



SOLUCIONARIO DE GUÍA N°6 REACCIONES QUÍMICAS (2DA ACTIVIDAD ONLINE)

Antes de resolver la siguiente guía de aplicación, revisa tus respuestas de la Guía n°6 que realizaste en la plataforma de puntaje nacional, y que espero hayas revisado. Debido a lo anterior, surge el siguiente solucionario. En caso de que se presenten dudas de algún desarrollo de problema o explicación, recuerda que me puedes contactar a través del mail de consultas pedagógicas profecatcienciasnaturales@gmail.com en el día y hora establecida por el equipo de gestión de nuestro establecimiento.

N° PREGUNTA	MI RESPUESTA FUE	RESPUESTA CORRECTA	RETROALIMENTACIÓN
1		D	Al hacer el cálculo estequiométrico (de balance) se concluye que la reacción es: $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3$
2		B	Veamos cada una de las afirmaciones: I. Es el enunciado químico típico para la ley de conservación de masa, y se usa en muchos tipos de ejercicios. II. En esta afirmación se dice que la cantidad y tipo de átomos (elementos) se conserva, lo que también es cierto. III. Esta opción no necesariamente se cumple; ya que el volumen dependerá de los coeficientes estequiométricos. Por lo tanto, solo las afirmaciones I y II son ciertas.
3		D	Para equilibrar aquella ecuación el valor de A y B deben ser 1 y el valor de C debe ser 2, de esa manera se van a mantener la igual cantidad de átomos de cada elemento en ambos lados de la ecuación.
4		D	En una reacción química los productos siempre se encuentran hacia donde apunta la flecha que indica el sentido de la reacción, que en este caso es hacia la derecha, por lo que las tres opciones mencionadas son productos de la reacción. Por lo que I, II y III son correctas.
5		D	La ecuación balanceada: $\text{Au} + 3\text{HNO}_3 + 4\text{HCl} \rightarrow 3\text{H}_2\text{O} + \text{HAuCl}_4 + 3\text{NO}_2,$ nos muestra que se necesitan 4 moles de HCl para que la reacción ocurra.

Total de respuestas correctas	
Total de respuestas incorrectas	
% de aprobación de la actividad	



Colegio San Carlos de Quilicura
CIENCIAS NATURALES / EJE DE QUÍMICA
CFE / 2020 / 1° MEDIO
U:1 Reacciones químicas

GUÍA N°7: REACCIONES QUÍMICAS COTIDIANAS

PLAZO: 18 AL 22 DE MAYO

TIEMPO: 45 MINUTOS

Nombre	Curso	Fecha
	1° A - B - C	

OA 17 Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria, considerando:

- > La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio de temperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros.
- > La influencia de la cantidad de sustancia, la temperatura, el volumen y la presión en ellas. > Su representación simbólica en ecuaciones químicas.
- > Su impacto en los seres vivos y el entorno.

Indicadores de evaluación:

- Exponen la importancia del oxígeno en las reacciones químicas en cuanto al impacto en seres vivos, entorno e industria.
- Reconocen tipos de ecuaciones químicas (como descomposición y combustión) en el entorno y en los seres vivos.

ORIENTACIONES PEDAGÓGICAS: A continuación, te propongo fortalecer el aprendizaje de esta Unidad, utilizando los recursos virtuales descritos más abajo. Las actividades propuestas de esta guía pueden exigir el uso concienzudo de estos recursos. Recuerda que, luego de desarrollar las guías se deben archivar en la carpeta de asignatura. Si no puedes imprimir esta guía, resuélvela en tu cuaderno de asignatura, lo cual se pedirá para revisión y evaluación al momento de volver al colegio. Si tienes dudas, recuerda que me puedes contactar a través del mail de consultas pedagógicas profecatacienciasnaturales@gmail.com en el día y hora establecida por el equipo de gestión de nuestro establecimiento.

RECURSOS QUE PUEDES UTILIZAR PARA REALIZAR LAS ACTIVIDADES:

TEXTO DE EJE DE QUÍMICA 1° MEDIO 2020

Unidad 1. Reacciones químicas. Tipos de reacciones químicas pág.102 a 119 (obligatorio)

https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/articles-145606_recurso_pdf.pdf

2) PLATAFORMA PUNTAJE NACIONAL:

www.puntajenacional.cl (modalidad estudiante)

Biblioteca _ Química_ Reacciones químicas y estequiometría

- PPT explicativo de acidez y basicidad (opcional)

Actividad 1: Importancia del oxígeno en las reacciones químicas. Estudia las pág. 114 a 119 del texto de Química y completa el recuadro siguiente.

Reacción química	Características principales	Ejemplo representativo
Combustión		
Oxidación - reducción		
Fotosíntesis		
Respiración celular		
Neutralización		
Ácido - base		

Actividad 2: “Demuestra lo que sabes” Resuelve las preguntas al pie de pág. 115 y 117.