMÁTICA	N. DE STOCK	N. TRADICIONAL
BaO	(mon)óxido de bario		
Na <sub>2</sub> O	(mon)óxido de disodio		
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de dialuminio		
CoO	(mon)óxido de cobalto		
CuO	(mon)óxido de cobre		
	óxido de dicobre		
			óxido ferroso
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			óxido férrico
Rb <sub>2</sub> O	óxido de dirrubidio		
MgO			
PbO			
	óxido de dipotasio		

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA OXIDOS			
Recomendamos la nomenclatura sistemática y la de Stock en la formulación de los óxidos tanto básicos como ácidos, pero por la aplicación que tiene éstos últimos en el correcto aprendizaje de los ácidos oxoácidos vamos a insistir en la nomenclatura tradicional de los óxidos ácidos (anhídridos).			
FORMULA	N. SISTEMÁTICA	N. DE STOCK	TRADICIONAL
Cl <sub>2</sub> O	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)	anhídrido hipocloroso
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)	anhídrido cloroso
Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>			
SO			anhídrido hiposulfuroso
SO <sub>2</sub>		óxido de azufre (IV)	
SO <sub>3</sub>			
Br <sub>2</sub> O	(mon)óxido de dibromo		
Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
	pentaóxido de dibromo		
			anhídrido perbrómico
		óxido de selenio (II)	

2. CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

- 2.1. Seleccione el tipo de nomenclatura empleada. óxido de cromo (III)
- A. Nomenclatura tradicional
  - B. Nomenclatura Stock
  - C. Nomenclatura Sistemática
- 2.2. Escriba verdadero o falso al siguiente enunciado. La Fórmula correcta para el compuesto óxido aúrico es Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Verdadero

Falso

2.3. seleccione el nombre correcto para el compuesto  $\text{Ni}_2\text{O}_3$

óxido de hierro (II)

óxido níquelico

óxido Niqueloso

óxido de nitrógeno

2.4. Escriba la valencia con la que trabaja el metal  $\text{Cu}_2\text{O}$

+ 2

+ 1

+ 3

-1

2.5. El oxígeno en la formulación de óxidos trabaja con valencia

+2

+1

**3. Equilibre las siguientes reacciones.**

