

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

PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN SALINA

1 OBJETIVO DE LA PRÁCTICA

- Preparar 250 ml de una disolución salina de concentración 9 g/litro

2 MATERIAL NECESARIO

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

3 PROCEDIMIENTO

- Para preparar 250 ml de una disolución salina de concentración 9 g/litro necesitamos 2'25 gramos de sal.

- 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.



- Se retira el vidrio de reloj de la balanza.



- Se echa un poco de agua en el vaso de precipitados (unos 100 ml) 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 250 ml (si es necesario se empleará un embudo) 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. Se puede usar un cuentagotas.