



FABRICACIÓN DE SOLUCIONES DE STOCK A PARTIR DE SÓLIDOS

Química

Grupo 5

3ro BGU "B"

PROCEDIMIENTO

1. Ingresar al simulador del laboratorio llamado chemcollective
2. Empezamos añadiendo los reactivos que vamos a utilizar para el experimento que son: Agua destilada (H_2O) y Cloruro de Magnesio ($MgCl_2$)
3. A continuación añadimos los materiales necesarios para el experimento los cuales son: un matraz de 500ml, un matraz aforado de 500ml, una balanza y un plato para medir sólidos.
4. Comenzamos colocando el plato para medir sólidos encima de la balanza y le damos al botón "Tare" para que no se tome en cuenta el peso del plato de medición y solo el del reactivo sólido.
5. Colocamos los 14.28 g de $MgCl_2$ necesarios para la solución en el plato para medir sólidos.
6. Después de hacer esto colocamos 300ml de agua destilada en el matraz aforado de 500ml.
7. Colocamos los 300ml de agua destilada en el matraz de 500 ml
8. Luego procedemos a colocar los 14.28 gramos de $MgCl_2$ en el matraz de 500ml.
9. Finalmente comprobamos que la molaridad nos haya salido 0.5 M.

MATERIALES

