



Centro Educativo Fernando de Aragón
Departamento de Ciencias
Eje: Química
Profesora: Maritza Torres

Desde 13 de julio hasta 24 de julio

Guía classroom nº1 Disoluciones químicas reacciones en disolución

Nombre: _____ **Curso:** 2º medio _____

Asignatura: Ciencias Naturales Eje Química

Contenido: Disoluciones Químicas, reacciones en disolución

Unidad: I

OA15: Explicar, por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando:

- El estado físico (sólido, líquido y gaseoso)
- Sus componentes (soluteo y solvente)
- La cantidad de soluto disuelto (concentración)

Instrucciones para desarrollar en la actividad:

1.- En esta guía de aprendizaje debes leer un texto relacionado con las reacciones en las soluciones y sus aplicaciones

2.- Luego, contesta las preguntas que se plantean.

4.- **Puedes consultar tu texto escolar de química desde la página 56 hasta 57**

Una vez desarrollada la actividad envía al correo maritza.torres@colegiofernandodearagon.cl, que también puedes utilizar para aclarar dudas. Si no tienes computador o internet, puedes responder en el cuaderno en forma ordenada, sacar una foto y enviar al correo utilizando tu teléfono.

5.- NO OLVIDES ESCRIBIR EL NOMBRE Y EL CURSO AL QUE PERTENECES.

REACCIONES QUÍMICAS EN DISOLUCIÓN

Introducción.

La mayor parte de las **reacciones químicas** no ocurren entre sólidos, líquidos o gases puros, sino entre iones y moléculas disueltas en agua o en otros disolventes. ... La mayoría de las *disoluciones importantes* en **química** se llevan a cabo cuando el disolvente es el agua, denominándose así **disoluciones acuosas**.

Los tipos de reacciones químicas son la **clasificación de la forma en cómo las sustancias que se mezclan reaccionan entre sí**. Las reacciones químicas se producen cuando las sustancias químicas entran en contacto (reactantes) y sus átomos y enlaces se organizan en nuevas sustancias (productos).

Según una clasificación general de las reacciones químicas, se describen tres tipos:

- 1.- Reacciones de precipitación.
- 2.- Reacciones ácido-base o de neutralización.
- 3.- Reacciones de oxidación-reducción.



ACTIVIDAD: Observa y analiza las siguientes imágenes y contesta las preguntas

1.- En base a tu conocimiento, plantea una hipótesis sobre qué está ocurriendo en cada imagen

2.- ¿Crees que es necesario conocer más información para saber qué está sucediendo?

3.- Investiga y busca información sobre reacciones químicas que ocurran en medio acuosa (agua) y asocia cada imagen a un tipo de reacción. Identifícalas.

4.-Investiga ¿Cuáles son los diferentes tipos de reacciones en disolución? Explica cada una de ellas en forma breve.

IMPORTANTE

Qué es Hipótesis:

Una hipótesis es la suposición de algo que podría, o no, ser posible. En este sentido, la hipótesis es una idea o un supuesto a partir del cual nos preguntamos el porqué de una cosa, bien sea un fenómeno, un hecho o un proceso.

La hipótesis, no obstante, no se circunscribe únicamente al ámbito académico o escolar, sino que además forma parte del lenguaje cotidiano para expresar suposiciones o conjeturas: “Mi hipótesis era que, si no salíamos antes de cenar, terminaríamos por no ir al cine, y acerté”.

PUEDES ENVIAR TU GUIA Y CONSULTAS AL CORREO maritza.torres@colegiofernandodearagon.cl