

**Nota: No se permitirán más de 7 fallos, considerando como fallo: Aquél compuesto que no esté completamente bien y/o compuesto no contestado o contestado a medias**

Notas	0	0.25	0.50	0.75	1.0	1.25	1.50	1.75	2.0	2.50	3.0	3.50	3.75	4.0	4.50	5.0	6.0	7.0	8.0	9.0	10
Aciertos	0 / 24	1 / 24	2 / 24	3 / 24	4 / 24	5 / 24	6 / 24	7 / 24	8 / 24	9 / 24	10/24	11/24	12/24	13/24	14/24	17/24	19/24	21/24	22/24	23/24	24/24

1. Nombra los siguientes compuestos por las formas estudiadas en cada caso:

Compuesto	NOMENCLATURA
$O_7Cl_2$	DICLORURO DE HEPTAOXIGENO
$NiO_2$	DIÓXIDO DE NIQUEL. // PERÓXIDO DE NIQUEL (II). // DIÓXIDO (-2) DE NIQUEL (2+)
$Fe(OH)_3$	TRIHIRÓXIDO DE HIERRO. // HIDRÓXIDO DE HIERRO (III). // HIDRÓXIDO DE HIERRO (3+)
$HBrO_3$	ÁCIDO BRÓMICO
$HCl$	CLORURO DE HIDRÓGENO. // CLORANO//. ÁCIDO CLORHÍDRICO
$FeCl_3$	TRICLORURO DE HIERRO. // CLORURO DE HIERRO (III). // CLORURO DE HIERRO (3+)
$H_2SO_2$	ÁCIDO HIPOSULFUROSO
$CuO_2$	DIÓXIDO DE COBRE. // PERÓXIDO DE COBRE (II). // DIÓXIDO (-2) DE COBRE (2+)
$PH_3$	TRIHIDRURO DE FÓSFORO. // FOSFANO. //
$HClO_4$	ÁCIDO PERCLÓRICO
$CuH_2$	DIHIDRURO DE COBRE. // HIDRURO DE COBRE (II). // HIDRURO DE COBRE (2+)
$HCrO_2$	ÁCIDO CROMOSO

2.- Formula los siguientes compuestos. Y en los casos de los ácidos oxoácidos deberás indicar la formación del compuesto

Nombre del compuesto	Fórmula	Formación del Ácido oxoácido, cuando corresponda
Trióxido de dimanganeso	$Mn_2O_3$	
Hidróxido de Aluminio (III)	$Al(OH)_3$	
Hidruro de Plata	$AgH$	
Ácido carbonoso	$H_2CO_2$	El C actúa con +2, por tanto: $CO + H_2O \rightarrow H_2CO_2$
Dióxido de carbono	$CO_2$	
Ácido Iódico	$HIO_3$	El I actúa con +5, por tanto: $O_5I_2 + H_2O \rightarrow H_2I_2O_6 \rightarrow HIO_3$
Dióxido de Bario	$BaO_2$	
Hidróxido de calcio	$Ca(OH)_2$	
Yoduro de Litio	$LiI$	
Ácido sulfhídrico	$H_2S$	
Bromuro de fósforo (III)	$PBr_3$	
Peróxido de Rubidio (I)	$Rb_2O_2$	