

CIEEM 2016/2017
2017 “Año de las Energías Renovables”

Lengua. Guía 8 – 13 de mayo de 2017



La descripción en la explicación

Hoy vamos a trabajar con textos explicativos y analizaremos uno en el cual el recurso de la descripción es fundamental. Para ello, te pedimos que recuerdes las características y recursos de la **EXPLICACIÓN** (página 67) y de la **DESCRIPCIÓN** (páginas 69 y 70).

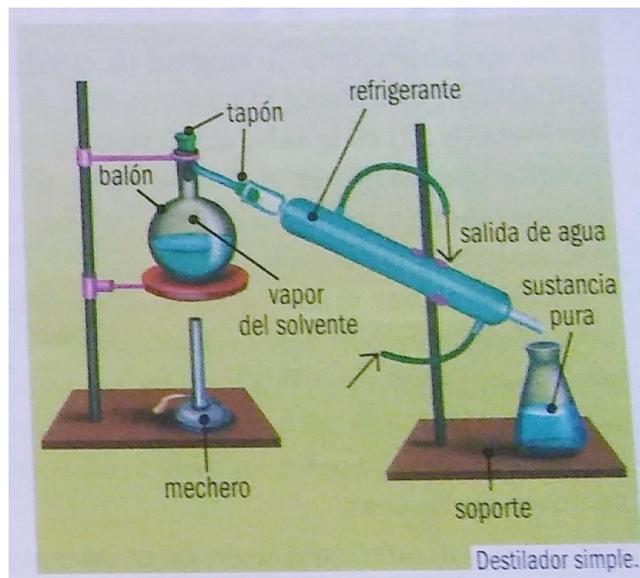
A continuación, lee el siguiente texto:

La destilación simple

El destilador es un dispositivo constituido por un tubo y varios recipientes de vidrio, además de tapones de goma perforados. Entre los recipientes, se encuentra uno llamado *balón*, que es un frasco de cuello largo y cuerpo redondo, cuya forma semejante a una pelota garantiza el calentamiento parejo de la solución. Inclinado hacia uno de los lados, hay un dispositivo denominado *refrigerante* que, tal como indica su denominación, tiene la función de enfriar el vapor de agua que circula por su interior y, así, convertirlo en agua líquida. El refrigerante está constituido por un tubo de vidrio ancho que rodea a otro más delgado, entre los cuales no hay conexión.

Por el tubo interior circula el solvente en destilación. Por el tubo más grande, se hace circular continuamente agua fría para que la superficie del tubo más delgado pierda calor. Cuando el agua enfriada sale del refrigerante, se recoge en otro recipiente. Este método se denomina **destilación**.

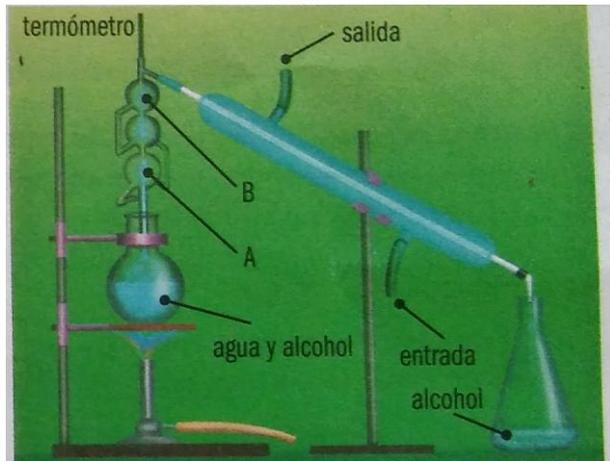
Si en el balón, por ejemplo, se coloca una solución cuyo solvente es agua, el agua que se obtiene al final del proceso prácticamente se encuentra en estado puro. Ese es el motivo por el cual, cuando se requiere agua pura, se utiliza agua destilada. Esto ocurre, por ejemplo, en las planchas de vapor, cuyos conductos internos, con el tiempo, podrían taparse si se llenara su depósito con agua de la canilla. El agua destilada también se emplea en aplicaciones medicinales, en baterías de autos y para mantener húmedas algunas lentes de contacto.



La destilación fraccionada

Este procedimiento se emplea para separar dos componentes líquidos que hierven a diferentes temperaturas. El dispositivo utilizado es muy semejante al de la destilación simple, al que se le añade una columna llamada “de fraccionamiento”, para que los vapores del material que hierve en segundo lugar no abandonen el balón y, de ese modo, no pasen al refrigerante. Así, al refrigerante solo llega el líquido que hierve primero.

Una de las situaciones en las que se emplea la destilación fraccionada es la que sucede durante la elaboración de productos obtenidos del petróleo. De esta manera, se obtienen diferentes materiales: nafta, querosene, combustible para aviones, gasoil, aceites lubricantes, ceras, fueloil, asfalto y varios más.



Destilación fraccionada de una solución de alcohol y agua. El alcohol (que hierve a 76°) se recoge en un recipiente después del refrigerante, y los vapores del agua (que hierve a 100°) quedan retenidos en la columna de fraccionamiento.

Activados 1, Ciencias Naturales. Ed. Puerto de Palos (adaptación)

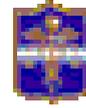
Ahora, respondé las siguientes consignas, de manera clara y precisa.

1. Justificá por qué en el texto leído predomina la **explicación**:
 - a. Características:
 - b. Recursos:

2. Marcá entre corchetes los fragmentos **descriptivos**. Justificá:
 - a. Características:
 - b. Recursos:

3. ¿Por qué considerás que este texto se vale de la descripción para explicar el proceso de destilación?

4. Releé “La destilación simple” e indicá, al margen de cada párrafo el subtema correspondiente.



CIEEM 2016/2017
2017 “Año de las Energías Renovables”

La construcción sustantiva

- ✓ Leé con tu docente las páginas 37 a 40 y prestá especial atención a los ejemplos que te brinde. Luego, analizá las siguientes construcciones, extraídas y/o adaptadas del texto que acabamos de leer.

1) <un frasco de cuello largo y cuerpo redondo>

2) <el tubo más grande>

3) <el refrigerante, tubo de vidrio ancho>

- ✓ Creá ejemplos de construcciones sustantivas a partir de las estructuras que te damos a continuación:

1) <n + Ap>

2) <md + n + mi>

3) <md + n + md + n>

Otros casos especiales de tildación

Leé con tu docente la página **114** del libro y justificá la tildación de las siguientes palabras:

Continuamente:

Prácticamente:

Fueloil

Querosene:

Gasoil:

CIEEM 2016/2017
2017 “Año de las Energías Renovables”

Tarea para la próxima clase

- Observá atentamente la siguiente imagen.



- Revisá las diferencias entre descripción y explicación (pág. 67 a 70 del manual).
- Ahora te pedimos que realices un texto en el que predomine la explicación y que presente una descripción sobre cómo es y cómo funciona una *PlayStation* similar a la de esta imagen. Podés investigar, preguntar o usar tu imaginación; no obstante, sé coherente y lógico en la explicación del proceso. En la misma:
 - ✓ utilizá dos o más organizadores espaciales (subrayalos).
 - ✓ encerrá entre ángulos dos construcciones sustantivas de estructura diferente, transcribilas y analizalas.