



FUNCIONES ÓXIDOS E HIDRÓXIDOS

Evaluación I Unidad III (parte II)

ESTUDIANTE:

1. Nombrar los siguientes óxidos en las tres nomenclaturas químicas.

ÓXIDO	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
Na_2O			
BaO			
Li_2O			
PbO_2			
SO_3			
CuO			
NO_2			

2. Escribir la fórmula de los siguientes óxidos.

ÓXIDO	TRADICIONAL	IUPAC	SISTEMÁTICA
	Óxido Platínico	Óxido de Platino (IV)	Di Óxido de Platino
	Óxido Platinoso	Óxido de Platino (II)	Monóxido de Platino
	Óxido Áurico	Óxido de Oro (III)	Tri Óxido de Di Oro
	Óxido Auroso	Óxido de Oro (I)	Monóxido de Di Oro
	Óxido Plumboso	Óxido de Plomo (II)	Monóxido de Plomo
	Óxido Plúmbico	Óxido de Plomo (IV)	Di Óxido de Plomo
	Óxido de Berilio	Óxido de Berilio (II)	Monóxido de Berilio
	-----	Óxido de Cromo (VI)	Tri Óxido de Cromo

3. Nombrar los siguientes hidróxidos en las tres nomenclaturas químicas.

HIDROXIDO	TRADICIONAL	SISTEMATICA	STOCK
Li(OH)			
Ba(OH) ₂			
Fe(OH) ₃			
Cr(OH) ₃			
Al(OH) ₃			
Fe(OH) ₂			
Pb(OH) ₄			

4. Completar la siguiente tabla.

Nombre	Fórmula
Hidróxido de escandio	
Dihidróxido de titanio	
Hidróxido de paladio(II)	
Trihidróxido de hierro	
Hidróxido de plata(1+)	
Hidróxido de bario	
Hidróxido de amonio	
Trihidróxido de oro	
Hidróxido de calcio	
Hidróxido de plomo(4+)	