

## **Guía De Actividades Pedagógicas N° 10**

- ✓ CENS ANEXO LOS TAMARINDOS
- ✓ Docente: BERROTARÁN POSATINI, Jesica
- ✓ 3° ciclo
- ✓ Turno Nocturno
- ✓ *Química*
- ✓ Título de la propuesta: *Formación de Compuestos Químicos*

### **Objetivos:**

- Formular compuestos químicos
- Nombrar compuestos químicos utilizando diferentes nomenclaturas
- Uso de las TIC, como herramienta para desarrollar el autoaprendizaje.

### **Contenidos:**

*Compuestos químicos Inorgánicos. Clasificación. Composición. Número de oxidación: Reglas de asignación. Formulación de óxidos básicos, óxidos ácidos, hidróxidos, oxoácidos y sales. Nomenclatura.*

### **Capacidades a desarrollar:**

- Comprensión Lectora
- Análisis y pensamiento crítico
- Resolución de problemas
- Aprender a aprender
- Uso adecuado de las Tic
- Responsabilidad y valoración de la importancia del autoaprendizaje

**Guía De Actividades Pedagógicas N° 9**

**Actividad 1.** Accede al siguiente enlace, para realizar la lectura de la presentación teórica.

<https://docs.google.com/presentation/d/12h66p5epUixtLYx-gJk0ZTf-avCfYEIVVCjbQ-z28xs/edit?usp=sharing>

**Actividad 2.** Observar el siguiente video y luego completa la tabla de Óxidos, te dejo la primera fila para que te sirva como ejemplo:



Link: <https://youtu.be/1BCHQugs12E>

COMPUESTO	NOMENCLATURA			TIPO DE ÓXIDO
	TRADICIONAL	NUMERAL DE STOCK	SISTEMÁTICA O ATOMICIDAD	
$\text{Na}_2\text{O}$	Óxido de sodio	Óxido de sodio	Monóxido de Sodio	Óxido Básico
$\text{Cl}_2\text{O}_7$				
$\text{Fe}_2\text{O}_3$				
$\text{SO}_3$				
$\text{Ag}_2\text{O}$				
$\text{N}_2\text{O}_3$				
$\text{Ti}_2\text{O}_3$				
$\text{CO}$				
$\text{Li}_2\text{O}$				

**Actividad 3.** Escribí la fórmula y la nomenclatura de los óxidos que forman los siguientes iones:

- |            |             |            |
|------------|-------------|------------|
| a) Mg (II) | d) Cl (III) | g) Cu (II) |
| b) Ag (I)  | e) Zn (II)  | h) Br (V)  |
| c) Pb (IV) | f) Fe (III) | i) S (VI)  |

**Actividad 4.** Observar el siguiente video y luego completa la tabla de hidróxidos, te dejo la primera fila para que te sirva como ejemplo:



Link: <https://youtu.be/b2Ao2ZShR68>

COMPUESTO	NOMENCLATURA		
	TRADICIONAL	NUMERAL DE STOCK	SISTEMÁTICA O ATOMICIDAD
Ni(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido níqueloso	Hidróxido de níquel (II)	Dihidróxido de níquel
Fe(OH) <sub>3</sub>			
AgOH			
TiOH			
Ni(OH) <sub>2</sub>			
LiOH			

**Actividad 5.** Escribí la fórmula y la nomenclatura de los hidróxidos que forman los siguientes iones:

- |             |             |            |
|-------------|-------------|------------|
| a) Fe (II)  | e) Mn (II)  | i) Na (I)  |
| b) Al (III) | f) Cu (II)  | j) Ca (II) |
| c) Ba (II)  | g) Ni (III) |            |
| d) Au (I)   | h) Zn (II)  |            |

**Actividad 6.** Observar el siguiente video y luego completa la tabla de oxoácidos, te dejo la primera fila para que te sirva como ejemplo:



Link: <https://youtu.be/PNRihu8L1BE>

COMPUESTO	NOMENCLATURA
	TRADICIONAL
$\text{HNO}_3$	Ácido nítrico
$\text{HClO}_2$	
$\text{H}_2\text{SO}_4$	
$\text{HCO}_3$	
$\text{HBrO}_3$	
$\text{HIO}_4$	

**Actividad 7.** Escribí la fórmula y la nomenclatura de los oxoácidos que forman los siguientes iones:

- |             |            |
|-------------|------------|
| a) Br (III) | e) N (III) |
| b) Cl (I)   | f) S (IV)  |
| c) I (V)    | g) F (I)   |
| d) C (IV)   | h) Br (V)  |

**Actividad 8.** Observar el siguiente video y luego completa la tabla de hidruros, te dejo la primera fila para que te sirva como ejemplo:



Link: <https://youtu.be/wkqoQjpxAUK>

COMPUESTO	NOMENCLATURA		TIPO DE HIDRURO
	NUMERAL DE STOCK	SISTEMÁTICA O ATOMICIDAD	
<b>KH</b>	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio	<i>Hidruro metálico</i>
<b>NH<sub>3</sub></b>			
<b>NaH</b>			
<b>HBr</b>			
<b>CH<sub>4</sub></b>			
<b>HI</b>			
<b>MgH<sub>2</sub></b>			
<b>H<sub>2</sub>S</b>			

**Actividad 9.** Escribí la fórmula y la nomenclatura de los hidruros que forman los siguientes iones:

- |           |            |             |
|-----------|------------|-------------|
| a) F (I)  | c) N (III) | e) Fe (III) |
| b) C (IV) | d) Ba (II) | f) B (III)  |

**Actividad 10.** Observar los siguientes videos y luego completa la tabla de sales, te dejo la primera fila para que te sirva como ejemplo:



Link 1: <https://youtu.be/xRSkwbvtW8c>



Link 2: <https://youtu.be/wrlw3qKpj2Y>

COMPUESTO	NOMENCLATURA		TIPO DE SAL
	NUMERAL DE STOCK	SISTEMÁTICA O ATOMICIDAD	
HgSe			
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>			
Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
K <sub>2</sub> S			
BaSO <sub>4</sub>			
FeCl <sub>3</sub>			
C <sub>3</sub> N <sub>2</sub>			
CuSO <sub>3</sub>			
Ni(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>			
BCl <sub>3</sub>			
LiNO <sub>3</sub>			
N <sub>2</sub> S <sub>5</sub>			

Director CENS Anexo Los Tamarindos: **BROZINA, Silvana**