

## Nomenclatura

### Óxidos, hidruros, hidróxidos

- I. Analiza las opciones que se presentan en cada uno de los compuestos y selecciona la que corresponda:

Compuesto	Uso	Nomenclatura de stock	Nomenclatura sistemática
<b>Na<sub>2</sub>O</b>			
<b>ZnO</b>			
<b>CaO</b>			
<b>K<sub>2</sub>O</b>			
<b>FeO</b>			

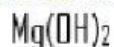
- II. Analiza la información de cada uno de los compuestos y además de ubicar el uso de cada uno en la celda que le corresponde, elige la opción correcta para nombrarlo de acuerdo a la nomenclatura sistemática.

CO <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub>	SO <sub>2</sub>	F <sub>2</sub> O	CO

Es utilizado como conservante y antioxidante, en zumos, frutos secos, mermeladas, vino, etc.	Se produce en las combustiones cuando hay poco oxígeno	Usado como oxidante en los combustibles para cohetes	Se produce en la respiración y en las combustiones	Se manipula como abrasivo empleado en fabricar lijas, discos o bloques.
--	--	--	--	---

- III. Analiza la información de los compuestos y relaciona cada uno de los usos con el compuesto que corresponda.

**Hidróxido de magnesio**



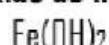
Utilizado en la industria metalúrgica

**Hidróxido de platino IV**



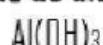
Utilizado para aliviar diferentes molestias estomacales

**Hidróxido de hierro II**



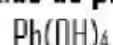
Utilizado principalmente en cubiertas de cables

**Hidróxido de aluminio III**



Utilizado como laxante

**Hidróxido de plomo IV**



Utilizado para la elaboración de alambres extremadamente finos

- IV. Analiza la información de cada uno de los hidruros, identifica cual es el nombre común de cada uno de ellos y su uso.

Formula	Nombre común	Uso
$\text{NH}_3$		
$\text{CH}_4$		
$\text{PH}_3$		
$\text{BH}_3$		
$\text{AsH}_3$		