

CRONOGRAMA NIVELACIÓN QUÍMICA 2026

MIÉRCOLES 4/2: SISTEMAS MATERIALES. Estados físicos de la materia. Cambios de estado. Propiedades físicas y químicas de los sistemas materiales. Clasificación de los sistemas materiales. Sustancias puras simples y compuestas. Mezclas. Propiedades intensivas y extensivas de la materia. Sistemas homogéneos y heterogéneos.

Realización de la ACTIVIDAD DE SISTEMAS MATERIALES

Resolución de Problemas de la guía.

miércoles 4/2: Bajar tarea de **SISTEMAS MATERIALES** para realizar en grupos
viernes 6/2: cierra tarea
sábado 7/2: calificar tarea (10 puntos)

JUEVES 5/2: SISTEMAS MATERIALES.

Resolución de Problemas de la guía.

LUNES 9/2: ESTRUCTURA DE LA MATERIA – CANTIDADES QUÍMICAS.

Teoría atómica - molecular. Átomos y moléculas. Unidad de masa atómica. Peso atómico relativo y absoluto. Número de Avogadro. Mol. Formas alotrópicas. Fórmulas de los compuestos. Peso molecular relativo y absoluto. Atomicidad.

Resolución de Problemas de la guía. (Relaciones de átomos en un elemento y moléculas en un compuesto)

lunes 9/2: Bajar tarea de **CANTIDADES QUÍMICAS** (consignas para hacer problemas)
martes 10/2: cierra tarea
miércoles 11/2: otros grupos resuelven las consignas y el grupo que las redactó corrige.
viernes 13/2: calificar tarea (docentes 10 puntos / alumnos 10 puntos)

MARTES 10/2: ESTRUCTURA DE LA MATERIA – CANTIDADES QUÍMICAS. COMPOSICIÓN Y FÓRMULA QUÍMICA. (Relaciones de átomos en un compuesto)

Resolución de Problemas de la guía.

MIÉRCOLES 11/2:

Resolución de Problemas de la guía. Cierre de actividad de CANTIDADES QUÍMICAS COMPOSICIÓN Y FÓRMULA QUÍMICA. Composición centesimal o porcentual.

JUEVES 12/2: ESTRUCTURA ATÓMICA. Constitución del átomo. Masa y carga de las partículas subatómicas. Número atómico y número másico. Símbolo nuclear. Isótopos. Ionización de los átomos. Configuración electrónica de los elementos. Configuración electrónica y carga eléctrica de los iones.

VIERNES 13: TAU

LUNES 16/2: feriado

MARTES 17/2: feriado

MIÉRCOLES 18/2: TABLA PERIÓDICA. La ley periódica. Grupos y períodos.

miércoles 18/2 Bajar tarea de **TABLA PERIÓDICA (hacer problemas)**
jueves 19/2 cierra tarea
viernes 20/2: otros grupos resuelven las consignas y el grupo que las redactó corrige.
domingo 22/2: calificar tarea (docentes 10 puntos / alumnos 10 puntos)

JUEVES 19/2: Resolución de Problemas de ESTRUCTURA ATOMICA Y TABLA PERIÓDICA.

Este tema no se dicta en clase deben contestar preguntas on-line: Clasificación de los elementos (metales y no metales). Metales. No metales. Propiedades periódicas. Radio atómico. Radio iónico. Potencial y energía de ionización. Electronegatividad. Electroafinidad.

jueves 19/2: disponible **QUIZ de TABLA PERIÓDICA Y PROPIEDADES PERIÓDICAS** (contestar quiz en forma individual)
sábado 21/2: cierra QUIZ
calificación de tarea (10 puntos)

VIERNES 20/2: UNIONES QUÍMICAS. Regla del octeto. Símbolos de Lewis. Tipos de enlaces. Enlace iónico o electrovalente. Enlace covalente. Enlace metálico. Estructuras de Lewis.

Resolución de Problemas de la guía.

LUNES 23/2: UNIONES QUÍMICAS.

Resolución de Problemas de la guía.

lunes 23/2: Bajar tarea de **UNIONES QUÍMICAS** (problemas de estructuras de Lewis para resolver) hechos por los docentes.
martes 24/2: cierra tarea.
domingo 23/2: calificar tarea (10 puntos)

MARTES 24/2: TREPEV Moléculas covalentes no polares. Moléculas covalentes polares.

Resolución de Problemas de la guía.

CIERRE de tarea de UNIONES QUÍMICAS (entrega y corrección de Estructuras de Lewis)

Este tema no se dicta en clase deben contestar preguntas on-line

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

viernes 20/2: disponible **QUIZ de UNIONES QUÍMICAS** (contestar quiz en forma individual)
sábado 21/2: cierra tarea
calificación de tarea (10 puntos)

MIÉRCOLES 25/2: ESTADOS DE OXIDACIÓN Y TIPOS DE COMPUESTOS Discusión del tema, resolución de ejemplos (*Explicación de reglas de asignación a compuestos e iones*)

FORMULACIÓN Resolución de problemas

Este tema no se dicta en clase: COMPUESTOS QUÍMICOS. Estado o número de oxidación. Reglas de asignación de estados de oxidación.

CLASIFICACION DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Óxidos. Peróxidos. Compuestos binarios con hidrógeno. Hidruros metálicos. Hidruros covalentes. Hidróxidos. Ácidos ternarios. Sales.

miércoles 25/2: Bajar tarea de **TIPOS DE COMPUESTOS INORGÁNICOS** (problemas para decidir tipo de compuesto hechos por los docentes)
jueves 26/2: cierra tarea
sábado 28/3: corregir y calificar tarea (10 puntos)

JUEVES 26/2:

Parcialito (10 puntos) **ver**

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.

VIERNES 27/2: NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS.

Resolución de Problemas de la guía.

DISOCIACIÓN

JUEVES 5/3: 1ra fecha Examen

JUEVES 12/3: 2da fecha Examen