



<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

0. Actividades eTwinning (1 punto)

Mi científica es...	SI	±	NO
---------------------	----	---	----

1. (4, 5 puntos) Formula **de manera razonada** los siguientes compuestos orgánicos:

Nombre	Fórmula
Ácido carbónico	
Óxido de plata	
Sulfito de sodio	
Peryodato de cobre (II)	
Sulfuro de hidrógeno	
Nitrato de zinc	
Ácido fosforoso	
Hidróxido de hierro (III)	
Hipoclorito de estroncio	
Metano	
Clorito de oro (III)	
Trihidrógeno(trioxidoantimoniato)	
Hidróxido de mercurio(II)	
Ácido yódico	
Permanganato de potasio	
Ácido silícico	
Dihidrogenofosfito de cobre(II)	
Hidruro de platino(IV)	
Fosfuro de carbono (IV)	
Bis[hidrogeno(trioxidotelurato)] de calcio	



Alumno:

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

2. (4, 5 puntos) Nombra de **dos maneras diferentes los compuestos binarios e hidróxidos** y por la **nomenclatura tradicional el resto de compuestos**:

Fórmula	Nombres
$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	
$\text{CuO}$	
$\text{NaNO}_2$	
$\text{HIO}$	
$\text{KHCO}_3$	
$\text{CaSO}_4$	
$\text{Co}(\text{OH})_3$	
$\text{H}_3\text{BO}_3$	
$\text{KBrO}_4$	
$\text{Ni}_2\text{S}_3$	
$\text{H}_2\text{SO}_2$	
$\text{BH}_3$	
$\text{CaCO}_3$	
$\text{SO}_3$	
$\text{HF}$	
$\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$	
$\text{AuCl}_3$	
$\text{HNO}_3$	
$\text{HgH}_2$	
$\text{LiHSeO}_2$	



<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

0. Actividades eTwinning (1 punto)

Mi científica es...	SI	±	NO
---------------------	----	---	----

1. (4, 5 puntos) Formula **de manera razonada** los siguientes compuestos orgánicos:

Nombre	Fórmula
Ácido carbonoso	
Óxido de aluminio	
Sulfato de berilio	
Perbromato de cobre (I)	
Seleniuro de hidrógeno	
Nitrito de plata	
Ácido bórico	
Hidróxido de cobalto (II)	
Hiposulfito de estroncio	
Silano	
Yodato de mercurio (I)	
Ácido fosfórico	
Hidróxido de cadmio	
Ácido peryódico	
Permanganato de litio	
Ácido clorhídrico	
Dihidrogenofosfato de cobre(II)	
Hidruro de paladio (II)	
Nitruro de carbono (IV)	
Bis[hidrogeno(trioxidoseleniato)] de calcio	



EXAMEN QUÍMICA

4ºESO (3ªEvaluación)

IES Palomeras-Vallecas

Alumno:

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

2. (4, 5 puntos) Nombra de **dos maneras diferentes los compuestos binarios e hidróxidos** y por la **nomenclatura tradicional el resto de compuestos**:

Fórmula	Nombres
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
$\text{FeO}$	
$\text{LiNO}_3$	
$\text{HClO}_4$	
$\text{NaHCO}_3$	
$\text{CaSO}_2$	
$\text{Ni}(\text{OH})_2$	
$\text{H}_3\text{PO}_3$	
$\text{KIO}_4$	
$\text{Ni}_2\text{S}_3$	
$\text{H}_2\text{SO}_4$	
$\text{CH}_4$	
$\text{CaCO}_3$	
$\text{SO}_2$	
$\text{HBr}$	
$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$	
$\text{AuI}_3$	
$\text{HNO}_2$	
$\text{HgH}_2$	
$\text{KHSO}_4$	