

<b>Nombre:</b>		
<b>Curso:</b>	<b>FYQ 2º ESO B</b>	<b>Examen 6</b>
<b>Fecha:</b>	<i>15 de Mayo de 2017</i>	<b>3ª Evaluación</b>

1.- Formula los siguientes compuestos:

<b>FeO</b>	Monóxido de Hierro	<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	Óxido de Nitrógeno (III)
<b>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	Hetaóxido de dimanganeso	<b>Cl<sub>2</sub>O</b>	Óxido de Cloro (I)
<b>Na<sub>2</sub>O</b>	Óxido de Sodio	<b>HF</b>	Ácido Fluorhídrico
<b>SrCl<sub>2</sub></b>	Dicloruro de Estroncio	<b>H<sub>2</sub>O</b>	Agua
<b>BH<sub>3</sub></b>	Borano	<b>NH<sub>3</sub></b>	Amoniaco
<b>H<sub>2</sub>S</b>	Ácido Sulfhídrico	<b>SO<sub>3</sub></b>	Óxido de Azufre (VI)
<b>K<sub>2</sub>O</b>	Óxido de Potasio	<b>CaS</b>	Sulfuro de Calcio
<b>BeO</b>	Monóxido de Berilio	<b>CCl<sub>4</sub></b>	Tetracloruro de Carbono
<b>MgO</b>	Óxido de Magnesio	<b>H<sub>2</sub>S</b>	Ácido Sulfhídrico
<b>CH<sub>4</sub></b>	Metano	<b>Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub></b>	Pentaóxido de diantimonio

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (II)  $\text{NiO}$

Ácido Fluorhídrico  $\text{HF}$

Pentacloruro de Fósforo  $\text{PCl}_5$

Óxido de Manganeso (VI)  $\text{MnO}_3$

Óxido de Estroncio  $\text{SrO}$

Monóxido de Bario  $\text{BaO}$

Ácido Clorhídrico  $\text{HCl}$

Tetrahidruro de Silicio  $\text{SiH}_4$

Estibano  $\text{SbH}_3$

Óxido de Magnesio  $\text{MgO}$

Óxido de Manganeso (VI)  $\text{MnO}_3$

Dióxido de Carbono  $\text{CO}_2$

Pentóxido de difósforo  $\text{P}_2\text{O}_5$

Tricloruro de Bromo  $\text{BrCl}_3$

Hidruro de Oro (III)  $\text{AuH}_3$

Silano  $\text{SiH}_4$

Óxido de Silicio  $\text{SiO}_2$

Cloruro de Fósforo (III)  $\text{PCl}_3$

Ácido Sulfídrico  $\text{H}_2\text{S}$

Amoniacó  $\text{NH}_3$

<b>Nombre:</b>		
<b>Curso:</b>	<b>FYQ 2º ESO C</b>	<b>Examen 6</b>
<b>Fecha:</b>	<i>15 de Mayo de 2017</i>	<b>3ª Evaluación</b>

1.- Formula los siguientes compuestos:

<b>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	Trióxido de Dinitrogeno	<b>FeO</b>	Óxido de Hierro (I) Monóxido de Hierro
<b>Cl<sub>2</sub>O</b>	Monóxido de Dicloro	<b>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>	Heptaóxido de dimanganeso Óxido de Manganeso (VII)
<b>HF</b>	Ácido Fluorhídrico Fluoruro de Hidrógeno	<b>Na<sub>2</sub>O</b>	Monóxido de disodio Óxido de Sodio
<b>H<sub>2</sub>O</b>	Agua	<b>SrCl<sub>2</sub></b>	Dicloruro de Estroncio Cloruro de Estroncio
<b>BH<sub>3</sub></b>	Borano Trihidruro de Boro	<b>NH<sub>3</sub></b>	Trihidruro de Nitrógeno Amoniaco Hidruro de Nitrógeno (III)
<b>H<sub>2</sub>S</b>	Ácido Sulfhídrico Sulfuro de Hidrógeno Monosulfuro de Dihidrogeno	<b>SO<sub>2</sub></b>	Dióxido de Azufre Óxido de Azufre (IV)
<b>K<sub>2</sub>O</b>	Óxido de Potasio	<b>CaS</b>	Monosulfuro de Calcio
<b>BeO</b>	Óxido de Berilio	<b>CCl<sub>4</sub></b>	Tetracloruro de Carbono Cloruro de Carbono (IV)
<b>MgO</b>	Óxido de Magnesio	<b>H<sub>2</sub>Te</b>	Ácido Telurhídrico Telururo de Hidrógeno Monotelururo de dihidrógeno
<b>CH<sub>4</sub></b>	Tetrahidruro de Carbono Metano Hidruro de Carbono (IV)	<b>Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	Trióxido de diantimonio Óxido de Antimonio (III)

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (III) **Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

Ácido Fluorhídrico **HF**

Pentacloruro de Fósforo **PCl<sub>5</sub>**

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

Óxido de Estroncio **SrO**

Monóxido de Bario **BaO**

Ácido Clorhídrico **HCl**

Tetrahidruro de Silicio **SiH<sub>4</sub>**

Estibano **SbH<sub>3</sub>**

Óxido de Magnesio **MgO**

Óxido de Manganeso (VI) **MnO<sub>3</sub>**

Dióxido de Carbono **CO<sub>2</sub>**

Pentóxido de difósforo **P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

Tricloruro de Bromo **BrCl<sub>3</sub>**

Hidruro de Oro (III) **AuH<sub>3</sub>**

Silano **SiH<sub>4</sub>**

Óxido de Silicio (IV) **SiO<sub>2</sub>**

Cloruro de Fósforo (V) **PCl<sub>5</sub>**

Ácido Sulfídrico **H<sub>2</sub>S**

Amoniaco **NH<sub>3</sub>**