



Nombre: _____

GUIA 17 – T.D. (Trabajo a Distancia) QUÍMICA: **Semana 24/8 – 28/8**

Objetivo: Desarrollar un modelo que describa cómo el número total de átomos no varía en una reacción química y cómo la masa se conserva aplicando la ley de la conservación de la materia.

Propósito de esta semana:

¿Por qué conocer sobre el equilibrio de las reacciones químicas?

R: Las reacciones químicas son fenómenos que suceden cotidianamente, en todo lo que conocemos, ¿has hecho el ejercicio de pensar en dónde la química no tiene espacio alguno? Es realmente desafiante, prácticamente, en todo, te topas con química y con los cambios químicos en especial, dando lugar a un mundo material en cambio constante. Lo que sería nuevo en este aspecto, serían las leyes ponderales, aquellas relacionadas con cómo suceden las reacciones químicas. Si has puesto atención a las guías anteriores, ya te darás cuenta que hemos mencionado a "La Ley de Conservación de la Materia" o "Ley de Lavoisier", la cual indica que la cantidad de materia durante el transcurso de una reacción química se mantiene constante (o "la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma"). Para ser coherentes con este hecho, la forma en cómo se representa el fenómeno de la conservación de la materia son las ecuaciones químicas, donde se muestra el proceso de cambio desde reactantes a productos. En ellas, los elementos o átomos que aparecen al principio, deben volver a aparecer al final, aunque reorganizados de manera diferente, formando sustancias distintas o compuestos. En este sentido, en la guía de esta semana el foco estará puesto en la cantidad de partículas, es decir, en cómo se equilibran o balancean las ecuaciones químicas, conservando la cantidad de

materia. Este tópico es relevante, porque seguir la lógica de este principio de la naturaleza nos ayuda a tener una visión más coherente del universo y contacto con una de las habilidades más necesarias en química.

Trabajo de la Semana 24 al 28 de julio

Actividades:

1. Esta semana nos reuniremos a través de la plataforma Meet para revisar los contenidos sobre el equilibrio de las reacciones químicas. Debes acceder al siguiente enlace el día martes (*):

<https://meet.google.com/awn-sovd-ss0>

A. Al ingresar debes indicar tu nombre y apellido (cualquier persona que sea extraña a la clase tendrá que salir de la sala o ser expulsada).

B. No es obligatorio bajo ninguna circunstancia que tengas la cámara encendida.

C. Secciones de la reunión podrían ser grabadas previo aviso para que apagues tu cámara si fuera el caso.

D. Esto es una actividad de clases, así que se espera que participes en un ambiente constructivo y de respeto, en este sentido, cualquiera que esté entorpeciendo la actividad tendrá que ser expulsado y notificado al profesor jefe.

E. Comenzaremos puntuales a las 11.00 AM. Si puedes conectarte unos 5 minutos estaría muy bueno.

2. Es muy necesario que participes, ya que será considerado como parte del proceso de evaluación que te lo daré a conocer más adelante más adelante. Espero que hayas podido realizar las guías sobre reacciones químicas y que tengas tus dudas. Aunque no tengas dudas, tu presencia es muy importante porque podríamos conversar de otros temas relacionados con la asignatura. No olvides tu cuaderno.

(* al participar en la reunión aceptas que bajo estrictos motivos académicos esta podría ser grabada en porciones con previo aviso del profesor.

Resumen: Participa de la reunión y sigue las indicaciones.

¡Y quedas libre de Química por esta semana!