

TALLER DE PLAN DE MEJORAMIENTO PERIODO IV.

Periodo	IV	Grupo	9°	Área	Química.
Alumno(a)					
Maestro:	Juan Carlos Maturana Sánchez.				
Indicadores de Desempeño:	SABER: Explica las propiedades de las diferentes reacciones químicas que se presentan a nivel experimental y en la vida cotidiana, comprendiendo así la importancia de la ley de la conservación de la masa. HACER: Discrimina el tipo de reacción química según las características y origen de reactivos y productos. SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades institucionales en el ISC.				

Actividades	Fecha														
Indicaciones: • Responde las siguientes preguntas en hoja separadas. • Apóyate en tus apuntes, el libro de texto o fuentes académicas confiables. • Utiliza lenguaje técnico, fórmulas químicas y ejemplos claros cuando sea necesario. • Presenta el trabajo de forma ordenada y con buena ortografía. • Evitar tachones y enmendaduras. • Trabajar en hojas cuadriculadas. 1. Consulta sobre los usos más comunes de cada uno de los tipos de compuestos mencionados anteriormente y organízalos en un mapa conceptual en hojas. 2. ¿Qué es un sal primaria, sal secundaria, un óxido, un ácido, un hidruro, una base? Elabore 10 ejemplos de cada uno de los compuestos mencionados. 3. Hallar la fórmula de los siguientes óxidos y clasificarlos si son ácidos o básicos. <table border="1"> <tr><td>Óxido cúprico</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido plumboso (plomo Pb)</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido de Berilio</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido bórico</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido de zinc</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido ferroso</td><td></td></tr> <tr><td>Óxido férrico</td><td></td></tr> </table>	Óxido cúprico		Óxido plumboso (plomo Pb)		Óxido de Berilio		Óxido bórico		Óxido de zinc		Óxido ferroso		Óxido férrico		Entrega del taller: (40%) Semana del 18 al 21 de noviembre, en la clase de química. Sustentación: (60%) Semana del 18 al 21 de noviembre, en la clase de química.
Óxido cúprico															
Óxido plumboso (plomo Pb)															
Óxido de Berilio															
Óxido bórico															
Óxido de zinc															
Óxido ferroso															
Óxido férrico															



4. Hallar la fórmula de los siguientes hidruros y nómbralos por medio de los tres tipos

Hidruro de hierro (II)	
Hidruro de potasio	
Hidruro de aluminio	
Hidruro de plata	
Hidruro de calcio	

de nomenclatura inorgánica.

5. Nombre los siguientes compuestos químicos bajo los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.

COMPUESTO	NOM. SISTEMÁTICA	NOM. STOCK	NOM. TRADICIONAL
Fe ₂ O ₃			
SO ₃			
CuH			
CaH ₂			
HCl			
H ₂ SO ₄			
HNO ₂			
HCIO			
N ₂ O			
K ₂ O			

6. Anote en cada casilla de la tabla siguiente la fórmula del compuesto que se forma por la unión de los iones correspondientes. Se indica el primer compuesto a manera de ejemplo.

	Br ⁻	S ²⁻	SO ₄ ²⁻	PO ₃ ³⁻	ClO ₃ ⁻	CR ₂ O ₇ ²⁻	NO ₃ ⁻
K ⁺							
Fe ³⁺							
Ca ²⁺							
NH ₄ ⁺							
Ag ⁺							
Fe ²⁺							
Cu ⁺							
Ba ²⁺							
Zn ²⁺							
Al ³⁺							



7. Clasifique las siguientes ecuaciones químicas según su tipo:

Ecuación Química.	Tipo de Reacción.
$2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$.	
$\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}$.	
$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$.	
$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$.	

Firma Docente	Firma Alumno

