

	Liceo José Domingo Cañas Departamento de Ciencias Profesora: Marinel Vetancourt	
--	---	---

SEMANA 8 DE TRABAJO DEL 29/6 AL 03/7/2020

I Unidad: Reacciones químicas cotidianas: Tipos de reacciones.

Objetivo de la semana: Evaluar los contenidos vistos hasta el momento. Retroalimentación.

Estimados/as estudiantes, el presente material de trabajo contiene la SEGUNDA EVALUACION que explicaremos en nuestra reunión de zoom sobre la unidad REACCIONES QUIMICAS COTIDIANAS. Les recomiendo leer la siguiente información:

- Es solo lectura/audio, y por lo tanto no necesitas imprimir. Recomiendo revisarlo antes de nuestra reunión que será:
 - 1 A: Martes 30-6-20 a las 10:00 am
 - 1 B: Miércoles 1-7-20 a las 11:30 am
 - 1 C: Viernes 3-7-20 a las 8:30 am
- Tus consultas y comentarios los recibiré en mi correo mvetancourt@secst.cl

	Liceo José Domingo Cañas Departamento de Ciencias Profesora: Marinel Vetancourt	
--	---	---

EVALUACION 2 DE QUIMICA I MEDIO

Nombre: Curso: Fecha:

Contenido: Reacciones químicas <ul style="list-style-type: none"> • La materia • Concepto de reacciones químicas • Ecuación química • Tipos de reacciones • Cambios físico-químicos 	Puntaje Ideal: 48 puntos Puntaje Real: puntos % de exigencia: 60 %	Nota:
--	--	-------

Desarrollo

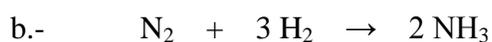
1.- Anote tres diferencias entre elemento y compuesto. (3 pts)

Elemento	Compuesto

2- Escribe el símbolo de 10 elementos químicos más comunes en la naturaleza. (5 pts)

- 1.- _____ 4.- _____ 7.- _____ 10.- _____
 2.- _____ 5.- _____ 8.- _____
 3.- _____ 6.- _____ 9.- _____

3-De acuerdo a las siguientes reacciones químicas identificar los reactantes y productos en cada reacción: (4pts)



4.- En la línea de la columna B anota la letra de cada concepto según corresponda. (2 PTOS.)

A	B
a.- Corrosión	_____ Reacción química que se produce en las células vegetales.
b.- Combustión	_____ Reacción química que ocurre en los metales por acción Del aire y la humedad.
c.- Putrefacción	_____ Reacción química en la que se libera energía en forma de Luz y calor.
d.- Fotosíntesis	_____ Reacción química de degradación de materia orgánica.
e.- Oxidación	
f.- Ácido/Base	

5.- Indica en cuál de los siguientes casos que se describen está ocurriendo una reacción química. Fundamente su respuesta, utilizando lenguaje científico apropiado. (6 pts)

Caso N°1

Un plátano que está en una frutera comienza a ponerse negro	
---	--

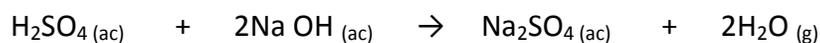
Caso N°3

Un vaso de vidrio se rompe en el piso de la cocina	
--	--

Caso N°4

Un fuego artificial explota en el aire en año nuevo	
---	--

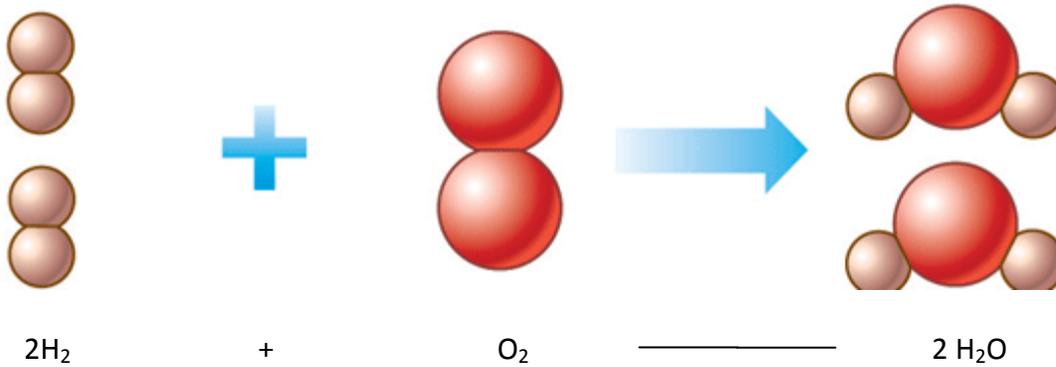
6. En el laboratorio se hizo reaccionar una disolución de ácido sulfúrico con otra de Hidróxido de sodio. Completa en relación con la ecuación química que representa la ecuación. (2 puntos)



a. Fórmula de los reactantes _____

b. Fórmula de los productos _____

7.-Reacción de formación del agua. (4 puntos)



- ¿Cuáles son los reactantes?
- ¿Cuáles son los productos?
- ¿Cuántas moléculas de reactantes participan en la reacción?
- ¿Cuántas moléculas se forman?

8. Ayudado (a) con la tablita de fórmulas y la tabla periódica, calcula la cantidad de protones, electrones y neutrones del átomo de los siguientes elementos. 10 pts.

a) Bario

<p>Z:</p> <p>A:</p> <p>P:</p> <p>E:</p> <p>N:</p>

b) Titanio

<p>Z:</p> <p>A:</p> <p>P:</p> <p>E:</p> <p>N:</p>

9. En la siguiente lista de reacciones, indique si se trata de una reacción de: (12 pts)

- Combinación
- Descomposición
- Sustitución o desplazamiento simple
- Sustitución doble o doble desplazamiento.

