

## Unidad

Cinética química

## Objetivo

Interpretar, mediante la obtención, organización y procesamiento de información, la velocidad de las reacciones químicas del entorno y su variación en el tiempo.

**Profesor:**

Yesenia Fuenzalida Gaete

**Asignatura:**

Química

**Curso** 4° medio A-B

**Fecha** 29/06/2020

## Actividad

Realiza las siguientes actividades en relación a los contenidos vistos anteriormente.

1. Responde las preguntas que aparecen en la actividad número 1 del material adjunto en relación a la situación que se plantea.
2. En la actividad número 2 debes tener en cuenta los factores que afectan la velocidad de una reacción química y la reacción hipotética que aparece.
3. En la actividad número 3 debes analizar el gráfico y completar la tabla con los datos obtenidos desde ahí. Luego calcular la velocidad de reacción promedio según los intervalos de tiempo que se piden. Y por último analiza los resultados obtenidos respondiendo las preguntas de las letras c y d.
4. En las actividades número 4 y 5 debes determinar el orden de la reacción que ahí aparecen según los datos de las tablas y aplicando la fórmula de la ley de velocidad.

Página  
del texto

95 a  
117

## Recursos de apoyo

Texto de estudios  
química

PDF con actividad  
adjunta.

## Forma de revisión

Enviar fotografía  
**solo con las  
respuestas** a las  
actividades  
propuestas

e-mail:

[tareasquimicafisica.la  
sv@gmail.com](mailto:tareasquimicafisica.la<br/>sv@gmail.com)