

Nombre:		4° ESO A-B
---------	--	------------

1.- Formula los siguientes compuestos:

Compuesto	Fórmula
Trióxido de Dicloro	Cl_2O_3
Ácido perclórico	$\text{Cl}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{Cl}_2\text{O}_8 = \text{HClO}_4$
Hidruro Auroso	AuH
Carbonato Sódico	$\text{C}_2\text{O}_4 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3$
Nitrato de Aluminio	$\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{NO}_6 = \text{HNO}_3 = \text{Al}(\text{NO}_3)_3$
Silano	SiH_4
Tetrahidróxido de plomo	$\text{Pb}(\text{OH})_4$
Dioxonitrato (III) de Hidrógeno	$\text{N}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{N}_2\text{O}_4 = \text{HNO}_2$
Ácido clorhídrico	HCl
Dioxoyodato (III) de Berilio	$\text{I}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{I}_2\text{O}_4 = \text{HIO}_2 = \text{Be}(\text{IO}_2)_2$

2.- Nombre los siguientes compuestos; los impares mediante N. sistemática y los pares mediante N. tradicional.

	Compuesto	Nomenclatura
1	PH_3	Trihidruro de fósforo
2	SO_2	Anhídrido sulfuroso
3	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de níquel
4	MgCl_2	Cloruro de Magnesio o magnésico
5	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de hierro
6	PbCl_4	Cloruro plúmbico
7	H_3PO_4	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno
8	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dicromáto potásico
9	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	Heptaoxodifosfato (V) de sodio
10	CaCO_3	Carbonato cálcico

Nombre:		4° ESO A-B
---------	--	------------

1.- Formula los siguientes compuestos:

Compuesto	Fórmula
Heptaóxido de Dibromo	Br_2O_7
Tetrahidróxido de Plomo	$Pb(OH)_4$
Amoniaco	NH_3
Dioxonitrato (III) de Hidrógeno	HNO_2
Trioxosilicato (IV) de Hidrógeno	$SiO_2 + H_2O \Rightarrow$ H_2SiO_3
Dioxoyodato (III) de Berilio	$I_2O_3 + H_2O \Rightarrow H_2I_2O_4 \Rightarrow HIO_2 \Rightarrow$ $Be(IO_2)_2$
Ácido Sulfídrico	H_2S
Permanganato potásico	$Mn_2O_7 + H_2O \Rightarrow H_2Mn_2O_8 \Rightarrow HMnO_4 \Rightarrow$ $KMnO_4$
Anhídrido hiposulfuroso	$S_2O_2 \Rightarrow$ SO
Cloruro potásico	KCl

2.- Nombre los siguientes compuestos; los impares mediante N. sistemática y los pares mediante N. tradicional.

	Compuesto	Nomenclatura
1	BH_3	<i>Trihidruro de Boro</i>
2	SO_3	<i>Anhídrido Sulfúrico</i>
3	$Pt(OH)_4$	<i>Tetrahidróxido de Platino</i>
4	$NaCl$	<i>Cloruro sódico ó Sal común</i>
5	$HgOH$	<i>Monohidróxido de mercurio</i>
6	$SnCl_4$	<i>Cloruro estáñico</i>
7	H_3PO_4	<i>Tetraoxofosfato (V) de Hidrógeno</i>
8	$K_2Cr_2O_7$	<i>Dicromato potásico</i>
9	$K_4P_2O_7$	<i>Heptaoxidifosfato (V) de potasio</i>
10	$BeCO_3$	<i>Carbonato de berilio</i>