	FÍSICA Y QUÍMICA Prácticas de Laboratorio: Preparación de una disolución (1)	1(2)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN (1)

1 INTRODUCCIÓN

Objetivos de la práctica:

- Preparar una disolución a partir de un sólido (cloruro de sodio)
- Determinar la concentración de la disolución.


2 MATERIAL NECESARIO

<ul style="list-style-type: none"> - Balanza - Agitador - Vidrio de reloj - Cucharilla – Espátula - Matraz aforado - Vaso de precipitados - Frasco lavador - Cloruro de sodio y agua 		
	Vaso de precipitados	Vidrio de reloj
		
Matraz aforado	Frasco lavador	Cucharilla espátula

3 PROCEDIMIENTO Y RESULTADOS

Queremos preparar 250 ml de una disolución de cloruro de sodio.

- En la balanza ponemos el vidrio de reloj para recoger el cloruro de sodio. Con la espátula vamos poniendo en la balanza pequeñas cantidades de cloruro de sodio hasta la cantidad deseada.

	FÍSICA Y QUÍMICA Prácticas de Laboratorio: Preparación de una disolución (1)	2(2)
	Autor: Manuel Díaz Escalera (http://www.fgdiazescalera.com) Colegio Sagrado Corazón, Sevilla (España)	

- Anotamos los gramos de cloruro de sodio:

$$m = \text{-----} \text{ g}$$

- Se retira el vidrio de reloj de la balanza.
- Se echa un poco de agua en el vaso de precipitados y se añade el cloruro de sodio pesado, lavando el vidrio con el frasco lavador. Se remueve con el agitador.
- Se vacía el vaso en un matraz aforado de volumen igual al que queremos preparar de disolución y se enjuaga el vaso de precipitados con un poco de agua, echándola también en el matraz.
- A continuación se añade agua hasta enrasar exactamente en la señal de aforo.
- Por último calculamos la concentración de la disolución en gramos de soluto /litros:

$$m/ V = \text{-----} \text{ gramos/litros}$$

4 ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS