

Nombre: \_\_\_\_\_

Curso: \_\_\_\_\_



Comienza con estas actividades, un poco más fáciles:

1. Nombra estos compuestos:	Bloque A
CoH <sub>2</sub>	Sistemática con nº de oxidación
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Sistemática con prefijos numerales
CaCO <sub>3</sub>	Tradicional
CuOH	Sistemática con nº de oxidación
HNO <sub>3</sub>	Tradicional
AlCl <sub>3</sub>	Sistemática con prefijos numerales
Mg(OH) <sub>2</sub>	Sistemática con nº de oxidación
NaClO	Tradicional
H <sub>3</sub> SiO <sub>4</sub>	Sistemática de adición
CuI <sub>2</sub>	Sistemática con nº de oxidación

2. Formula estos compuestos:	Bloque B
ácido hipoyodoso	
hidruro de estroncio	
óxido de potasio	
hidróxido de aluminio	
ácido clórico	
sulfuro de hierro(II)	
óxido de mercurio(I)	
cloruro de potasio	
nitrato de sodio	
hidróxido de plata	



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

3. Nombra estos compuestos:	Bloque C
H <sub>2</sub> S	Sistemática con prefijos numerales
Pb(OH) <sub>2</sub>	Sistemática con nº de oxidación
Ni <sub>3</sub> (BO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Tradicional
Na <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	Sistemática (de composición)
Fe <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	Sistemática con nº de oxidación
Hg(ClO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Tradicional

4. Formula estos compuestos:	Bloque D
silicato de aluminio	
hidrogeno(dioxidonitrato)	
oxoanión sulfito	
ácido arsenoso	
bromuro de hidrógeno	
ácido peryódico	



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					<b>CALIFICACIÓN</b>
Puntuación					