

Planeación clases en línea

D. Fecha de elaboración:	29/05/2020	E. Periodo al que aplica:	Mayo-Agosto
---------------------------------	------------	----------------------------------	-------------

I. Información General			
Programa Educativo:	TSU en Nanotecnología: área Materiales		
Nombre de la Asignatura:	SINTESIS DE MATERIALES 1	Grupo:	NANO31
Cuatrimestre:	Tercero		
Nombre del Docente:	DRA. EN C. LAURA GARCÍA HERNÁNDEZ		

PLANEACIÓN Y EVALUACIÓN

III. Planeación por tema / sesión						
Número y Nombre de la Unidad de Aprendizaje	Tema de aprendizaje	Actividades de los Estudiantes	Link o material sugerido para realizar las actividades	App utilizada / Id o invitación para ingresar.	Evidencia y fecha de entrega	Ponderación
Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Describir los factores que determinan la cinética de una reacción: -velocidad de reacción, -ley de velocidad,	Velocidad de reacción: https://www.youtube.com/watch?v=cocuNs1LXEo&list=PL360tUZKy0PeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=2 Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._Pearson	Classroom	Definiciones y 01 de junio 2020	5% del 100% de la unidad 1
Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Definir los siguientes conceptos: -orden de reacción, -constante de reacción, -ecuaciones de orden cero -ecuaciones de primer orden y pseudo primer orden -ecuaciones de segundo orden -tiempos de vida media.	Ecuación de velocidad, constante de velocidad y orden de reacción: https://www.youtube.com/watch?v=K5OV98QV1Y8&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=5 Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._Pearson	Classroom	Definiciones: 04 de junio 2020	10% del 100% de la unidad 1

Planeación clases en línea

III. Planeación por tema / sesión

Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Investigar la aplicación de la Ecuación de Arrhenius	Factores que afectan la velocidad de reacción: https://www.youtube.com/watch?v=3RNCJxGT5a8&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=7 Ecuación de Arrhenius: https://www.youtube.com/watch?v=14h14xFRCaA&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=8 Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._ Pearson	Classroom	Ejemplos prácticos 11 de junio 2020	5% del 100% de la unidad 1
Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Definir con dos ejemplos que son los Mecanismo probable de reacción	Mecanismos de reacción: https://www.youtube.com/watch?v=sUMAGkvQJv0&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=6 Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._ Pearson	Classroom	Ejercicios resueltos 15 de junio 2020	5% del 100% de la unidad 1
Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Definir que es: -Molecularidad -Teoría de colisiones	Teoría de las colisiones: https://www.youtube.com/watch?v=0jcDZ9oz9tg&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=3 Teoría del estado de transición: https://www.youtube.com/watch?v=-Cz_Qln83Hs&list=PL360tUZKyoPeiWmDY34m5ZFqPk6cu_rrO&index=4	Classroom	Definición de conceptos 18 de junio 2020	5 % del 100% de la unidad 1

Planeación clases en línea

III. Planeación por tema / sesión

III. Planeación por tema / sesión						
			Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._Pearson			
Unidad I Mecanismo de reacción	Métodos cinéticos para determinar el mecanismo de reacción	Resolver Ejercicios de mecanismos de reacción	Libro: Química Orgánica_ L.G. Wade_7ª Edt._Pearson	Classroom	Ejercicios resueltos 22. 25 y 29 de junio de 2020	20% del 100% de la unidad 1