

ALOGENOS.

MATERIAL Y SUSTANCIAS:

-
- Soporte universal
- Mechero
- Agua
- Tetracloruro de carbono
- Éter
- Oxido de Magnesio.
- Alcohol etílico
- Tubos de ensaye
- 2 Matrazes
- Manguera de hule.
- Cápsula de porcelana
- Sulfato de Bario.
- Yodo
- Flor de bujambilia

DESARROLLO:



- Colocar en un tubo de ensaye Oxido de Magnesio en el soporte universal, dentro del matraz colocar la flor de bugambilia en el interior y al siguiente colocarle agua, intercomunicarlos con la manguera de hule y sellarlos, una vez hecho esto verter en el tubo de ensaye Ácido clorhídrico y tapar., observar lo que sucede.



En un vaso de precipitado que contenga sulfato de Bario y Yodo, taparlo con una cápsula de porcelana con agua y ponerlo a calentar. Observar que es lo que sucede.

- Hacer las siguientes combinaciones de sustancias en tubos de ensaye y observar.

- ◆ Yodo + Tetracloruro de carbono
- ◆ Yodo + Eter
- ◆ Yodo + Alcohol etílico
- ◆ Yodo + agua

RESULTADOS

- Como no se tuvo el compuesto indicado, no se pudo realizar la práctica. Se supone que la mezcla de dichos compuestos, producen cloro y la planta que estaba dentro del matraz, se iba a decolorar o a salir puntos blancos.
- Al calentar el sulfato de Bario con yodo en el vaso de precipitado, empieza a desprender vapores de color púrpura y después de varios minutos se pueden observar cristales de yodo que son de color negro en las orillas del vaso, por sublimación.
- Al hacer las combinaciones de las diferentes sustancias esto fue lo que se obtuvo:
 - Al combinar el Yodo con el tetracloruro de carbono se disolvieron y la mezcla se tornó de color rosa (púrpura), lo que nos indica que son solventes no polares.
 - Al combinar el yodo con el Éter se disuelve y tomó color ámbar oscuro, lo que indica que son al igual que la mezcla anterior solventes no polares.
 - Al mezclar el yodo con el alcohol etílico obtuvimos una mezcla de color ámbar pero no muy intensa lo que nos indica que era un solvente medianamente polar.
 - Al mezclar el yodo con el agua no se disolvió.

Practica 6