

ESTUDIO DE LA REACTIVIDAD DE ALGUNOS METALES

OBJETIVO: Realizar un estudio cualitativo comparativo de la reactividad de algunos metales.

PRE-LABORATORIO:

- 1.- ¿Cómo se encuentran distribuidos los metales en la Tabla Periódica?
- 2.- Mencione algunas propiedades físicas, mecánicas y químicas de los metales.
- 3.- Ubica los siguientes elementos en la TP: Na, Mg, Al, Fe, Cu y Zn.
- 4.- Investiga: ¿qué es la metalurgia?

LABORATORIO:**MATERIALES**

Gradilla
Tubos de ensayo

SUSTANCIAS

metales: Na, Mg, Al, Fe, Cu y Zn
HCl 6M
HNO₃ conc.

PROCEDIMIENTO:

- a) Investiga la reactividad de los metales con el agua; para ello coloca en contacto con agua, cada uno de los metales antes mencionados. Si alguno de ellos presentara escasa o nula reactividad, probar con agua caliente.
- b) Repite el procedimiento con cada uno de los metales pero usando HCl 6 M.
- c) Repite con HNO₃ conc.
- d) Registra todas las observaciones en el siguiente cuadro:

Metal	Reacción con agua	Reacción con agua caliente	Reacción con HCl	Reacción con HNO ₃
Na				
Mg				
Al				
Zn				
Fe				
Cu				

POST-LABORATORIO:

- 1.- Trata de explicar el porqué del diferente comportamiento química de los metales.
- 2.-¿Cómo se explica que el cobre reacciona con el ácido nítrico y no con el clorhídrico?