



Nombre: _____

GUIA 2: “¿Qué son las reacciones químicas y cómo se representan? (parte 2) (Trabajo con Libro TL1)”

Objetivo: Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

Tema 1 → Reacción química del sulfato de cobre II y aluminio

1. La siguiente actividad está planteada en nuestro libro de texto de manera de hacerla de manera experimental... Pero, como no podemos hacerla en vivo... De todas formas, te dejo las láminas que recrean el experimento como aparece en la página 17 del libro. Lee el procedimiento.

Actividad final

Junto con un compañero, reúnan los materiales (ver imágenes). Luego, realicen el procedimiento:

A. Agreguen una cucharada de NaCl y otra de CuSO_4 en el vaso de precipitado, agreguen un poco de agua y agiten (pasos 1 y 2).



B. Coloquen un trozo de papel aluminio en la solución (pasos 3 y 4) y registren sus observaciones.



2. Ahora bien, a falta de tener la posibilidad de realizar la actividad presencialmente, observaremos el siguiente video donde se observa la actividad. Mucha atención. Está disponible en este link: “Reacción del Aluminio con el Sulfato de Cobre (II); $\text{Al} + \text{CuSO}_4$ ”
<https://www.youtube.com/watch?v=zSei5Ou5rY0>



3. Tras visualizar el video, responde:

A. ¿Cuáles son las evidencias que podrías indicar de que se ha producido una reacción química?

B. Escribe en el espacio a continuación las dos reacciones químicas que suceden en el video, recuerda utilizar una simbología correcta para los estados físicos más probables también

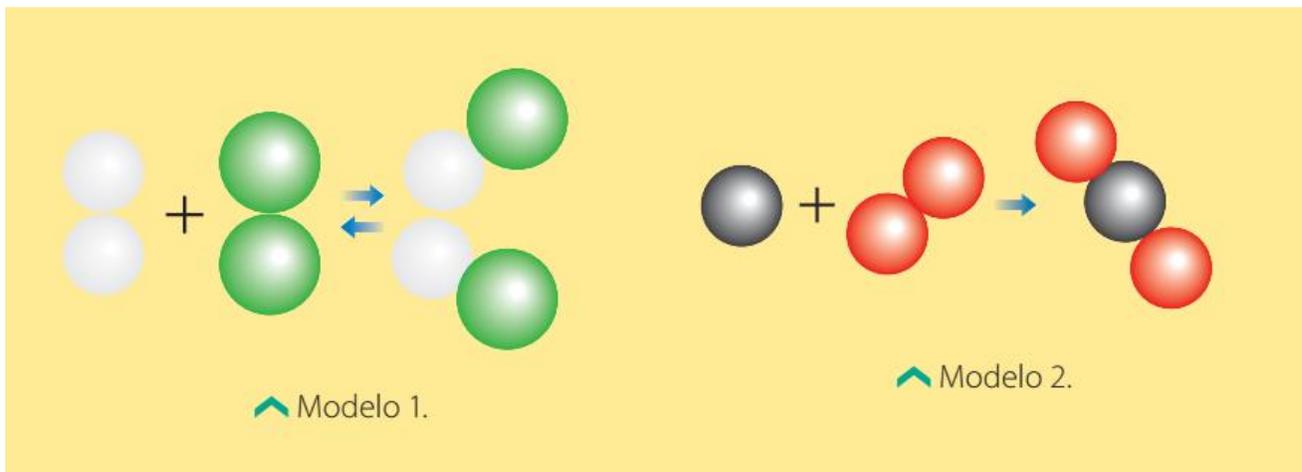
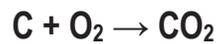
Tema 2 → Síntesis de conceptos

1. Encierra con un rectángulo el cambio a continuación que corresponde a un cambio físico y con una cuerda aquel que corresponda a un cambio químico o reacción química.

A) Hervir agua

B) Encender el gas de la cocina.

2. Encierra con una cuerda, cuál de los siguientes modelos corresponderá a la ecuación química a continuación:



3. Para la reacción química descrita en el siguiente enunciado: «dos átomos de sodio sólido (Na) reaccionan con dos moléculas de agua líquida (H₂O), para formar dos moléculas de hidróxido de sodio acuoso (NaOH) y una molécula diatómica de hidrógeno gaseoso (H₂)».

A. Representa el modelo de la reacción química en el siguiente recuadro



B. Escribe la ecuación química en la línea
