

C.E.N.S. Nº 74 “JUAN VUCETICH”

DOCENTES: TAPIA ALEJANDRO –SUAREZ GRACIELA

AÑOS: 3º1º - 3º2º

TURNO: NOCHE **NIVEL:** SECUNDARIO DE ADULTOS

AREA CURRICULAR: QUIMICA

TITULO: GUIA PEDAGOGICA Nº 6 “INTEGRAMOS LO APRENDIDO”

CONTENIDOS

- ✓ Uniones químicas.
- ✓ Compuestos químicos inorgánicos: óxidos básicos, hidróxidos y Anhídridos (óxidos ácidos).
- ✓ Generalidades, formulación y nomenclatura.

OBJETIVOS

Integrar los contenidos abordados virtualmente en las guías nº 1, 2, 3, 4 y 5 siguiendo la articulación vertical de los mismos. A través de esta integración el alumno dimensiona la relación conjunta de los conceptos y actividades desarrolladas evitando el aprendizaje en estancos sin vinculación alguna.

Se incluyen actividades que para su desarrollo se requiere la revisión de conceptos y definiciones ya expuestos y un análisis integral de los mismos. De este modo se pretende continuar con los aprendizajes y el hábito de estudio, como así también dar cumplimiento a un requerimiento impuesto por el Ministerio de Educación en las circunstancias actual de pandemia.

TEMA: REVISION E INTEGRACION DE CONTENIDOS

ACTIVIDADES

A continuación se presenta una serie de actividades y ejercitación de integración que para su desarrollo necesita la revisión de los contenidos y conceptos impartidos en las cinco guías anteriores. ¡Suerte con esta actividad!

1- Analice detenidamente las consignas. Reconozca las verdaderas escribiendo **V** en el casillero y caso contrario una **F**. Cuando la consigna sea falsa, corríjala en la línea de puntos convirtiéndola en verdadera.

C.E.N.S. Nº 74 "JUAN VUCETICH" – 3º AÑO - QUIMICA

- a- El número de oxidación del oxígeno es +2
- b-La unión entre los átomos de nitrógeno y oxígeno es covalente
- c- Los óxidos básicos son compuestos covalentes
- d- Los átomos de elementos metálicos se unen con átomos no metálicos a través de una unión iónica
- e- Au_2O_3 es la fórmula química del óxido de oro (II)
- f- Los compuestos iónicos tiene bajo punto fusión
- g- La fórmula del hidróxido férrico es $Fe(OH)_3$
- h- Si el nombre de un óxido comienza como "trióxido" significa que está formado por dos átomos de oxígeno
- i- En la unión iónica entre el sodio y el oxígeno, el sodio cede el electrón de su última orbita convirtiéndose en un ion de carga negativa (anión)

2- Marcar la opción correcta con una **X** en su casillero.

- a- Un hidróxido se forma a partir de la reacción entre un oxido ácido y el agua
- b- Un oxido acido se forma a partir de la reacción entre átomos de elementos no metálicos con el oxígeno
- c- Un hidróxido se forma a partir de la reacción entre un oxido básico y el agua
- d- Un oxido básico se forma a partir de la reacción entre átomos de elementos no metálicos con el oxígeno
- e- Un oxido básico se forma a partir de la reacción entre átomos de elementos metálicos con el oxígeno
- f- Un oxido acido se forma a partir de la reacción entre átomos de elementos metálicos con el oxígeno
- g- Un hidróxido se forma a partir de la reacción entre el agua y un oxido metálico

3- Identifique los siguientes compuestos y marque **X** en el casillero que le corresponde.

FORMULA DEL COMPUESTO	OXIDO BÁSICO O METÁLICO	OXIDO ACIDO O ANHÍDRIDO	HIDRÓXIDO O BASE
N_2O_5			
ZnO			
ClO			
$AgOH$			
CO_2			
$Ca(OH)_2$			
I_2O_7			
Li_2O			

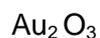
4- Complete las siguientes ecuaciones químicas o nomenclatura según lo que falte.

Ecuación Química	Nomenclatura		
	Sistemática	Numeral de Stock	Tradicional
$...K^{+} + O^{2-}_2 \longrightarrow 2 K...O$	Monóxido de dipotasio		
$MgO + \longrightarrow Mg(OH)....$			Hidróxido de magnesio
$4^{+3} + O^{2-}_2 \longrightarrow 2 N_2O_3$		Óxido de nitrógeno (III)	
$4 Cl^{+3} + 3 O^{2-}_2 \longrightarrow$	Trióxido de dicloro		
$..... + H_2O \longrightarrow 2 Al(OH)....$		hidróxido de aluminio (III)	
$4 Fe^{+3} + 3 O^{2-}_2 \longrightarrow 2 Fe.....O.....$			

C.E.N.S. Nº 74 “JUAN VUCETICH” – 3º AÑO - QUIMICA

5- Una la fórmula del compuestos con su nombre. Se indica la nomenclatura según los tres tipos vistos: sistemática, numeral de Stock y tradicional.

COMPUESTO



NOMENCLATURA

Anhídrido perclórico

Oxido de oro (III)

Hidróxido férrico

Pentóxido de dicloro

Di hidróxido de hierro

Oxido auroso

Puede realizar consultas o envié de guías a sus profesores:

- Prof. Graciela Suarez 3º1º gracielasuarez20@gmail.com o al whatsapp del grupo
- Prof. Alejandro Tapia 3º2º alejandroanibaltapia@gmail.com

DIRECTIVO A CARGO: ING. GUSTAVO LUCERO