

COLEGIO PARA ADULTOS COMFAMILIAR DE NARIÑO

BIOLOGIA UNIDAD: 6 Estequiometria.

1. IDENTIFICACIÓN DE LA GUÍA DE APRENDIZAJE

GUÍA DE APRENDIZAJE: Unidad 6 / Ciclo V	DURACIÓN: 10 Horas.
COMPETENCIA:	RESULTADO DE APRENDIZAJE:
Comprende y aplica los principios de la	Al finalizar la unidad 6, se espera que el estudiante sea
estequiometria en la solución de problemas.	capaz de balancear ecuaciones químicas aplicando
	métodos de tanteo y oxido-reducción y realizar
	cálculos estequiométricos a partir de ecuaciones
	químicas balanceadas.

2. PRESENTACIÓN

En la unidad 6 estudiaremos estequiometria, para lo cual debe realizar las actividades académicas que se le brindan tales como: lecciones, recursos sitio web, foro, wiki y quiz. En esta unidad tiene que leer con atención cada lección y responder la pregunta al final de cada una. También debe revisar los recursos sitio web y seguir las instrucciones, adicionalmente participar en el foro y la wiki de la unidad. Al terminar la unidad aparecerá un quiz, el cual tiene dos oportunidades para responderlo.

3. CONOCIMIENTOS PREVIOS

"Manejo de la plataforma": foros, wikis, Wiki, seguimiento, comunicación o chat, usos de correo institucional del tutor, trabajo colaborativo. Los contenidos de Química del ciclo V

4. CARACTERIZACIÓN

UNIDAD 6: ESTEQU	IOMETRIA.			
LECCIONES	COMPETENCIA	INDICADOR	CRITERIO DE EVALUACION	
1 Lección: Reacciones químicas. 2 Lección: Leyes ponderales.	Comprende y aplica los principios de la estequiometria en la solución de	Define reacciones químicas y diferencia entre reactivos y productos. Identifica las características de una ecuación química y las utiliza para resolver problemas químicos.	El estudiante revisará el material académico y responderá las preguntas de cada lección y el quiz de la unidad. Participará en el foro con información y comentará el de los compañeros, al igual que en la wiki. Estudiará y realizará las actividades que se muestran en los recursos sitio web de la unidad.	
3 Lección: Método de tanteo y de óxido-reducción. 4 Lección: Clases de cálculos químicos.	problemas.	Balancea ecuaciones químicas aplicando métodos de tanteo y oxido-reducción. Realiza cálculos estequiométricos a partir de ecuaciones		



COLEGIO PARA ADULTOS COMFAMILIAR DE NARIÑO

BIOLOGIA UNIDAD: 6 Estequiometria.

	químicas
	balanceadas.
5 Lección: ¿Qué	Determina el
limita una	reactivo limitante y
reacción?	el que se encuentra
	en exceso en una
	reacción química.

5. ACTIVIDADES Y ESTRATEGIAS DE APRENDIZAJE

Descripción:

- Lea cada lección y conteste la pregunta que aparece al final de cada una.
- Revise los recursos sitio web con el fin de profundizar y afianzar el tema de la unidad.
 Realice el cuestionario de práctica y si es el caso solicite la retroalimentación del mismo.
 Participe en el foro y en la Wiki de la unidad.
 - a. Participación en el foro temático: ingrese al foro de la unidad 6 "Reactivo limitante" y realice su participación, realizando el siguiente ejercicio: Si 10.0 g de sodio reaccionan con 8.75 g de agua, ¿Cuál es el reactivo limitante?, luego, lea el escrito de mínimo tres compañeros y realice un comentario a cada uno, ya sea refutándolo con argumentos o complementándolo. Al final del comentario escriba su nombre completo y la fecha.
 - b. Participación en la wiki: ingrese a la wiki de la unidad 6. Vamos a crear un texto con ejercicios de estequiometria. Cada estudiante debe aportar un ejercicio, teniendo en cuenta la información que se les brinda en cada una de las actividades de la unidad e investigando en la web o en libros de biología. Al final de su aporte escriba su nombre completo y fecha.
- Ingrese al quiz de la unidad y conteste las preguntas.

6. GLOSARIO

- Foro: Espacio dispuesto para que el tutor oriente el desarrollo de lo planteado en las guías de actividades disponibles en el ciclo. En cada uno de los foros el tutor se hace "visible al aprendiz" y acompaña el logro de resultados de aprendizaje.
- *Guía de Aprendizaje:* Recurso didáctico que orienta al aprendiz sobre las actividades que debe desarrollar para lograr un resultado de aprendizaje.
- Wiki: Un wiki (o una wiki) (del hawaiano wiki, «hacer las cosas de forma sencilla y rápida») es un sitio web cuyas páginas pueden ser editadas por múltiples voluntarios a través del navegador web. Los usuarios pueden crear, modificar o borrar un mismo texto que comparten.
- *Refutar:* Rechazar la validez de una idea o afirmación de otra persona mediante razones y argumentos.
- Argumento: es una prueba o razón para justificar o refutar algo como verdadero o falso; es un discurso dirigido a una finalidad.
- *Párrafo:* Fragmento de un escrito con unidad temática, que queda diferenciado del resto de fragmentos por un punto y aparte y generalmente también por llevar letra mayúscula inicial y un espacio en blanco en el margen izquierdo de alineación del texto principal de la primera línea.