

Obtención y propiedades de hidrógeno y oxígeno.

Pregunta a responder al finalizar la sesión:

¿Qué propiedades químicas distinguen al hidrógeno del oxígeno?

En esta práctica se va a obtener hidrógeno y oxígeno moleculares y observar algunas de sus propiedades químicas.

Procedimiento experimental

NOTA: Se debe usar lentes de seguridad todo el tiempo durante la práctica.

Primera parte: Obtención de los gases.

Siguiendo el procedimiento de Mattson descrito en el apéndice para la obtención de gases. Durante la producción de gas se puede jalar el émbolo de la jeringa ligeramente para tener el gas a baja presión. Si la producción de gas es mucha y la presión generada aumenta demasiado, puede liberarse presión abriendo un poco el tapón de la punta o permitiendo la salida de gas por la parte superior de la jeringa retirando rápida y parcialmente el émbolo.

1. Obtención de hidrógeno. La producción de H_2 es muy rápida y normalmente en 30 segundos se obtiene una jeringa de 60 mL.

Para la obtención de este gas coloca los 125 mg de zinc metálico (reactivo sólido) en el recipiente de plástico y coloca 1.5 mL de HCl 6 M (reactivo líquido) en la charolita de plástico. Succiona el reactivo líquido con la jeringa, coloca el tapón y agita vigorosamente para que los reactivos entren en contacto.

OPCIONAL: Puede hacerse esta reacción utilizando magnesio en lugar de zinc.

- a) Escribe la ecuación balanceada correspondiente a la reacción de obtención del hidrógeno, partiendo de zinc metálico:

En caso de hacer la reacción con magnesio en lugar de zinc.

- b) Escribe la ecuación balanceada correspondiente a la reacción de obtención del hidrógeno, partiendo de magnesio:

- c) ¿Cuánto se debe de pesar de magnesio para llevar a cabo esta reacción con la misma cantidad de HCl 6M?

2. Obtención de oxígeno

La producción de O_2 no es tan rápida y para producir una jeringa de 60 mL se requiere aproximadamente de 1 minuto.

Coloca 50 mg de KI en polvo en el recipiente y coloca 3 mL de H_2O_2 al 6% (reactivo líquido) en la charolita de plástico. Succiona el reactivo líquido con la jeringa y agita.

a) Escribe la ecuación balanceada correspondiente a la descomposición del H_2O_2 :

b) A partir de los potenciales estándar de reducción del apéndice, realiza una propuesta sobre el proceso de obtención de O_2 a partir de H_2O_2 y KI. Escribe las ecuaciones balanceadas del proceso:

c) A que se debe el color de la disolución después de la reacción?

Segunda parte: Experimentos con hidrógeno y oxígeno.

1. Conversión reversible de cobre metálico y óxido de cobre.

NOTA: Durante este experimento asegúrate de que tus compañeros de alrededor no estén produciendo hidrógeno cuando enciendas el mechero.

Llena la parte amplia de una pipeta Pasteur con pedazos de alambre de cobre o lana de cobre, sosteniendo la pipeta en una posición horizontal como se muestra en la **Figura 1**. Evita apuntar hacia donde se encuentre alguna persona.

Con ayuda de una manguera de hule conecta la pipeta Pasteur a la jeringa que contiene oxígeno. Enciende el mechero y calienta aproximadamente por 20 segundos la pipeta que contiene el cobre metálico (o lana de cobre) como se muestra en la **Figura 1**. Haz pasar lentamente 60 mL de oxígeno por la pipeta Pasteur siguiendo con el calentamiento. **Anota tus observaciones.** _____

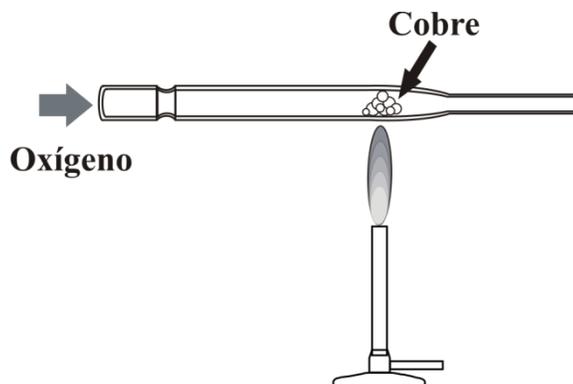


Figura 1. Esquema del montaje del dispositivo para hacer reaccionar cobre en una pipeta Pasteur.

a) ¿Qué reacción ocurre dentro de la pipeta Pasteur? Escribe la ecuación balanceada de esta reacción:

b) Identifica al agente oxidante en esta reacción: _____, y al agente reductor: _____

Conecta ahora la manguera con la pipeta Pasteur a la jeringa llena de hidrógeno. Con la pipeta Pasteur aún caliente haz pasar lentamente 60 mL de H_2 (Si no se observan cambios, calienta **suavemente** la pipeta Pasteur con el mechero y repite el procedimiento). **Anota tus observaciones** _____

c) ¿Qué reacción ocurre ahora dentro de la pipeta? Escribe la ecuación balanceada de esta reacción:

d) Identifica al agente oxidante en esta reacción: _____. El agente reductor es: _____

Reacción de H_2 con $KMnO_4$.

Llena aproximadamente hasta la mitad un tubo de ensayo con una disolución diluida de $KMnO_4$. Con una manguera de hule conecta la jeringa que contiene H_2 a una pipeta Pasteur.

Introduce la punta de la pipeta Pasteur dentro del tubo de ensayo y descarga lentamente el gas en la disolución. **Anota tus observaciones.** _____

a) ¿Qué cambios observaste en el tubo de ensayo?

b) ¿Qué reacción ocurre en el tubo? Escribe la ecuación balanceada de esta reacción:

c) Identifica al agente oxidante en esta reacción: _____. El agente reductor es: _____

2. Combustión de hidrógeno y fabricación de un cohete.

Combustión del hidrógeno.

Se va a llenar un tubo de ensayo pequeño con H_2 por el método de desplazamiento de agua: Llena un tubo de ensayo pequeño con agua e inviértelo en una cuba de agua.

NOTA: Puede utilizarse como cuba la charola de material de un equipo.

Conecta una manguera de hule a la salida de la jeringa que contiene hidrógeno, introduce el extremo de la manguera dentro del tubo lleno con agua y desplaza el agua con el hidrógeno gaseoso. Una vez lleno del gas saca el tubo de ensayo del agua y sostén la boca del tubo hacia abajo. Acércalo a la llama del mechero.

Anota tus observaciones._____

En una jeringa prepara una mezcla de H_2 y O_2 en proporción 2:1. Repite el experimento anterior pero llenando ahora el tubo de ensayo con esta mezcla $H_2 - O_2$. **Anota tus observaciones.**_____

a) ¿Cómo difiere el resultado obtenido en el primer experimento del obtenido en el segundo?

b) ¿Cómo explicas esta diferencia?

Fabricación de un cohete.

Corta la parte final de una pipeta Beral dejándole aproximadamente 2 cm de tallo unido al bulbo (**Figura 2a**). Éste será el cuerpo del cohete.

Llena el cohete de agua y por desplazamiento llena el bulbo con la mezcla de H_2 y O_2 . Sostén firmemente el bulbo y la jeringa a aproximadamente 45° y procura no presionar demasiado el bulbo (**Figura 2b**). Sin sacar el cohete del agua rápidamente introduce el alambre del encendedor piezoeléctrico por la boca del cohete, siempre con el bulbo hacia arriba.

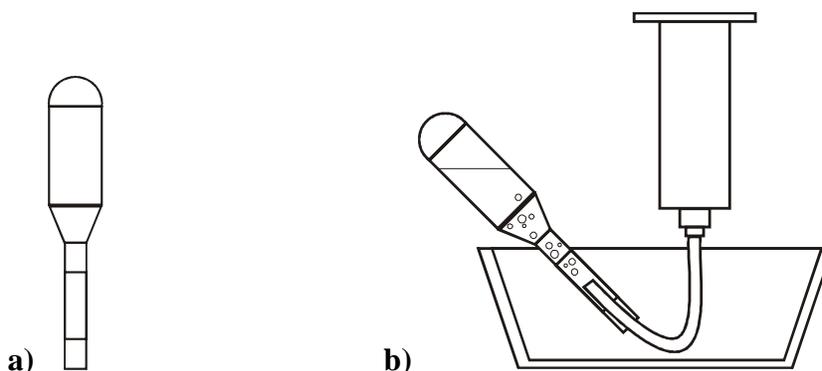


Figura 2. a) Sección de una pipeta Beral para la fabricación del cohete y b) preparación de la carga del cohete por desplazamiento de agua.

Deja algo de agua en el tallo del cohete y cuida que el extremo del alambre del encendedor debe estar arriba del nivel del agua, en la región del gas del cohete. Enciende la chispa y deja volar el cohete.

NOTA: No dirijas el cohete a ninguna persona.

OPCIONAL: Reacción de O_2 con Fe_2S_3 .

NOTA: Es recomendable realizar este experimento en la campana.

Coloca en la parte amplia de una pipeta Pasteur con pedazos de sulfuro de hierro, sosteniendo la pipeta en una posición horizontal como en el experimento anterior con cobre. Evita apuntar hacia donde se encuentren compañeros, profesor, etc.

Con una manguera de hule conecta la pipeta Pasteur a la jeringa que contiene oxígeno. Enciende el mechero y calienta aproximadamente por 15 segundos la pipeta con el sulfuro de hierro. Haz pasar lentamente 60 mL de oxígeno por la pipeta Pasteur siguiendo con el calentamiento.

Finalmente, acerca un imán al producto obtenido dentro de la pipeta y manteniendo ésta en posición horizontal desliza el imán a lo largo de la pipeta. **Anota tus observaciones.** _____

a) ¿Cómo es el comportamiento del producto de la reacción ante el imán?

b) ¿De qué compuesto se trata? _____

c) ¿Qué reacción ocurre dentro de la pipeta Pasteur? Escribe la ecuación balanceada de esta reacción:

d) Identifica al agente oxidante en esta reacción: _____, y al agente reductor: _____

Anexo. Valores de potencial de reducción

Par redox	E°
	(V)
O₂ / OH⁻	0.401
IO⁻ / I⁻	0.485 mb (0.550 ma)
I₂ / I⁻	0.536
O₂ / H₂O	0.695
H₂O₂ / H₂O	1.776

Bibliografía

Wulfsberg, G. *Principles of Descriptive Inorganic Chemistry*. University Science Books, Mill Valley, California, 1991.

Mattson, Bruce. Microscale Gas Chemistry Experiments with Oxygen. *Chem. 13 News*. **1997**. January.

<http://antoine.frostburg.edu/chem/senese/101/kinetics/faq/mechanism-h2o2-iodide.shtml>

CRC Handbook of Chemistry and Physics. David L. Ride (ed). 87 th edition.