

	Nombre:		EVAL II	Nota
	Curso:	<b>2° ESO C</b>	<b>Control VI</b>	
	Fecha:	24 de abril de 2025	<b>Nombres, Símbolos y inorgánica</b>	

1.- Escribe el **nombre** o en su caso el **símbolo** de los siguientes elementos:

(8 puntos)

<b>Cu</b>	<b>Zinc</b>	<b>N</b>	<b>Oro</b>	<b>F</b>

<b>Mercurio</b>	<b>Pt</b>	<b>Azufre</b>	<b>I</b>	<b>Aluminio</b>

<b>Fe</b>	<b>Plata</b>	<b>P</b>	<b>Antimonio</b>	<b>Sn</b>

<b>Potasio</b>	<b>Li</b>	<b>Bromo</b>	<b>Ni</b>	<b>Calcio</b>

<b>C</b>	<b>Magnesio</b>	<b>B</b>	<b>Estroncio</b>	<b>Se</b>

<b>Plomo</b>	<b>Ge</b>	<b>Arsénico</b>	<b>Na</b>	<b>Silicio</b>

<b>Bi</b>	<b>Cobalto</b>	<b>Cr</b>	<b>Manganeso</b>	<b>He</b>

2.- Formula o nombra los siguientes óxidos:

(3 puntos)

$\text{Br}_2\text{O}_5$	
	Metano
$\text{NiCl}_3$	
	Dióxido de azufre
$\text{Sb}_2\text{Se}_5$	
	Dibromuro de Zinc

	Nombre:	<b>SOLUCIONES</b>		EVAL III	
	Curso:	2º ESO C	Control VI		
	Fecha:	24 de abril de 2025	Nombres, Símbolos y inorgánica		

1.- Escribe el nombre o en su caso el símbolo de los siguientes elementos:

(8 puntos)

<b>Cu</b>	<b>Zinc</b>	<b>N</b>	<b>Oro</b>	<b>F</b>
Cobre	Zn	Nitrógeno	Au	Flúor

<b>Mercurio</b>	<b>Pt</b>	<b>Azufre</b>	<b>I</b>	<b>Aluminio</b>
Hg	Platino	S	Iodo	Al

<b>Fe</b>	<b>Plata</b>	<b>P</b>	<b>Antimonio</b>	<b>Sn</b>
Hierro	Ag	Fósforo	Sb	Estaño

<b>Potasio</b>	<b>Li</b>	<b>Bromo</b>	<b>Ni</b>	<b>Calcio</b>
K	Litio	Br	Níquel	Ca

<b>C</b>	<b>Magnesio</b>	<b>B</b>	<b>Estroncio</b>	<b>Se</b>
Carbono	Mg	Boro	Sr	Selenio

<b>Plomo</b>	<b>Ge</b>	<b>Arsénico</b>	<b>Na</b>	<b>Silicio</b>
Pb	Germanio	As	Sodio	Si

<b>Bi</b>	<b>Cobalto</b>	<b>Cr</b>	<b>Manganeso</b>	<b>He</b>
Bismuto	Co	Cromo	Mn	Helio

2.- Formula o nombra los siguientes óxidos:

(3 puntos)

$\text{Br}_2\text{O}_5$	Pentaóxido de dibromo
$\text{CH}_4$	Metano
$\text{NiCl}_3$	Tricloruro de níquel
$\text{SO}_2$	Dióxido de azufre
$\text{Sb}_2\text{Se}_5$	Pentaseleñuro de diantimonio
$\text{ZnBr}_2$	Dibromuro de Zinc