

CRONOGRAMA CURSO DE NIVELACIÓN 2017

Lectura previa		<p>SISTEMAS MATERIALES. Estados físicos de la materia. Cambios de estado. Presión de vapor. Clasificación de los sistemas materiales. Propiedades físicas y químicas de los sistemas materiales. Sustancias puras. Sustancias puras simples y compuestas. Mezclas. Propiedades de la materia.</p>
3/8	JUEVES	<p>Teoría atómica - molecular. Fórmulas de los compuestos. Atomicidad. Formas alotrópicas. Átomos y moléculas. Peso atómico relativo. Unidad de masa atómica. Peso molecular relativo. Número de Avogadro. Mol. Peso atómico absoluto. Peso molecular absoluto. COMPOSICIÓN Y FÓRMULA QUÍMICA. <i>Composición centesimal o porcentual.</i> Resolución de Problemas de la guía</p>
8/8	MARTES	<p>ESTRUCTURA ATÓMICA. Constitución del átomo. Masa y carga de las partículas subatómicas. Número atómico y número másico. Isótopos. Ionización de los átomos. Configuración electrónica de los elementos. Regla del octeto. Configuración electrónica y carga eléctrica de los iones. TABLA PERIÓDICA. La ley periódica. Grupos y períodos. Resolución de Problemas de la guía</p>
Lectura		<p>Este tema no se dicta en clase PROPIEDADES PERIÓDICAS. La ley periódica. Grupos y períodos. Clasificación de los elementos (metales y no metales). Metales. No metales. Propiedades periódicas. Radio atómico. Radio iónico. Potencial de ionización. Electronegatividad.</p>
		<p>Este tema no se dicta en clase UNIONES QUÍMICAS Y PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS. Transición entre enlace covalente e iónico. Tipos de enlaces y propiedades de las sustancias. Cristales iónicos. Cristales metálicos. Cristales macromoleculares.</p>

10/8	JUEVES		<p>UNIONES QUÍMICAS. Regla del octeto. Símbolos de Lewis. Tipos de enlaces. Enlace iónico o electrovalente. Enlace covalente. Estructuras de Lewis. Híbridos de resonancia.</p> <p>TREPEV Moléculas covalentes no polares. Moléculas covalentes polares.</p> <p>Resolución de Problemas de la guía.</p>
Lectura			<p>Este tema no se dicta en clase</p> <p>UNIONES QUÍMICAS Y PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS. Transición entre enlace covalente e iónico. Tipos de enlaces y propiedades de las sustancias. Cristales iónicos. Cristales metálicos. Cristales macromoleculares.</p>
Lectura previa (apuntes)			<p>Este tema no se dicta en clase: COMPUESTOS QUÍMICOS. Estado o número de oxidación. Estados de oxidación y tabla periódica.</p> <p>CLASIFICACION DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Óxidos. Peróxidos. Compuestos binarios con hidrógeno. Hidruros metálicos. Hidruros covalentes. Hidróxidos. Ácidos ternarios. Sales.</p>
Lectura previa optativa			<p>NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Nomenclatura Sistemática de Stock o de Numeración Romana. Sistema de Prefijos Griegos. Sistema funcional antiguo.</p>
15/8	MARTES		<p>NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Nomenclatura Sistemática de Stock o de Numeración Romana. Sistema de Prefijos Griegos. Sistema funcional antiguo.</p> <p>Resolución de Problemas de la guía</p>

Lugar:

Cátedra de Química General e Inorgánica de la Facultad de Ciencias Agrarias y Forestales

Horario: Martes y jueves de 15:00 a 18:00 hs

Bibliografía:

Principios Básicos de Química. JM Martínez, ER Donati, Ed. de los autores.

Nociones Elementales de Química Universitaria. Martinez J.M., Igea A.E. y Scian A.N. Edición de los autores.

Pedro tiene Química en/con Agronomía. ¿Tenemos que estudiar Química en Agronomía? Puppo, María Cecilia | Donati, Edgardo Facultad de Ciencias Agrarias y Forestales UNLP. descarga: <http://sedici.unlp.edu.ar/handle/10915/27874>

“Química La Ciencia Central” Brown; Lemay y Bursten . Edición Pearson. Principios de química: los caminos del descubrimiento. Jones, Atkins; Jones, Loretta, Editorial Médica Panamericana, S.A.

Cualquier otro libro de Química con nivel de Polimodal.

Acceso a aula virtual:

<http://www.agro.unlp.edu.ar/cursos/>

La guía de problemas la pueden encontrar en el espacio del aula virtual o en la fotocopiadora del centro de estudiantes de la facultad.

Los libros los pueden consultar en la Biblioteca conjunta (de Agronomía y Veterinaria)