



Profesor/a	JOHN VEGA CARRASCO
Asignatura	QUIMICA
Curso	3 Medio 2018

Unidad	Objetivo de Aprendizaje	Mes
Unidad 1	AE 01 Caracterizar los diferentes tipos de sistemas en los que ocurren los cambios de energía asociados a las reacciones químicas	Marzo
	Describir la transferencia y cambios de energía que ocurren en diferentes reacciones químicas del entorno.	
	EVALUACIÓN	
	AE 03 Explicar la ley de conservación de la energía basándose en el cambio de energía interna, el calor y el trabajo de un sistema.	Abril
	EVALUACIÓN	
Unidad 2	AE 04 Caracterizar el flujo de calor que hay en las reacciones químicas a presión constante por medio de la entalpía como función termodinámica.	Mayo
	AE 05 Explicar procesos espontáneos y no espontáneos que ocurren en las reacciones químicas y su relación con la entropía como función termodinámica.	
	AE 06 Predecir la espontaneidad, o no espontaneidad y el equilibrio de una reacción química mediante las variaciones de la energía libre.	
	EVALUACIÓN	Mayo junio



Profesor/a	JOHN VEGA CARRASCO
Asignatura	QUIMICA
Curso	3 Medio 2018

Unidad	Objetivo de Aprendizaje	Mes
Unidad 3	AE 07 Explicar los principales factores que influyen en la velocidad con que transcurren diferentes reacciones químicas del entorno.	Julio Agosto
	AE 08 Interpretar, mediante la obtención, organización y procesamiento de información, la velocidad de las reacciones químicas del entorno y su variación en el tiempo.	
	EVALUACIÓN	Septiembre
	AE 09 Describir mecanismos de reacción que ocurren en la formación de productos a partir de diferentes reactantes.	Septiembre Octubre
	AE 10 Caracterizar el proceso de catálisis, los tipos de catalizadores y su acción en la variación de la rapidez de una reacción química.	
Unidad 4	AE 11 Explicar los fundamentos y naturaleza del equilibrio químico que alcanzan algunas reacciones químicas del entorno y su clasificación en equilibrios homogéneos y heterogéneos.	Octubre
	EVALUACIÓN	
	AE 12 Procesar e interpretar información que permite definir la constante de equilibrio de diversas reacciones químicas del entorno y su relación con la velocidad de reacción	Octubre noviembre
	AE 13 Predecir la respuesta de una reacción química en equilibrio basándose en los diversos factores que intervienen en ella y de acuerdo con el principio de Le Châtelier	Diciembre
	EVALUACIÓN	22-11