**CRONOGRAMA INGRESO METEOROLOGÍA 2016**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Lectura previa |  | **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. |
|  |  |  |  |  |
| **2/8** | **MARTES** |  |  | 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.** *Composición centesimal o porcentual.***Resolución de Problemas de la guía** |
|  |  |  |  |  |
| **4/8** | **JUEVES** |  |  | **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** |
|  |  |  |  |  |
| Lectura |  | **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. |
|  |  |  |
|  |  | **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. |
|  |  |  |
| **9/8** | **MARTES** |  |  | **UNIONES QUÍMICAS.** Regla del octeto. Símbolos de Lewis. Tipos de enlaces. Enlace iónico o electrovalente. Enlace covalente. Estructuras de 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.  |
| **11/8** | **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 pueden consultar en la Biblioteca conjunta (de Agronomía y Veterinaria)