

	PROCEDIMIENTO PARA PREPARACIÓN DE NaCl (MOLARIDAD) P-PS-MO-01	Fecha revisión:	25/10/2019
		No revisión:	1
		Fecha emisión:	
		Página	1

<p>1. OBJETIVO: Preparar y valorar soluciones de NaCl (molaridad).</p>
<p>2. JUSTIFICACION: El presente procedimiento es necesario para preparar soluciones de NaCl a una molaridad deseada para emplearla en los analisis fisicoquimicos necesarios.</p>
<p>3. MÉTODOS UTILIZADOS: Formula molaridad (M)</p>
<p>4. FUNDAMENTO: La molalidad se define como el numero de moles de soluto disueltos en 1 kg de disolvente</p>
<p>5. ENCARGADO DE PREPARACIÓN: Personal de producción.</p>
<p>6. REGLAS DE SEGURIDAD</p> <p>Entrar con bata blanca, cofia y cubre bocas, zapatos cerrados (cuero). Mantener el lugar de trabajo limpio y ordenado Tomar las precauciones necesarias para evitar accidentes</p>

ELABORÓ	REVISÓ CONTENIDO	AUTORIZÓ
TSU. Wendy Janet Conteras Quezada, Gpe. Daniela Gtz. Garnica, Ruth Chavez Pérez y Natalia Judith Gonzalez C.	TSU. Wendy Janet Conteras Quezada	M.C. Carlos A. Reynoso Ocampo



**PROCEDIMIENTO PARA
PREPARACIÓN DE NaCl (MOLARIDAD)
P-PS-MO-01**

Fecha revisión:	25/10/2019
No revisión:	1
Fecha emisión:	
Página	2

7. MATERIALES, EQUIPO Y REACTIVOS

CANTIDAD	MATERIAL
1	Balanza granataria
1	Espatula
1	Vidrio de reloj
3	Vasos de precipitado 250 mL
1	Matraz Volumetrico
1	Probeta 100 mL
1	Embudo de vidrio
1	Pipeta 10 mL
1	Pipeta 20 mL
1	Bureta 50 mL
1	Piceta de agua destilada

REACTIVOS

Cloruro de Sodio

ELABORÓ	REVISÓ CONTENIDO	AUTORIZÓ
TSU. Wendy Janet Conteras Quezada, Gpe. Daniela Gtz. Garnica, Ruth Chavez Pérez y Natalia Judith Gonzalez C.	TSU. Wendy Janet Conteras Quezada	M.C. Carlos A. Reynoso Ocampo



**PROCEDIMIENTO PARA
PREPARACIÓN DE NaCl (MOLARIDAD)
P-PS-MO-01**

Fecha revisión:	25/10/2019
No revisión:	1
Fecha emisión:	
Página	3

8. METODOLOGIA

PROCEDIMIENTO

1. Haga los cálculos pertinentes para determinar la cantidad NaCl necesaria para preparar 200 ml de NaCl (a la concentración que requiera) siguiendo la fórmula:

$$\text{Molaridad} = \frac{\text{moles}}{\text{litro}}$$

2. Deposite el NaCl en un vaso de precipitado de 250 ml y agregue 100 ml de agua destilada.
3. Trasvase la solución a un matraz volumétrico de 200 ml y afore hasta la marca con agua destilada.
4. Proceda a valorar la solución de NaCl con refractómetro de salinidad.

ELABORÓ	REVISÓ CONTENIDO	AUTORIZÓ
TSU. Wendy Janet Conteras Quezada, Gpe. Daniela Gtz. Garnica, Ruth Chavez Pérez y Natalia Judith Gonzalez C.	TSU. Wendy Janet Conteras Quezada	M.C. Carlos A. Reynoso Ocampo