

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** 14/06/2020

Actividad

Ley de la velocidad

1. Leer las páginas 108 y 109 de tu texto.
2. Formula la ecuaciones de velocidad para cada una de las reacciones químicas que aparecen a continuación
 - a) $A + 2B \rightarrow C$
 - b) $2H_{2(g)} + 2NO_{(g)} \rightarrow N_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$
 - c) $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$
3. En la página 109 del texto realiza la actividad del orden de reacción, responde las preguntas.
4. Continúa leyendo y analizando en ejemplo de las páginas 110 y 111.
5. Realiza las actividades de la página 114 del texto.

Página del texto
108
109
110
111
114

Recursos de apoyo
Texto de estudios química

Forma de revisión
Enviar fotografía con actividades resueltas

e-mail:
tareasquimicafisica.la_sv@gmail.com