

	CBT No. 2 ISAAC GUZMAN VALDIVIA, CHIMALHUACAN		Elaborado por: Juan Manuel González Hernández
	Aplica los fundamentos de volumetría		
	Semestre: Cuatro	Turno: Matutino	
	Tema: Disoluciones	Subtema: Disolución Normal	
	Aprendizaje esperado esencial: Emplea unidades químicas de concentración en la preparación de soluciones volumétricas.		
	Link del material:		

INTRODUCCIÓN

La Normalidad es la unidad de concentración de una disolución que se basa en la masa equivalente por litro de disolución.

$$N = \frac{\text{masa equivalente de soluto}}{\text{litro de disolución}}$$

ACTIVIDAD

Resuelva los siguientes ejercicios.

1. ¿Cuál es la concentración normal de una disolución preparada con 3.8 g de ácido fosfórico en 280 mL de disolución?
2. ¿Cuál es la normalidad de una disolución formada con 28 g de dicromato de potasio en 870 mL de disolución?
3. Calcular la normalidad de una disolución de Na_2SO_4 , 1.2 M?

BIBLIOGRAFIA

- Skoog. (2015). Fundamentos de química analítica. México: Cengage.
- Navarro Dolores. (2019). Química II. México: Esfinge.
- Castillo Ximena. (2019). Química II. México: Excelencia Educativa.
- Villarmet Christine. (2018). Química II. México: Bookmart.
- Flores Juana. (2018). Química II. México: Umbral.