

<b>Nombre:</b>		
<b>Curso:</b>	<b>FYQ 3º ESO A</b>	<b>Examen 8C</b>
<b>Fecha:</b>	<i>25 de Mayo de 2017</i>	<b>3ª Evaluación</b>

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

<b>CsF</b>	Fluoruro de Cesio Monofluoruro de Cesio	<b>Au<sub>2</sub>(Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>3</sub></b>	Dicromato Aúrico
<b>SiO<sub>2</sub></b>	Dióxido de Silicio Óxido de Silicio (IV) Óxido Silícico	<b>Fe<sub>2</sub>(SeO<sub>2</sub>)<sub>3</sub></b>	Hiposeleniito férrico
<b>PtO<sub>2</sub></b>	Dióxido de Platino Óxido de Platino (IV) Óxido Platínico	<b>HBrO</b>	Ácido Hipobromoso
<b>CH<sub>4</sub></b>	Metano Tetrahidruro de Carbono Hidruro de Carbono (IV)	<b>H<sub>2</sub>TeO<sub>4</sub></b>	Ácido Telúrico
<b>NiH<sub>3</sub></b>	Trihidruro de Níquel Hidruro de Níquel (III) Hidruro Niquélico	<b>Sn(BrO<sub>4</sub>)<sub>4</sub></b>	Perbromato estáñico
<b>FeO</b>	Monóxido de Hierro Óxido de Hierro (II) Óxido Ferroso	<b>Ni(ClO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	Clorato Niquélico
<b>Ni(OH)<sub>2</sub></b>	Hidróxido Niqueloso Hidróxido de Níquel(II) Dihidróxido de Níquel	<b>CoH<sub>2</sub></b>	Dihidruro de Cobalto Hidruro de Cobalto (II) Hidruro Cobaltoso
<b>CaO</b>	Monóxido de Calcio Óxido Cálxico Óxido de Calcio	<b>Cs<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	Sulfito de Cesio
<b>K<sub>2</sub>Se</b>	Seleniuro de Potasio Seleniuro Potásico Monoseleniuro de Potasio	<b>FeH<sub>3</sub></b>	Trihidruro de Hierro Hidruro de Hierro (III) Hidruro Férrico
<b>CaBr<sub>2</sub></b>	Dibromuro de Calcio Bromuro Cálxico Bromuro de Calcio	<b>Ni(OH)<sub>2</sub></b>	Dihidróxido de Níquel Hidróxido de Níquel (II) Hidróxido Niqueloso

**2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:**

Óxido de Oro (III)     **Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

Hipoyodito Mercurioso     **HgIO**

Tricloruro de Antimonio     **SbCl<sub>3</sub>**

Piroarseniato Cuproso     **Cu<sub>4</sub>As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

Óxido de Estroncio     **SrO**

Hipoyodito Bórico     **Ba(IO)<sub>2</sub>**

Ácido Clorhídrico     **HCl**

Ácido piroantimonioso     **H<sub>4</sub>Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

Arsano     **AsH<sub>3</sub>**

Fosfato Alumínico     **AlPO<sub>4</sub>**

Óxido de Manganeso (VI)     **MnO<sub>2</sub>**

Bismutano     **BiH<sub>3</sub>**

Pentóxido de Dicloro     **Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

Sufuro Aúrico     **Au<sub>2</sub>S<sub>3</sub>**

Hidruro Ferroso     **FeH<sub>2</sub>**

Manganato Cálcico     **Ca(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>**

Ácido Sulfhídrico     **H<sub>2</sub>S**

Cloruro Alumínico     **AlCl<sub>3</sub>**

Hidróxido Permangánico     **Mn(OH)<sub>7</sub>**

Hiposeleniito aúrico     **Au<sub>2</sub>(SeO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>**

<b>Nombre:</b>		
<b>Curso:</b>	<b>FYQ 3º ESO A</b>	<b>Examen 8</b>
<b>Fecha:</b>	<i>18 de Mayo de 2017</i>	<b>3ª Evaluación</b>

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>		<b>PCl<sub>5</sub></b>	
<b>Cl<sub>2</sub>O</b>		<b>Fe(OH)<sub>3</sub></b>	
<b>HF</b>		<b>HClO<sub>4</sub></b>	
<b>H<sub>2</sub>O</b>		<b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	
<b>PH<sub>3</sub></b>		<b>Au(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	
<b>H<sub>2</sub>S</b>		<b>CaCrO<sub>4</sub></b>	
<b>K<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>		<b>KOH</b>	
<b>CaS</b>		<b>Sn(OH)<sub>4</sub></b>	
<b>CCl<sub>4</sub></b>		<b>Fe(MnO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
<b>CH<sub>4</sub></b>		<b>CaCO<sub>3</sub></b>	

**2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:**

Óxido de Niquel (III)

Peryodato Mercurioso

Tricloruro de Fósforo

Piroarsenito Cobáltico

Óxido de Estroncio

Hipoyodito Bórico

Ácido Clorhídrico

Ácido piroarsenioso

Estibano

Fosfato Alumínico

Óxido de Manganeso (VI)

Bismutano

Pentóxido de difósforo

Dicromato Aúrico

Peróxido Férrico

Permanganato Sódico

Ácido Sulfídrico

Carbonato Plúmbico

Hidróxido Permangánico

Hiposeleniito auroso

<b>Nombre:</b>		
<b>Curso:</b>	<b>FYQ 3º ESO B</b>	<b>Examen 7</b>
<b>Fecha:</b>	<i>19 de Mayo de 2017</i>	<b>3ª Evaluación</b>

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

<b>N<sub>2</sub>O</b>		<b>CrO</b>	
<b>I<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>		<b>HFO</b>	
<b>HBr</b>		<b>Hg(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>H<sub>2</sub>Se</b>		<b>FeMnO<sub>4</sub></b>	
<b>BH<sub>3</sub></b>		<b>AgNO<sub>2</sub></b>	
<b>CaS</b>		<b>Be(CrO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	
<b>MgO</b>		<b>Mn<sub>2</sub>(SO<sub>2</sub>)<sub>7</sub></b>	
<b>MgSe</b>		<b>Pb(OH)<sub>2</sub></b>	
<b>CCl<sub>4</sub></b>		<b>K<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	
<b>SiH<sub>4</sub></b>		<b>Li<sub>2</sub>CO<sub>2</sub></b>	

**2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:**

Óxido de cobre (II)

Hipoyodito de Plata

Óxido de Platino (IV)

Ortoarseniito Cobáltico

Hidróxido de Estroncio

Bromito Auroso

Ácido Selenhídrico

Carbonato de Zinc

Estibano

Dicromato de Cesio

Tetrahidruro de Manganeso

Manganato Berílico

Pentóxido de diantimonio

Silicato Plumboso

Monóxido de Hierro

Sulfito mercurioso

Ácido Sulfídrico

Cloruro Carbónico

Óxido Permangánico

Ácido Bórico