OBTENCIÓN DE LATÓN

OBJETIVO: Obtener una aleación de Cu y Zn (latón)
LABORATORIO:

MATERIALES
Vasos de bohemia
Vidrio de reloj
Soporte
Pinzas
Tela metálica
Papel

SUSTANCIAS
láminas de cobre
trocitos de zinc
solución de hidróxido de sodio 10%

PROCEDIMIENTO:
1.- Prepara un soporte con pinza tipo anillo y tela metálica. Sobre la tela coloca un vaso.
2.- Coloca en el vaso aproximadamente 0,5 g de zinc metálico finamente dividido.
3.- Vierte con precaución en el vaso 15 mL de la solución de hidróxido de sodio y tàpalo con vidrio de reloj.
4.- Calienta el vaso y su contenido suavemente hasta que la solución comience a burbujear; no permitas que la solución hierva vigorosamente o se evapore a sequedad.
5.- Usando pinzas, agrega al vaso con cuidado dos láminas de cobre en la solución básica caliente. Separa la tercera lámina como control.
6.- Observa y anota cualquier cambio en la apariencia de las láminas y deja de calentar cuando no observes más cambios.
7.- Coloca agua destilada en dos vasos de bohemia.
8.- Utilizando pinzas, retira las dos láminas de la solución. Coloca ambas láminas en uno de los vasos con agua destilada.
9.- Nuevamente, utilizando pinzas retira las láminas del vaso y enjuágalas con agua potable, secándolas luego con papel.
10.- Toma una de las láminas tratadas con la pinza y caliéntala en el cono exterior de la llama del mechero, manteniéndola en forma vertical, hasta que se observe algún cambio.
11.- Inmediatamente sumérgela en el segundo vaso con agua destilada.
12.- Retira la lámina del vaso y sécala con cuidado.
13.- Anota tus observaciones en el siguiente cuadro:

	Aspecto
Lámina de Cu s/tratamiento	
Lámina de Cu tratada c/Zn+ NaOH	
Lámina de Cu tratada c/Zn+ NaOH y expuesta a la llama	

14.- Coloca ácido clorhídrico (aprox. 1 mL) en 2 tubos de ensayo; en uno de ellos agregas un trocito de Cu sin tratar y en el otro un trocito de Cu obtenido al finalizar el experimento y luego de haber realizado las observaciones y las correspondientes anotaciones.
Reflexiona y propone una explicación para esta evidencia.

POSTLABORATORIO:

1.- Clasifica el latón como aleación.
2.-¿Qué otras aleaciones en base Cu conoces? De lo contrario investiga.
3.- ¿Cómo podría probar que el zinc se ha incorporado a la lámina de cobre?