

CRONOGRAMA INGRESO METEOROLOGÍA 2014

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>
12/8	MARTES	<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>
14/8	JUEVES	<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>
19/8	MARTES	<p>UNIONES QUÍMICAS. Regla del octeto. Símbolos de Lewis. Tipos de enlaces. Enlace iónico o electrovalente. Enlace covalente. Estructuras de</p>

			Lewis. Híbridos de resonancia. TREPEV Moléculas covalentes no polares. Moléculas covalentes polares. Resolución de Problemas de la guía.
Lectura			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.
Lectura previa (apuntes)			Este tema no se dicta en clase: COMPUESTOS QUÍMICOS. Estado o número de oxidación. Estados de oxidación y tabla periódica. CLASIFICACION DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Óxidos. Peróxidos. Compuestos binarios con hidrógeno. Hidruros metálicos. Hidruros covalentes. Hidróxidos. Ácidos ternarios. Sales.
Lectura previa optativa			NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Nomenclatura Sistemática de Stock o de Numeración Romana. Sistema de Prefijos Griegos. Sistema funcional antiguo.
21/8	JUEVES		NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Nomenclatura Sistemática de Stock o de Numeración Romana. Sistema de Prefijos Griegos. Sistema funcional antiguo. Resolución de Problemas de la guía

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)