

## HOJA DE TRABAJO No. 2

### BINARIOS CON OXÍGENO (ÓXIDOS)

APELLIDOS	NOMBRES	GRADO-SECCIÓN	/ / FECHA
-----------	---------	---------------	--------------

#### SISTEMAS DE NOMENCLATURA

INSTRUCCIONES: Determine los nombres en los tres sistemas para los siguientes compuestos.

$\text{Ni}_2\text{O}_3$	S.S.		$\text{PbO}_2$	S.S.	
	S.E.			S.E.	
	S.F.			S.F.	
$\text{Tc}_2\text{O}_7$	S.S.		$\text{CoO}$	S.S.	
	S.E.			S.E.	
	S.F.			S.F.	
$\text{V}_2\text{O}_5$	S.S.		$\text{Au}_2\text{O}$	S.S.	
	S.E.			S.E.	
	S.F.			S.F.	
$\text{CrO}_3$	S.S.		$\text{Mn}_2\text{O}_7$	S.S.	
	S.E.			S.E.	
	S.F.			S.F.	
$\text{BeO}$	S.S.		$\text{Li}_2\text{O}$	S.S.	
	S.E.			S.E.	
	S.F.			S.F.	

#### FÓRMULAS DE COMPUESTOS

INSTRUCCIONES: Escriba la fórmula química para los siguientes compuestos.

FÓRMULA	NOMBRE DEL COMPUESTO
	Óxido de Talio (III)
	Óxido Mercurico
	Óxido de Rutenio (VII)
	Trióxido de Dilantano
	Óxido Rádico
	Óxido de Cadmio
	Pentaóxido de Vanadio
	Óxido Argentico
	Óxido de Cobre (II)
	Óxido Plúmbico