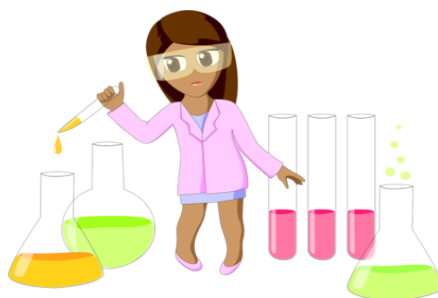


GUION E INFORME

PRÁCTICA PREPARACIÓN DE DISOLUCIÓN A PARTIR DE UNA CANTIDAD DE SOLUTO



NOMBRE DEL EQUIPO	
Componentes de equipo	
Curso	

¿QUÉ VAMOS A HACER?

Vamos a preparar una disolución partiendo de 2 g de soluto en 250 ml de disolvente (agua).

Como soluto podemos utilizar: NaCl , $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$...

¿QUÉ NECESITAMOS?

Para realizar la práctica necesitamos una serie de SUSTANCIAS Y MATERIALES determinados:

- Matraz aforado
- Embudo

- Vidrio de reloj
- Vaso de precipitados
- Varilla de vidrio
- Balanza electrónica
- Pipeta
- Frasco lavador con agua destilada.
- Solutos sólidos: NaCl , $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$...

¿CÓMO LO HACEMOS?

1. Colocar el vidrio de reloj sobre la balanza y tarar.
2. Pesar colocando con una espátula el soluto sólido en un vidrio de reloj.
3. Disolver el soluto pesado en vaso de precipitado con ayuda de varilla de vidrio.
4. Lavar el vidrio de reloj con agua para asegurarse que pasa todo el soluto (usando frasco lavador).
5. Verter el contenido del vaso de precipitado en el matraz, con ayuda de un embudo.
6. Es importante enjuagar al menos una vez el vaso de precipitado y verter también el disolvente utilizado en el enjuague para asegurarse que pasa todo el soluto.
7. Enrasar el matraz aforado para conseguir el volumen exacto de disolución. Se debe realizar despacio y con cuidado, con el frasco lavador o con la pipeta.

Cálculos

1. ¿Cuál es la concentración en g/L de la disolución? Escribe todos los cálculos.



2 Sabiendo que la densidad del agua es 1kg/l calcula la concentración de la disolución expresada en porcentaje en masa. Escribe todos los cálculos.

