

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/12h66p5epUixLYx-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	
Na_2O	Óxido de sodio	Óxido de sodio	Monóxido de Sodio	Óxido Básico
Cl_2O_7				
Fe_2O_3				
SO_3				
Ag_2O				
N_2O_3				
Ti_2O_3				
CO				
Li_2O				

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) ₂	Hidróxido níqueloso	Hidróxido de níquel (II)	Dihidróxido de níquel
Fe(OH) ₃			
AgOH			
TiOH			
Ni(OH) ₂			
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
HNO_3	Ácido nítrico
HClO_2	
H_2SO_4	
HCO_3	
HBrO_3	
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	
KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio	<i>Hidruro metálico</i>
NH ₃			
NaH			
HBr			
CH ₄			
HI			
MgH ₂			
H ₂ S			

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 ₂ CO ₃			
Mg(NO ₃) ₂			
K ₂ S			
BaSO ₄			
FeCl ₃			
C ₃ N ₂			
CuSO ₃			
Ni(NO ₂) ₃			
BCl ₃			
LiNO ₃			
N ₂ S ₅			

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