



GUIA DE LABORATORIO N° 2 PREPARACION DE SOLUCIONES

PROPOSITO

Reconocer el procedimiento que se debe seguir preparar una solución de concentración conocida a partir de sus componentes (solute y solvente).

PROCEDIMIENTO:

Organizarse en grupos de máximo tres estudiantes y Visualizar el video de preparación de soluciones que se encuentra en el aula virtual.

Una vez observado el video realizar el informe de observación del laboratorio, completando la información solicitada en el cuestionario.

El informe debe constar de:

1. Portada
2. Introducción
3. Objetivos
4. Materiales (dibujarlos) y reactivos
5. procedimiento
6. Cuestionario
7. Bibliografía

CUESTIONARIO:

1. Consulte las fichas o normas de seguridad para los reactivos usados en la práctica. (La ficha debe contener el pictograma de seguridad, fórmula del reactivo, propiedades físicas como densidad, punto de fusión o ebullición, solubilidad, masa molar etc. Frases R y S de riesgo y seguridad)
2. Que norma de seguridad identificaron en el video que esta siendo incumplida?
3. Cuales soluciones, que volumen y de que concentración se prepararon?
4. Escriba los cálculos que fueron necesarios para preparar la solución de la parte a.
5. Escriba los cálculos que fueron necesarios para preparar la solución de la parte b.
6. Para el almacenamiento de las soluciones preparadas estas son trasvasadas a recipientes de color ámbar debidamente rotulados. Cuales son los datos mínimos que debe tener la etiqueta?