

QUIMICA I
PRACTICA 6

Fecha: _____

Nombre: _____

Grupo: _____

Título: **Obtención de hidrógeno**

Objetivo:

- Conocer el procedimiento para obtener hidrógeno en el laboratorio químico así como identificar algunas de sus propiedades.

Materiales:

- 1 Soporte Universal.
- 1 Pinzas de Bureta.
- 1 Matraz redondo de fondo plano .
- 1 Tapón para matraz horado con tubo de desprendimiento y manguera.
- 1 Tubo de ensaye con tapón.
- 1 Cuba hidroneumática.
- 1 Probeta de 10 ml.

Sustancias:

- Magnesio en viruta.
- Zinc en viruta.
- Acido clorhídrico (HCl) al 30 %.

Procedimiento:

1. Colocar las pinzas para bureta en el soporte universal.
2. Sujetar el cuello del matraz redondo de fondo plano del cuello a las pinzas.
3. Introducir al matraz y usando la espátula algo de magnesio y algo de zinc.
4. Colocar agua en la cuba hidroneumática hasta tres cuartas partes de su capacidad.

5. Sumergir el tubo de ensayo en el agua (sin el tapón) y también la manguera del tubo de desprendimiento.
6. Medir 10 ml de HCl al 30 % con la probeta.
7. Vaciar los 10 ml de HCl al matraz y tapar inmediatamente con el tapón que tiene el tubo de desprendimiento.
8. Capturar el hidrogeno generado por la reacción en el tubo de ensayo y tapar inmediatamente y dejarlo boca abajo.

Contesta lo siguiente:

¿Que estado físico tiene el hidrógeno?

¿Color del hidrógeno?

¿Olor del hidrógeno?

¿Qué sucede cuando se acerca el cerillo?

Dibuja lo observado.