Trabajo Práctico:
“Características de los Elementos”

INTEGRANTES:

-
-
-
-

-
-
-
-

FECHA: …../…../…..

OBJETIVO:

- Identificar los elementos químicos que constituyen la Tabla periódica; así como, sus propiedades y características de la misma.
- Relacionar las propiedades de los elementos químicos de acuerdo a su posición en la Tabla Periódica.

REACTIVOS Y MATERIALES

- Hierro
- Plomo
- Cinc
- Aluminio
- Cobre
- Carbono
- Azufre
- Ácido Clorhídrico
- Tubos de ensayo
- Gradillas
- Cucharillas
- Pinzas
- Vidrios de reloj
- Pipetas

PROCEDIMIENTO

- Preparar una tabla donde se incluya los símbolos de los elementos estudiados, maleabilidad, conductividad eléctrica, reacción con ácido y sus observaciones: estado, color, brillo, dureza, etc.
- Colocar la muestra sobre una superficie dura y golpear ligeramente cada muestra con el martillo. Anotar las observaciones (si es maleable o quebradizo al golpearlo).
- Tomar 2 tubos de ensayo y agregar 5 mL de agua destilada a cada uno y, con una espátula, una pequeña muestra de cada elemento. No olvide rotular cada tubo correctamente.
- Repetir el procedimiento anterior pero con ácido clorhídrico en lugar de agua,
- Repetir el paso anterior con ácido clorhídrico y anotar las observaciones

OBSERVACIONES Y RESULTADOS :

CONCLUSIONES:

CUESTIONARIO

1. ¿Quiénes son los electrones de valencia?
2. ¿Qué son los números de oxidación?
3. ¿Cómo relacionar los conceptos anteriores?
4. ¿Cuáles son los números de oxidación de los gases nobles?
    - Relacione los siguientes conceptos:
      Electrones de valencia
    - Numero de oxidacion
    - Estabilidad
    - Gases nobles
    - Unión química