

 LICEO MATILDE BRANDAU DE ROSS VALPARAÍSO		<b>TIMBRE UTP o JEFE FORMACIÓN</b>	
<b>NOMBRE DOCENTE</b>	Karen Pasmisión M		
<b>UNIDAD</b>	Fase Cero	<b>CURSO</b>	2º Medio QUIMICA
<b>OA o AE</b>	Reforzar conceptos previos, necesarios para comenzar primera unidad.		

NOMBRE ALUMNO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_

### TAREA 1:

**Investiga en internet o libros de química y responde las siguientes preguntas en esta guía.**

- Define los siguientes conceptos:
  - Elemento químico
  - Átomo
  - Compuesto químico
  - ión
  - Cambio físico
  - Cambio químico
- Copia y pega una imagen de un átomo en el que se nombren todos sus componentes.
- Mencione la diferencia entre un átomo neutro y un ión
- Indica la diferencia entre un anión y un catión
- Mencione la diferencia entre un símbolo químico y una fórmula química

## TAREA 2:

### INSTRUCCIONES:

1. Basándote en la investigación anterior, desarrolla la guía
2. Responde con **COLOR AZÚL**.
3. Envía las respuestas con tu nombre y curso al siguiente correo: [tareasdeciencias.profekaren@gmail.com](mailto:tareasdeciencias.profekaren@gmail.com)

**Plazo máximo de envío: viernes 27/03/2020**

#### 1. Responde V si tu respuesta es verdadera y F si es falsa. Fundamente las Falsas (10 puntos)

1. \_\_\_\_ El Carbono y el H<sub>2</sub>O, son ejemplos de elementos químicos
2. \_\_\_\_ Un ión es un átomo que posee carga eléctrica
3. \_\_\_\_ Los neutrones se encuentran en el núcleo atómico
4. \_\_\_\_ Un aniones y cationes no poseen carga eléctrica
5. \_\_\_\_ Un elemento químico está formado por diversidad de átomos.
6. \_\_\_\_ En el núcleo del átomo hay electrones y neutrones
7. \_\_\_\_ Los cambios de estado de la naturaleza son cambios físicos
8. \_\_\_\_ La carga negativa del átomo se encuentra en su corteza

#### 2. Indique si las siguientes situaciones corresponden a cambios físicos o químicos: (5 puntos)

EJEMPLO	CAMBIO FISICO /QUIMICO
Hornear un kuchen	
Quebrar un vidrio	
Quemar un papel	
Evaporación del agua	
Congelamiento de una laguna	

4. En el listado de características que se presenta a continuación, indica a qué partícula subatómica corresponde: (8 PUNTOS)

5.

CARACTERISTICA	PARTÍCULA SUBATOMICA
1. Posee carga Negativa	
2. Se ubica en el núcleo del átomo	
3. No tiene carga eléctrica	
4. Responsable de la masa del átomo	
5. Se mueve a grandes velocidades en torno al núcleo	
6. Tiene carga eléctrica positiva	
7. Se encuentra junto a protones	
8. Se encuentra en la corteza	