



TAREA 4: "¿A qué nos referimos al hablar de una reacción química?"

Nombre: _____

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.

Instrucciones: **FECHA SUGERIDA DE ENTREGA: Jueves 11 de junio, 2020**

Para resolver esta guía, deberás hacer uso de tu libro de química de primero medio, si no tuvieras físicamente el libro, puedes encontrarlo en este link:

<https://drive.google.com/file/d/1eJoaDSMwRILVfWDORqK1RZq2Eui2bi0M/view?usp=sharing>

Lo puedes descargar y usarlo en tu computador o en otro dispositivo.

Cada pregunta lleva escrito el número de la página donde puedes encontrar la respuesta, así te guías mejor. Si tuvieras dudas, puedes preguntarme a través de los medios habituales que hemos dado a conocer anteriormente.

♦ Tema 1 → Introducción al estudio de las reacciones químicas.

1. Desarrolla la actividad "Metas y estrategias" de las páginas 80, las preguntas 1 y 2. [1 punto]
2. Desarrolla la actividad "Activo mis aprendizajes" de la página 82, el punto 1 y el 2 (solo 2.a y 2.b) [2 puntos]

♦ Tema 2 → ¿Qué son las reacciones químicas?

3. Define los siguientes conceptos: a. reacción químicas, b. reactantes, c. productos (p. 86) [1 punto]
4. Resume en una tabla las señales de una reacción química según la p.86. Realízala en tu cuaderno, siguiendo el modelo a continuación: [2 puntos]

Señales de una reacción química					
Señal					
Características					

5. Responde, ¿qué son las reacciones endergónicas y exergónicas? [1 punto]

♦ Tema 3 → Generación de una reacción química.

6. Responde, ¿qué postula la Teoría de Colisiones de Trauts y Lewis? [1 punto]
7. Responde, ¿qué son las ecuaciones químicas? (p.92) [1 punto]

♦ Tema 4 → ¿Cómo se clasifican las reacciones químicas?

8. Resume en una tabla siguiendo el siguiente modelo la clasificación de las reacciones químicas según la variación del número de moléculas. (pp. 108 – 111) [4 puntos]

Clasificación de las reacciones químicas				
Tipo de Reacción	Síntesis	Descomposición	Sustitución: desplazamiento simple	Sustitución: doble desplazamiento
¿En qué consiste?				
Ejemplo de este tipo de reacción.				

♦ Tema 5 → ¿Qué reacciones químicas cotidianas existen?

9. Responde, ¿qué diferencia existe entre una combustión completa y una incompleta? ¿cuál de las dos podría ser dañina? (p.114) [2 puntos]

10. Responde, ¿qué son las reacciones de oxidación y reducción? ¿Cómo se relacionan con los electrones? (p. 115) [2 puntos]

11. Responde, ¿qué organismos realizan la fotosíntesis? ¿qué pigmento facilita el proceso? ¿qué diferencia la fase luminosa de la oscura? ¿el oxígeno es reactante o producto en esta reacción? (p. 116). [3 puntos]

12. Responde, ¿qué organismos realizan la respiración celular? ¿en qué consiste? ¿qué pigmento está relacionado con el transporte de oxígeno? ¿el oxígeno es reactante o producto en este proceso? (p.117) [3 puntos]

[27 PUNTOS EN TOTAL]

Recuerda fotografiar tu proceso y crear un Word con las imágenes.

Si aún no sabes cómo se crea un Word o no sabes cómo subir tu tarea al buzón, en este link te lo explico:

<https://www.youtube.com/watch?v=xRYUjFlodpl>

