

**COLEGIO PEDRO DE VALDIVIA DE VILLARRICA**

Departamento de Ciencias

Víctor Alvarado

Curso: 7°- 8° Básico

**GUÍA Nº 3: Parte 2: Taller Práctico La materia se transforma**

**Química**

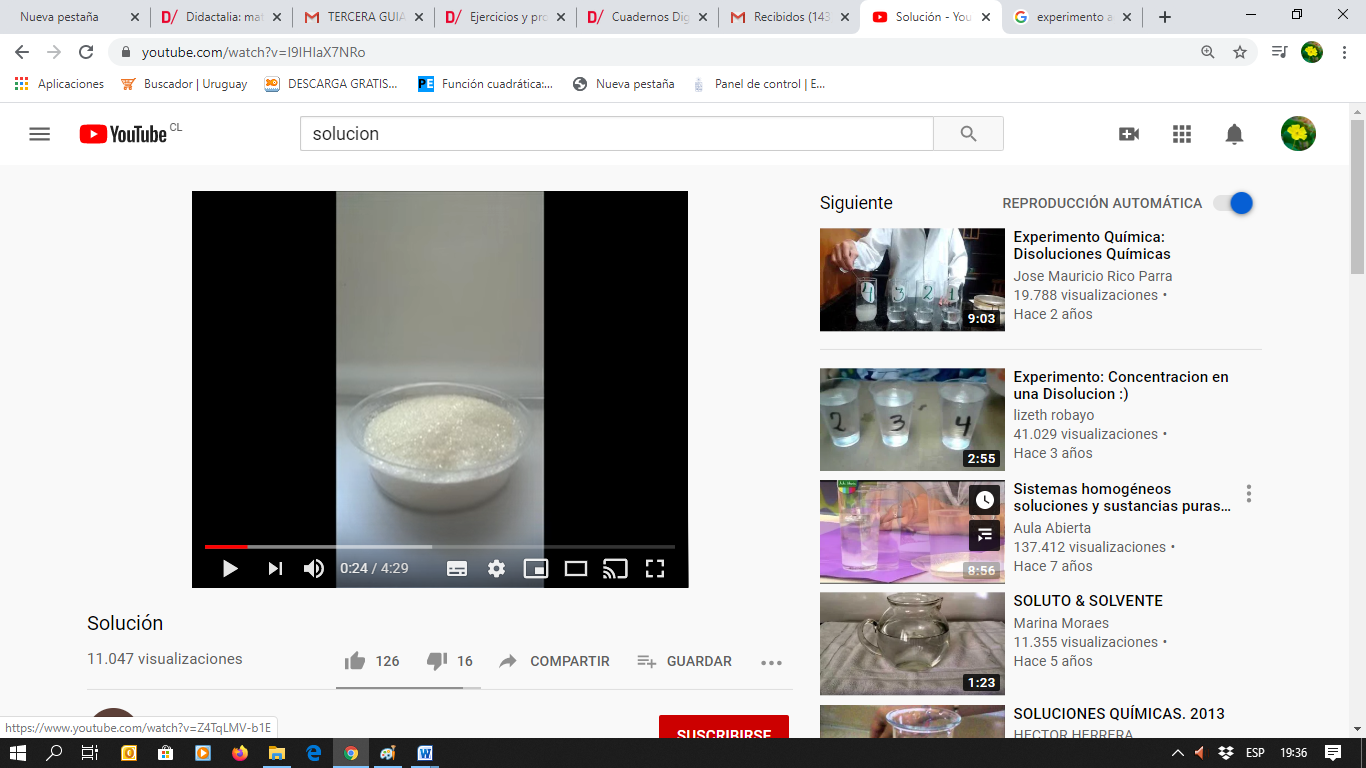
|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **NOMBRE:** |  | | | | |
| **CURSO:** | 7° - 8° Básico | **FECHA DE ENTREGA** | | Primera semana de abril 2020 | |
| **OBJETIVO DE APRENDIZAJE: 15**  Investigar experimentalmente los cambios de la materia y argumentar con evidencia empírica que estos pueden ser físicos o químicos. | | | **HABILIDADES DEL O.A** | | **HABILIDADES DE LA GUIA** |
| Reconocer que la materia está compuesta por partículas | | X |
| Reconocer los cambios de la materia | | X |

**Objetivo: Reconocer lo cambios que sufre la materia y su clasificación**

**Taller Práctico: Reconocer cambios físicos y químicos**

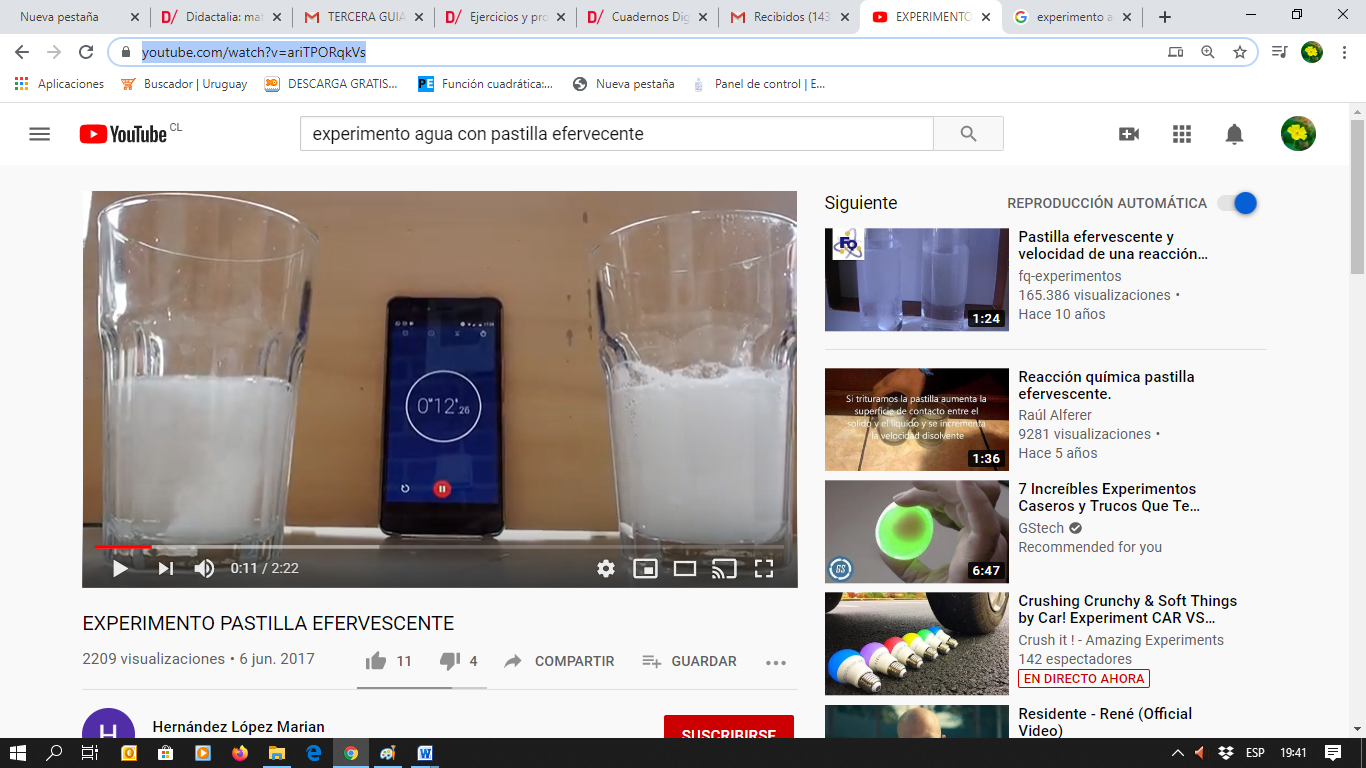
**Objetivo:** Analizar evidencias de un cambio químico y conocer sus características.

Para ello, debe conseguir dos vasos, una cuchara pequeña, agua, azúcar y una pastilla efervescente.

**SI NO TIENES LOS MATERIALES PARA REALIZAR EL EXPERIMENTO EN TU HOGAR, PUEDES OBSERVAR EL SIGUIENTE VIDEO EN YOUTUBE Y PUEDES RESONDER LAS PREGUNTAS DE LA ACTIVIDAD.**

1. **Experimento de agua y azúcar**

<https://www.youtube.com/watch?v=I9IHIaX7NRo>



1. **Experimento con pastilla efervescente**

<https://www.youtube.com/watch?v=ariTPORqkVs>

**Procedimiento:**

1. Vierta agua en los dos vasos.
2. A uno de los vasos agréguele una cucharadita de azúcar y revuelva; al otro añádale la pastilla efervescente y observe.



Situación 1

Situación 2

**Análisis y conclusiones**

1. Resuelva las siguientes actividades:
2. **Describa**.

¿Qué sucedió en la situación 1?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

¿Qué ocurrió en la situación 2?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Explique**.   ¿Cuál de estos cambios es de tipo químico?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Explique**. ¿Cuál de estos cambios es de tipo físico?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_