

	<b>EXAMEN FORMULACIÓN INORGÁNICA 4º ESO</b>		<b>EXAMEN</b>	+ extra	<b>NOTA FINAL:</b>
<b>GRUPO_</b>	<b>FECHA</b>		<b>ALUMNO/A:</b>		

**EJERCICIO 1. Nombra y/o formula con las dos nomenclaturas indicadas, según corresponda**

**(2.8 puntos / 0.1)**

	<b>Fórmula</b>	<b>Por prefijos</b>	<b>Por Número de Oxidación</b>
1	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
2			Óxido de oro(I)
3	Cu <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
4	CoH <sub>2</sub>		
5	SrCl <sub>2</sub>		
6		Disulfuro de paladio	
7		Pentacloruro de fósforo	
8			Óxido de galio
9	BeO <sub>2</sub>		
10	CrH <sub>3</sub>		
11		Dihidróxido de cadmio	
12			Hidruro de indio
13		Trióxido de diantimonio	
14			Óxido de mercurio(I)

**EJERCICIO 2. Formula o nombra según se indica. (1.4 puntos / 0.1)**

	<b>FORMULA</b>	<b>Progenitor</b>	<b>Ácido en disolución</b>
1	H <sub>2</sub> Se		
2			Ácido bromhídrico
3		Fluorano	
	<b>FORMULA</b>	<b>Progenitor</b>	<b>Prefijos</b>
4		Azano	
5	H <sub>2</sub> S		
6			Tetrahidruro de silicio
7		Oxidano	

**EJERCICIO 3. Formula o nombra (1 punto / 0.1) (1 punto / 0.1)**

1	<b>Se<sup>2-</sup></b>		<b>Cu<sup>+</sup></b>	
2	<b>Ni<sup>2+</sup></b>		<b>Talio</b>	
3	<b>Ozono</b>		<b>Anión cloruro</b>	
4	<b>Hidrógeno</b>		<b>Catión magnesio(2+)</b>	
5	<b>Hexaazufre</b>		<b>Ion fluoruro</b>	

**EJERCICIO 4. Nombra o formula los siguientes ÁCIDOS (4.8 puntos / 0.178)**

<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	
<b>H<sub>2</sub>TeO<sub>4</sub></b>	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	
<b>H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub></b>	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	
<b>H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub></b>	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	
	Tradicional	Ácido nitroso
	De hidrogeno	
	De adición	
	Tradicional	
	De hidrogeno	Dihidrogeno(trioxidocarbonato)
	De adición	
	Tradicional	
	De hidrogeno	Hidrogeno(oxidoclorato)
	De adición	
	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	Hidroxidotrioxidoyodo
	Tradicional	
	De hidrogeno	
	De adición	Trihidroxidofosforo