



CUARTO AÑO

ESCUELA SECUNDARIA N° 34 CARLOS VILLAMIL

QUIMICA

Prof: Buffet, Nadia Elizabeth
Cel.: 154090042
Correo: nbapuraquimica@gmail.com
Fecha de entrega: 28/08/2020
Tema: Repaso del Primer Semestre

- _ Tabla Periódica
- _ Compuestos binarios.

- ¿Sabes qué le pasa al hierro cuando se oxida?

+¿Qué?

-Se pone FeO

Gente normal // Químicos



Actividad N° 1

Fecha y horario de consultas: jueves de 13:55 a 15:15

Fecha de entrega: 28/08/2020.

El trabajo se entregara en un punto de encuentro acordado por la Rectora o por medio del correo o WhatsApp.

Apellido y Nombres:

LEER ATENTAMENTE Y RESOLVER LA SIGUIENTE GUIA DE TRABAJO.

1_ Utilizando la Tabla Periodica completar el siguiente cuadro.

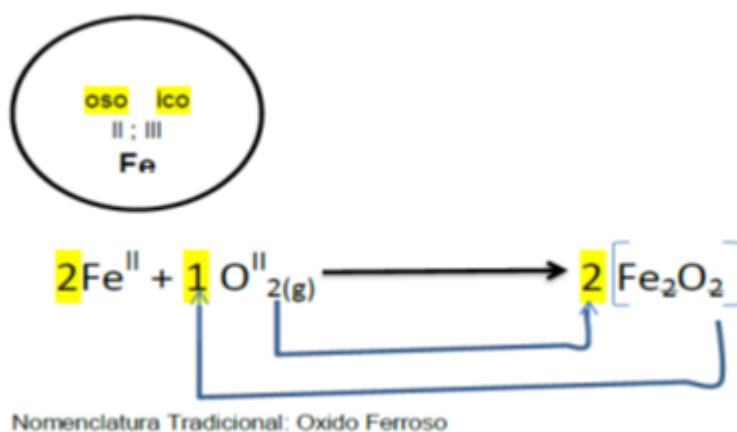
ELEMENTO	SIMBOLO	Z	A	P+	E-	N	GRUPO	PERIODO	CLASIFICACIÓN
BROMO									
ALUMNIO									
ORO									

2_ Responder y ejemplificar

- ¿Cómo se forma un oxido básico?
- ¿Cómo se forma un óxido acido?

Escribir un ejemplo de a y b, realizar la ecuación química y balancear. Ver el siguiente ejemplo de guía.

METALES DE TRANSICION



3_ Responder VERDADERO O FALSO.

- Un óxido básico se forma por la reacción de un no metal y el oxígeno.
- Un óxido ácido se forma por la reacción de un no metal e hidrogeno.
- Un óxido básico se forma por la reacción de un metal y el oxígeno
- Para clasificar los óxidos es esencial diferenciar los elementos metálicos de los no metálicos.

- e. La nomenclatura tradicional propone el uso de sufijos y prefijos, según las valencias del elemento.

4_Leer-Pensar y Responder

CAL VIVA U OXIDO DE CALCIO

TIPOS

- Cal viva (óxido de calcio)
- Cal apagada (hidróxido de calcio)
- Cal hidráulica

Cal viva: es un producto químico básico de color grisáceo que resulta de la calcinación de piedra caliza (Carbonato de Calcio), en hornos especiales donde se le somete a temperaturas cercanas a los 1000°C.

Es el material más antiguo utilizado por el hombre en la construcción de edificios.



Cal apagada o hidróxido de calcio: se obtiene añadiendo agua a la cal viva obteniendo productos hidratados denominados hidróxido de calcio (Ca (OH)₂).

A_ COMPLETAR Y RESPONDER

- La fórmula química de la cal viva es.....y es un Óxido.....
¿Cuándo le agregamos H₂O que sucede con esta reacción?

5_Escribir 2 ejemplos de Oxácidos.

—
—

- 6_ Una vez entregado el trabajo Jugaremos en Kahoot para poner a prueba nuestros conocimientos.



¿¿¿QUIEN SE QUEDARA CON EL PODIO???

