



GUÍA-TALLER

ÁREA: CIENCIAS NATURALES

ASIGNATURA: PREQUÍMICA 9° / **PERIODO:** 1

DOCENTE: EDGAR EDUARDO HIGGINS OLIVARES

GRADO: 9° (A,B,C,D,E)

ESTANDAR: Establezco relaciones cuantitativas entre los componentes de una solución.

LOGRO: Reconoce y diferencia los diferentes tipos de soluciones, así como las unidades de concentración físicas y químicas.

TEMA: LAS DILUCIONES

SEMANA 3

INDICACIONES E INSTRUCCIONES

Estimado estudiante

La siguiente guía de apoyo o guía taller contiene actividades que debes desarrollar teniendo en cuenta las actividades desarrolladas en las guías anteriores y tus conocimientos sobre situaciones del contexto asociadas a la concentración de las soluciones.

La presente Guía está planeada para ser desarrollada durante una semana.

Las actividades, una vez resueltas, las deben enviar a cualquiera de los medios electrónicos relacionados en la presente.



Juan de Acosta – Atlco



314 574 34 81



edgarhiggins@gmail.com



Google Classroom

<https://classroom.google.com/u/0/c/NjExNjU2Mzk1NTZa?hl=es>

Cordialmente:

LIC. EDGAR EDUARDO HIGGINS OLIVARES

Tema: Diluciones

Cómo preparar una disolución

Actividad 1

Responda las siguientes preguntas basado en sus conocimientos.

1 Cuando el vinilo (pintura a base de agua) está muy espeso, ¿qué se recomienda agregarle?

2 Si el café queda muy cargado (concentrado) ¿qué se recomienda?

3 Cuando la sopa se calienta y se seca, el sabor es un poco más salado. ¿Por qué?

4 ¿Por qué la panela se disuelve más lentamente en agua fría que en agua caliente?

5 Para pintar una reja se disuelve pintura en gasolina. ¿Cuál es el soluto y cuál es el solvente?

6 Sobre la siguiente imagen, responda:

a) ¿Qué solución contiene mayor soluto? _____

b) ¿Cuál es la más concentrada? _____

c) ¿Cuál es la solución más diluida? _____

d) Si todas las muestras tienen el mismo volumen y el color equivale a gotas de tinta, planee un diseño experimental que relacione la cantidad de gotas que contiene cada uno de los tubos. ¿Cuántas gotas agregaría para obtener este resultado? _____ 9 10

