



Le Monde School
Mister: Ricardo Perez
Subject: **Química**
Class: **I medio A-B**

WORKSHEET (5% nota 1)

Name: _____ Date: **20/03/20** _____

- 1).- ¿Qué es la química orgánica e inorgánica? Explica.
- 2).- Define: a).-Concepto de átomo b).-molécula C.-elementos químicos d).- Compuesto químico.
- 3).- ¿Para qué sirve la Notación de Lewis para átomos y moléculas?
- 4).- ¿Qué sucede cuando Interaccionan los átomos?
- 5).- ¿Explica las diferentes tipos de uniones que se dan entre los átomos?
- 6).- ¿Qué sucede cuando ocurre un Reordenamiento de átomos en una reacción química?
- 7).- ¿Qué importancia poseen los reactantes y productos en una ecuación química?
- 8).- ¿Qué es la nomenclatura inorgánica? ¿Para qué se utiliza?
- 9) Cuál de las siguientes alternativas corresponde a un **cambio físico**.
 - a. Oxidación de una manzana
 - b. Evaporación del alcohol
 - c. Fuegos artificiales
 - d. Limpiar cañerías con soda caustica
 - e. Todas las anteriores
- 10) Cuál de las siguientes alternativas corresponde a un **cambio químico**.
 - a. Romper un cristal
 - b. Estirar un resorte
 - c. Cocinar carne
 - d. Derretir chocolate
 - e. Todas las anteriores
- 11) Cuál de los siguientes factores deben presentarse para que ocurra un **choque efectivo**:
 - i. El choque debe tener la energía suficiente para romper los enlaces entre los átomos.
 - ii. El choque debe producirse con la orientación adecuada de los reactantes para formar la nueva molécula.
 - iii. Solo las moléculas o átomos que alcancen un valor superior a la energía de activación (E_a) formarán productos.
 - a. Solo I
 - b. Solo II
 - c. Solo III
 - d. Solo I y II
 - e. Solo I, II y III

12) Determina las partes de la ecuación química:

