

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: QUÍMICA ANALITICA			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 II Métodos analíticos clásicos	Equilibrio ácido base	Realizar una investigación de los siguientes conceptos: <ul style="list-style-type: none"> • Teorías de Bronsted y Lowry de ácidos y bases. • Fuerza de ácidos y bases. • Ionización de ácidos débiles y bases débiles. 	Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)	Classroom	Investigación Entrega 02 junio 2020	10 % del 100% de la unidad 2
Unidad II Métodos analíticos clásicos	Equilibrio ácido base	Describir la escala de pH, y resolver ejercicios de cálculo de concentración de iones $[H]^+$ y $[OH]^-$	Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)	Classroom	Ejercicios resueltos Entrega 12 junio 2020	15% del 100% de la unidad 2
Unidad II Métodos analíticos clásicos	Productos de solubilidad	Realizar una investigación de los siguientes conceptos <ul style="list-style-type: none"> ✓ ion común, ✓ Solubilidad, ✓ solución amortiguadora, ✓ indicador ácido-base, 	Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)	Classroom	Investigación Entrega 16 de junio 2020	15 % del 100% de la unidad 2

Planeación clases en línea

III. Planeación por tema / sesión

		<ul style="list-style-type: none"> ✓ constantes de solubilidad y equilibrio de solubilidad. ✓ Principio del producto de solubilidad. ✓ Preparación de soluciones Buffer. ✓ Explicar el procedimiento de valoración ácido-base de una disolución ✓ cálculo del producto de solubilidad. 				
Unidad II Métodos analíticos clásicos	Gravimetría	<p>Describir los conceptos de: Factor gravimétrico y las variables necesarias para calcularlo. El proceso de secado de muestras. Métodos de análisis gravimétrico: directo e indirecto.</p>	<p>Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)</p>	Classroom	<p>Conceptos Entrega 19 de junio 2020</p>	15 % del 100% de la unidad 2
Unidad II Métodos analíticos clásicos	Volumetría	<p>Investigar los conceptos de:</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ valoración, ▪ disolución patrón, ▪ normalización ▪ Indicador. ▪ Intervalos de vire de indicadores ácido-base. ▪ tipos y características del material volumétrico ▪ Tipos de indicadores, ▪ Preparación de disoluciones patrón. 	<p>Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)</p>	Classroom	<p>Investigación de conceptos Entrega 23 de junio 2020</p>	15 % del 100% de la unidad 2
Unidad II Métodos analíticos clásicos	Volumetría	<p>Investigar los tipos de reacciones de análisis volumétrico:</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Neutralización ▪ Precipitación, ▪ Formación de complejos ▪ Redox 	<p>Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)</p>	Classroom	<p>Conceptos y ejemplos de tipos de reacciones Entrega 26 de junio 2020</p>	15 % del 100% de la unidad 2

Planeación clases en línea

III. Planeación por tema / sesión

Unidad II Métodos analíticos clásicos	Volumetría	Investigar en que consiste el método de valoración complejométrica con ácido etilendiaminotetraacético (EDTA) y cuál es su aplicación.	Fundamentos de química analítica, Novena edición Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler y Stanley R. Crouch Internet (Fuentes confiables)	Classroom	Investigación de complejometría Entrega 30 de junio 2020	15 % del 100% de la unidad 2
---	------------	--	--	-----------	---	------------------------------------