

GUIA DE TRABAJO No. 1 MODULO No. 3
CIENCIAS NATURALES SEGUNDO AÑO DE BACHILLERATO GENERAL
SECCIÓN: _____ 2016



ESTUDIANTES: _____

- 1- Ciencia que estudia aspectos de la naturaleza relacionados con el átomo, las moléculas y sus asociaciones para formar los miles de compuestos que están presentes en toda la materia.
- 2- Cite el nombre de 5 reacciones químicas que suceden diariamente a nuestra interior y nuestro entorno.
- 3- ¿Qué es una reacción química?
- 4- Revise el concepto de cambio físico página # 104. Y escribe 5 ejemplos de cambio físico.
- 5- ¿Qué son las ecuaciones químicas?
- 6- Tomando en cuenta los criterios para considerar una ecuación química. Escriba 3 ecuaciones químicas.
- 7- Escriba los 4 tipos de reacciones químicas y su respectiva representación general de la reacción
- 8- Escriba un ejemplo de cada tipo de reacción química.
- 9- Clasifica las reacciones químicas de la actividad #2 página # 105. Escribe el ejemplo y su nombre.
- 10- En que consiste la velocidad de reacción química.
- 11- En que consiste la Teoría de las Colisiones.

12-Para que la colisión entre partículas sea efectiva es necesario que se den ciertas condiciones, las que se detallan a continuación.

13-¿Qué son las reacciones exotérmicas

14-¿Cuáles son los factores de los que depende la velocidad con que reaccionan las sustancias?

15-¿Con que nombre se conocen los Catalizadores Biológicos?

16-Escriba el nombre de las principales enzimas digestivas y los órganos que las producen. Cuadro página # 108.

17-La función de los catalizadores se podría resumir de la siguiente manera.

18- La Ecuación $Mg + 2HCl \text{ ----- } MgCl_2 + H_2$ se clasifica como.

19-En la siguiente ecuación química $2K + 2 H_2O \text{ ----- } 2KOH + H_2 (g)$ los reactantes son

20-Si se aumenta la temperatura en el sistema de una reacción, la velocidad se incrementa proporcionalmente. Esto explica por que al aumentar la temperatura.

21-El proceso químico para balancear una ecuación química por tanteo es:

22-En el laboratorio se quemo magnesio metálico. La fórmula de los reactantes se escribe así: $2Mg + O_2$, de acuerdo a la ley de la conservación de la masa el producto obtenido de la reacción es.

23- Las monedas de cobre metálico se pueden oxidar lentamente formando oxido de cobre. La ecuación balanceada que representa esta reacción es:

24-Utilizando el método de tanteo, la siguiente ecuación quedaría balanceada así:

