

Nombre: _____

Curso: _____



Comienza con estas actividades, un poco más fáciles:

1. Nombra estos compuestos:	Bloque A
P_2O_3	Sistemática con prefijos numerales
H_2CO_3	Tradicional
$CaBr_2$	Sistemática con prefijos numerales
$NaOH$	Sistemática con prefijos numerales
CuH	Sistemática con n° de oxidación
$HClO_3$	Tradicional
$CaSO_3$	Tradicional
$Hg(OH)_2$	Sistemática con n° de oxidación
Na_2O	Sistemática con prefijos numerales
NiH_3	Sistemática con n° de oxidación

2. Formula estos compuestos:	Bloque B
	hidróxido de aluminio
	óxido de cobalto(III)
	dihidruro de hierro
	ácido sulfúrico
	cloruro de potasio
	óxido de berilio
	sulfuro de níquel(III)
	dihidrogeno(trioxidosulfato)
	cloruro de hidrógeno
	selenuro de rubidio



Y concéntrate con especial atención en estas otras, un poco más complicadas:

3. Nombra estos compuestos:	Bloque C
H_2SeO_4	Tradicional
PbH_4	Sistemática con n° de oxidación
$HClO$	De hidrógeno con prefijos numerales
HI	Sistemática con prefijos numerales
$Ni(ClO_2)_2$	Tradicional
Mg_3P_2	Sistemática con prefijos numerales

4. Formula estos compuestos:	Bloque D
	sulfato de mercurio(II)
	oxoión nitrito
	fosfato de bario
	ácido perclórico
	dicloruro de heptaoxígeno
	trihidroxidooxidofósforo



Para finalizar, analiza tus resultados. ¿Qué conclusiones puedes extraer?

	Bloque A (2,60)	Bloque B (2,60)	Bloque C (2,40)	Bloque D (2,40)	Total = 10
Correctas					CALIFICACIÓN
Puntuación					

