



Profesor/a	JOHN VEGA CARRASCO
Asignatura	QUIMICA
Curso	3RO

Unidad	Objetivo de Aprendizaje	Mes
Unidad 1	Comprender y describir las transformaciones de la energía calórica, involucradas en diferentes reacciones químicas.	Marzo
	Aplicar las leyes y conceptos como la entalpía, entropía y energía libre, a situaciones de la vida cotidiana.	Marzo Abril
	Distinguir y describir procesos espontáneos y no espontáneos en las reacciones químicas.	Abril Mayo
	Identificar toda reacción química como un proceso que tiende a una situación de equilibrio.	Mayo
	Describir procesos químicos en los que intervienen gases, y su relación con la energía libre y la constante de equilibrio. TIC: Buscar y accede información. (Novasur)	
Unidad 2	Reconocer los fundamentos de la cinética química, para entender la formación y desaparición de los compuestos en diferentes reacciones químicas.	
	Organizar, interpretar datos y formular explicaciones en el estudio de la velocidad de reacción.	Junio
	Explicar y reconocer los efectos que producen diferentes factores en la velocidad de las reacciones químicas.	
	Explicar el equilibrio químico en reacciones en las que intervienen catalizadores.	



Profesor/a	JOHN VEGA CARRASCO
Asignatura	QUIMICA
Curso	3RO B

Unidad	Objetivo de Aprendizaje	Mes
	Reconocer los fundamentos de la cinética química, para entender la formación y desaparición de los compuestos en diferentes reacciones químicas.	Junio
	Organizar, interpretar datos y formular explicaciones en el estudio de la velocidad de reacción.	
	Explicar y reconocer los efectos que producen diferentes factores en la velocidad de las reacciones químicas. TIC: Planificar la elaboración de un producto de información. (Novasur)	
Unidad 3	Determinar e interpretar el valor de la constante de equilibrio en diversas reacciones químicas. Explicar el equilibrio químico en reacciones en las que intervienen catalizadores.	Julio
	Comprender los principios y leyes básicas que explican las reacciones ácido-base.	
Unidad 4	Interpretar y describir el comportamiento de diferentes sustancias, a partir de las teorías ácido – base de Arrhenius, Brönsted – Lowry y Lewis. TIC: Generar un nuevo producto de información. (Novasur)	Agosto
	Procesar, interpretar datos y formular explicaciones, para interpretar el comportamiento de las sustancias, a través de la teorías ácido – base como la hidrólisis, neutralización.	Septiembre
	Descripción de fenómenos ácido- base como la hidrólisis, neutralización.	Septiembre Octubre



	Descripción y aplicación de las reacciones de óxido – reducción, incluyendo el respectivo ajuste por el método del ión –electrón. TIC: Presentar información en función de una audiencia. (Novasur)	Octubre Noviembre
	Descripción de fenómenos provocados por la variación de las concentraciones de reactantes y productos en procesos biológicos y de aplicación industrial.	Noviembre Diciembre