









Planeación didáctica por propósito formativo					
Nombre de la	PREPARATORIA OFICIAL	Nombre de la		LA MATERIA Y SUS INTERACCIONES	
escuela:	NÚMERO 028	Asignatura:		JUAN OSCAR CONTRERAS	
		DOCENTE: RAMIREZ			RAMIREZ
Semestre:	PRIMERO	TURNO: vespertino Grupo(s):  3 PERIODO: 15 de Octubre al 27 Noviembre de 2025			
en su desarrollo integral, así como en valores para formadora de bachilleres académicamente íntegros acordes responsabilidad y solidaridad para enfrentar las exigencias de la vida cotidiana y académica a las necesidades de la sociedad actual; mejorando cada ciclo escolar infraestructura, eficiente, suficiente, digna y segura con una gestión de inclusión, equidad, cooperación y colaboración.				responsabilidad y solidaridad para generar una cultura de paz, convivencia armónica y cuidado del ambiente.	
Propósito Formativo: Contenidos Formativos:			mativos.		
4 Comprende los concep pura, elemento compuesto clasificar de forma práctic de materia y reconocer su químicas.	<ul> <li>✓ Propiedades físicas y químicas de la materia</li> <li>✓ Tipos y características de las mezclas; métodos de separación</li> <li>✓ Cálculo de concentración de disoluciones: masa-masa, masa-volumen, volumen-volumen y partes por millón</li> <li>✓ Clasificación periódica de los elementos</li> </ul>				
	Clasificación de la ma  Actividad 1: Obse		.looifioooi	ién de musetres	
	<ul> <li>Actividad 1: Observación y clasificación de muestras         Observar distintos objetos o sustancias del aula/laboratorio y clasificarlos como sustancia pura, elemento, compuesto o mezcla.     </li> <li>Actividad 2: Mapa conceptual de la materia         Construir un esquema que relacione sustancia, sustancia pura, elemento, compuesto y mezcla, con ejemplos cotidianos.     </li> <li>Propiedades físicas y químicas de la materia</li> </ul>				
		<ul> <li>Actividad 3: Expended Medir punto de fus materiales.</li> <li>Actividad 4: Expended Actividad 4: Expended Actividad 4: Expended Actividad A</li></ul>	erimento de sión, densida erimento de les químicas	propieda ad, solubili propieda s simples (	ades físicas idad o conductividad de distintos ades químicas (cambio de color, efervescencia,





EDUCACIÓN
SECRETARIA DE EDUCACIÓN, GIENCIA, TECNOLO
SECRETARIA DE SECRET Subsecretaria de Educación Media Superior Dirección General de Fortalecimiento Académico de Educación Media Superior





3. Tipos y características de las mezclas; métodos de separación  Actividad 5: Separación de mezclas  Aplicar métodos como filtración, decantación, evaporación y cromatografía para separar componentes de mezclas.  • Actividad 6: Clasificación de mezclas  Analizar mezclas observadas o preparadas y clasificarlas en homogéneas y heterogéneas, justificando la elección.  4. Cálculo de concentración de disoluciones  • Actividad 7: Taller de cálculo de concentración Resolver ejercicios prácticos de concentración masa-masa, masa-volumen, volumen-volumen y partes por millón.  • Actividad 8: Preparación y cálculo de disoluciones  Preparar soluciones en el laboratorio y calcular su concentración usando fórmulas correspondientes.  5. Clasificación periódica de los elementos  • Actividad 9: Juego de la tabla periódica  Relacionar elementos con su grupo, periodo y propiedades características mediante dinámicas o tarjetas.  • Actividad 10: Proyecto de elementos  Investigar un elemento químico, sus propiedades, aplicaciones y posición en la tabla periódica, y presentar un informe breve.  Objetivo de las actividades de aprendizaje:  1. Clasificación de la materia  Actividad 1: Observación y clasificación de muestras  • Objetivo: Identificar y clasificar distintos tipos de materia en sustancias puras,
Actividad 1: Observacion y clasificacion de muestras
Actividad 1: Observacion y clasificacion de muestras
Objetivo: Identificar y clasificar distintos tipos de materia en sustancias puras
elementos, compuestos y mezclas, utilizando criterios observables y analíticos.
Actividad 2: Mapa conceptual de la materia
Objetivo: Organizar y relacionar los conceptos de sustancia, sustancia pura,
elemento, compuesto y mezcla, incluyendo ejemplos concretos del entorno.
2. Propiedades físicas y químicas de la materia Actividad 3: Experimento de propiedades físicas
Objetivo: Reconocer y medir propiedades físicas de la materia para describir
sus características sin alterar su composición.
Actividad 4: Experimento de propiedades químicas
Objetivo: Observar cambios químicos en distintas sustancias y distinguir las
propiedades químicas de la materia.
3. Tipos y características de las mezclas; métodos de separación
Actividad 5: Separación de mezclas











Objetivo: Aplicar métodos de separación adecuados para distinguir los
componentes de diferentes tipos de mezclas.
Actividad 6: Clasificación de mezclas
Objetivo: Analizar y clasificar mezclas como homogéneas o heterogéneas,
justificando la elección según sus características.
4. Cálculo de concentración de disoluciones
Actividad 7: Taller de cálculo de concentración
Objetivo: Resolver problemas de concentración de disoluciones mediante las
fórmulas masa-masa, masa-volumen, volumen-volumen y partes por millón.
Actividad 8: Preparación y cálculo de disoluciones
Objetivo: Preparar soluciones en el laboratorio y calcular su concentración
correctamente aplicando conceptos de química cuantitativa.
5. Clasificación periódica de los elementos
Actividad 9: Juego de la tabla periódica
Objetivo: Ubicar elementos en la tabla periódica y relacionarlos con su grupo,
periodo y propiedades características.
Actividad 10: Proyecto de elementos
Objetivo: Investigar y comunicar información sobre un elemento químico,
incluyendo sus propiedades, aplicaciones y posición en la tabla periódica.

Propósito Formativo:	Contenidos Formativos:
4. Comprende el átomo y su composición eléctrica	
como la partícula microscópica que estructura la	✓ Modelos atómicos y cargas eléctricas
materia.	✓ Numero y masa atómica
	✓ Isotopos
	<ul> <li>✓ Concepto de configuración electrónica y valencia</li> </ul>
Actividades de aprendizaje:	1. Teoría atómica de Dalton Thomson, Rutherford, Bohr y Schrodinger
	<ul> <li>Actividad 1: Investigación bibliográfica o cibernética de la teoría atómica de dalton</li> </ul>
	Actividad 2: Mapa conceptual de la teoría atómica de Dalton
	Construir un esquema que permita identificar la teoría de Dalton
	2. Los modelos atómicos y cargas eléctricas
	Actividad 3: investigación bibliográfica de los modelos atómicos y los











	tipos de cargas en los átomos.  Actividad 4: elaboración de modelos atómicos En equipos realizaran los modelos atómicos identificando sus elementos y el tipo de carga de cada modelo.  Número y masa atómica  * Actividad 5: Investigación de la clasificación de los materiales Organización de la información por medio de un resumen  • Actividad 6: Clasificación de los elementos por su masa atómica armaran una tabla periódica colocando un producto que utilice o contenga ese elemento  4. Los Isotopos • Actividad 7: Investigación de las características y los diferentes Isotopos investigaran de forma bibliográfica o cibernética toda la información de los Isotopos • Actividad 8: Clasificación de los Isotopos Realizaran una tabla en la que pueden identificar las cualidades y diferencias de los Isotopos.  Concepto de configuración electrónica y valencia • Actividad 9: Recopilación de información Como es la configuración electrónica y porque se tiene la configuración y cuál es su valencia. • Actividad 10: presentación en equipos de la configuración electrónica por medio de un diagrama explicaran como es la determinación de una valencia electrónica.
Objetivo de las actividades de aprendizaje:	











	<ul> <li>Objetivo: tener la información en su libreta</li> <li>Actividad 6: Clasificación de los elementos por su masa atómica</li> <li>Objetivo: que identifiquen como están clasificados los elementos según su masa atómica</li> <li>Actividad 7: Investigación de las características y los diferentes Isotopos</li> <li>Objetivo: identificar los isotopos</li> <li>Actividad 8: Clasificación de los Isotopos</li> <li>Objetivo: realizar una tabla de clasificación de los isotopos</li> <li>Actividad 9: Recopilación de información de la configuración electrónica y su valencia.</li> <li>Objetivo: que logre tener la información precisa</li> <li>Actividad 10: presentación en equipos de la configuración electrónica</li> <li>Objetivo: que logren identificar la configuración electrónica por medio de diagramas</li> </ul>
--	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

Propósito Formativo:	Contenidos Formativos:	
4 Analiza la formación de iones, moléculas y sustancias, a partir de la unión de dos o más átomos que tienden a la estabilidad energética, para explicar la formación de enlaces químicos.	<ul> <li>✓ Enlace Químico</li> <li>✓ Electronegatividad y fuerzas intramoleculares</li> <li>✓ Iones y moléculas</li> </ul>	
	<ul> <li>1. Enlace Químico         <ul> <li>Actividad 1: Investigación de enlaces químicos</li> <li>se realizará una recopilación de información para estructurarla por medio de un mapa conceptual.</li> <li>Actividad 2: Modelo fisco</li> <li>En equipos realizaran prototipos de enlaces químicos</li> </ul> </li> <li>2. Electronegatividad y fuerzas intramoleculares         <ul> <li>Actividad 3: Investigación de fuerza intermolecular e intramolecular Identificaran por medio de una investigación la diferencia de fuerzas inter e intra</li> <li>Actividad 4: diagramas de las fuerzas entre elementos de la tabla periódica</li> </ul> </li> <li>3. Iones y moléculas         <ul> <li>Actividad 5: Modelos atómicos en equipos</li> <li>Modelos atómicos de los lones y las moléculas</li> <li>Actividad 6: Explicación</li> <li>Modelaran su modelo atómico explicando los principios de los iones y las</li> </ul> </li> </ul>	











	moléculas
Objetivo de las actividades de aprendizaje:	1 Enlace químico
Objetivo de las actividades de aprendizaje.	Actividad 1: Observación y clasificación de muestras
	Objetivo: Identificar y clasificar distintos tipos de materia en sustancias puras,
	elementos, compuestos y mezclas, utilizando criterios observables y analíticos.
	Actividad 2: Mapa conceptual de la materia
	Objetivo: Organizar y relacionar los conceptos de sustancia, sustancia pura,
	elemento, compuesto y mezcla, incluyendo ejemplos concretos del entorno.
	2. Electronegatividad y fuerzas intramoleculares
	Actividad 3: Experimento de propiedades físicas
	Objetivo: Reconocer y medir propiedades físicas de la materia para describir
	sus características sin alterar su composición.
	Actividad 4: Experimento de propiedades químicas
	Objetivo: Observar cambios químicos en distintas sustancias y distinguir las
	propiedades químicas de la materia.
	3. lones y moléculas
	Actividad 5: Separación de mezclas
	Objetivo: Aplicar métodos de separación adecuados para distinguir los

Desarrollo de las Actividades Didácticas (aprendizaje, enseñanza y evaluación)					
Actividades de Enseñanza y Aprendizaje	Instrumento(s) de evaluación	Recursos didácticos	Responsable	Escenario	Duración
<ul> <li>Clasificación de la materia</li> <li>Actividad 1: Observación y clasificación de muestras         <ul> <li>Observar distintos objetos o sustancias del aula/laboratorio y clasificarlos como sustancia pura, elemento, compuesto o mezcla.</li> </ul> </li> <li>Actividad 2: Mapa conceptual de la materia Construir un esquema que relacione sustancia, sustancia pura, elemento, compuesto y mezcla, con ejemplos cotidianos.</li> </ul>	y clasificación de	materia Actividad 1: Observación y clasificación de muestras  • Muestras de laboratorio o aula (agua, sal, azúcar, metales,	alumno		1 de septiembre al 14 de octubre







Subsecretaría de Educación Media Superior Dirección General de Fortalecimiento Académico





"2025. Bicentenario de la vida municipal en el Estado de México".

## 2. Propiedades físicas y químicas de la materia

 Actividad 3: Experimento de propiedades físicas

Medir punto de fusión, densidad, solubilidad o conductividad de distintos materiales.

 Actividad 4: Experimento de propiedades químicas

Observar reacciones químicas simples (cambio de color, efervescencia, formación de precipitado) y registrar resultados.

## 3. Tipos y características de las mezclas; métodos de separación

- Actividad 5: Separación de mezclas
   Aplicar métodos como filtración, decantación, evaporación y cromatografía para separar componentes de mezclas.
- Actividad 6: Clasificación de mezclas
   Analizar mezclas observadas o preparadas y
   clasificarlas en homogéneas y heterogéneas,
   justificando la elección.

- 4. Cálculo de concentración de disoluciones
  - Actividad 7: Taller de cálculo de concentración

evalúe claridad en la organización, inclusión de conceptos clave, relaciones correctas y ejemplos adecuados.

2. Propiedades físicas y químicas de la materia Actividad 3: Experimento de propiedades físicas Instrumento: Guía de observación para valorar la correcta medición de propiedades físicas y registro adecuado de los resultados.

Actividad 4: Experimento de propiedades químicas Instrumento: Rúbrica que considere observación de cambios químicos, descripción clara de propiedades y análisis de los resultados obtenidos.

3. Tipos y características

de las mezclas; métodos de separación Actividad 5: Separación de mezclas

Instrumento: Lista de cotejo para evaluar el uso adecuado de métodos de separación, precisión en la ejecución y registro de resultados.

Actividad 6: Clasificación de mezclas

Instrumento: Rúbrica que valore la capacidad de análisis, justificación de la clasificación y claridad en la presentación de conclusiones.

lápices y marcadores. Actividad 2: Mapa conceptual de la materia

registro.

- Hojas grandes o cartulina, plumones de colores, postits, regla, proyector o computadora (opcional para versión digital).
- 2. Propiedades físicas y químicas de la materia Actividad 3: Experimento de propiedades físicas
  - Termómetro, balanza, regla, vasos o probetas, sustancias para medir densidad, solubilidad y conductividad, hojas para registro.

Actividad 4: Experimento de propiedades químicas

> Sustancias seguras para experimentos simples (vinagre, bicarbonato, soluciones de







Subsecretaría de Educación Media Superio Dirección General de Fortalecimiento Académic





"2025. Bicentenario de la vida municipal en el Estado de México".

Resolver ejercicios prácticos de concentración masa-masa, masa-volumen, volumen-volumen y concentración de partes por millón.

Actividad 8: Preparación y cálculo de disoluciones

Preparar soluciones en el laboratorio y calcular su concentración usando fórmulas correspondientes.

- 5. Clasificación periódica de los elementos
  - Actividad 9: Juego de la tabla periódica Relacionar elementos con su grupo, periodo y propiedades características mediante dinámicas 5. Clasificación periódica o tarietas.
  - Actividad 10: Proyecto de elementos Investigar un elemento químico, sus propiedades, aplicaciones y posición en la tabla periódica, y presentar un informe breve.

- 1. Teoría atómica de Dalton Thomson, Rutherford, Bohr y Schrodinger
  - Actividad 1: Investigación bibliográfica o cibernética de la teoría atómica de dalton

4. Cálculo de disoluciones Actividad 7: Taller de cálculo de concentración **Instrumento:** Guía de eiercicios resueltos con registro de respuestas correctas y procedimiento aplicado. cálculo de disoluciones

Actividad 8: Preparación y 3. Tipos y Instrumento: Lista de cotejo y rúbrica para evaluar separación precisión en la preparación, Actividad 5: exactitud en los cálculos de Separación de concentración v cumplimiento de normas de seguridad.

de los elementos Actividad 9: Juego de la tabla periódica **Instrumento:** Registro de desempeño o rúbrica que evalúe correcta ubicación de elementos, identificación de grupos y periodos, y aplicación de propiedades características. Actividad 10: Proyecto de elementos Instrumento: Rúbrica que

considere investigación documental, claridad en la exposición, inclusión de propiedades y aplicaciones, v correcta ubicación en la tabla periódica.

++++++++ 1 Actividad 1: sal o azúcar), tubos de ensavo o vasos, agitadores, guantes y gafas de seguridad, hojas para registro.

características de las mezclas; métodos de mezclas

Mezclas simples (arenaagua, sal-agua, aceite-agua), embudos. filtros, vasos, probetas. cucharas. papel de cromatografía (opcional).

Actividad 6: Clasificación de mezclas

Muestras de mezclas homogéneas y heterogéneas, hojas para anotaciones. pizarrón o rotafolio para registrar resultados. 4. Cálculo de

Docente v alumno

Aula v Laboratorio











"2025. Bicentenario de la vida municipal en el Estado de México"

 Actividad 2: Mapa conceptual de la teoría atómica de Dalton

Construir un esquema que permita identificar la teoría de Dalton

- 2. Los modelos atómicos y cargas eléctricas
  - Actividad 3: investigación bibliográfica de los modelos atómicos y los tipos de cargas en los átomos.
  - Actividad 4: elaboración de modelos atómicos

En equipos realizaran los modelos atómicos identificando sus elementos y el tipo de carga de carga de carga modelo.

bibliográfica de los modelos atómicos y los tipos de cargas en los

- 3. Número y masa atómica
- \* Actividad 5: Investigación de la clasificación de los materiales

Organización de la información por medio de un resumen

 Actividad 6: Clasificación de los elementos por su masa atómica armaran una tabla periódica colocando un

producto que utilice o contenga ese elemento

4. Los Isotopos

- Actividad 7: Investigación de las características y los diferentes Isotopos investigaran de forma bibliográfica o cibernética toda la información de los Isotopos
- Actividad 8: Clasificación de los Isotopos Realizaran una tabla en la que pueden identificar las cualidades y diferencias de los Isotopos.

Investigación
bibliográfica o
cibernética de la teoría
atómica de dalton
Objetivo: identificar la
teoría atómica
Actividad 2: Mapa
conceptual de la teoría
atómica de Dalton
Objetivo: poder
estructurar la información

Actividad 3: investigación bibliográfica de los modelos atómicos y los tipos de cargas en los átomos.

 Objetivo: tener el conocimiento de los modelos y cargas

Actividad 4: elaboración de modelos atómicos

Objetivo:
 demostrar y
 mostrar los
 modelos atómicos
 dementos

Actividad 5: Investigación de la clasificación de los materiales

- Objetivo: tener la información en su libreta
- Actividad 6:

concentración de disoluciones Actividad 7: Taller de cálculo de concentración

> Hojas de ejercicios, lápices, calculadora, fórmulas impresas o proyectadas.

Actividad 8: Preparación y cálculo de disoluciones

- Sustancias
   químicas
   seguras,
   balanzas,
   probetas o
   cilindros
   graduados,
   agitadores,
   agua destilada,
   hojas de
   registro y
   calculadora,
   guantes y
   gafas de
   seguridad.
- . Clasificación periódica de los elementos Actividad 9: Juego de la tabla periódica
  - Tarjetas con elementos químicos, tablero o póster de la tabla periódica, marcadores.











	<b>&amp;</b>		PREPA 28
"2	025. Bicentenario de la vida municipal en el E	stado de México".	PREPA 28 NEZA
<ul> <li>Concepto de configuración electrónica y valencia</li> <li>Actividad 9: Recopilación de información         Como es la configuración electrónica y porque se tiene la configuración y cual es su valencia.</li> <li>Actividad 10: presentación en equipos de la configuración electrónica por medio de un diagrama explicaran como es la determinación de una valencia electrónica.</li> </ul>	atómica  Objetivo: que identifiquen como están clasificados	hojas para anotaciones.  Actividad 10: Proyecto de elementos  Computadora o tablet con acceso a internet, libros o artículos de química, hojas o cartulina para	Aula y Laboratorio
<ul> <li>1. Enlace Químico         <ul> <li>Actividad 1: Investigación de enlaces químicos</li> <li>se realizará una recopilación de información para estructurarla por medio de un mapa conceptual.</li> <li>Actividad 2: Modelo fisco</li></ul></li></ul>	Investigación de las características y los diferentes Isotopos	exposición, marcadores, proyector (opcional).	

configuración







Subsecretaría de Educación Media Superior Dirección General de Fortalecimiento Académico





"2025. Bicentenario de la vida municipal en el Estado de México".

electrónica  • Objetivo: que logren identificar la configuración		
electrónica por medio de diagramas		

## **ESCALA DE EVALUACIÓN DEL PARCIAL:**

(Describe los parámetros de Evaluación al 100%)

>Examen Escrito, Oral u otro: 30%

>formativo 70%

## REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS Y ELECTRÓNICAS

Referencias de Consulta en Línea

Khan Academy. (s.f.). Ciencias naturales y química. Recuperado de: https://es.khanacademy.org/science

Royal Society of Chemistry. (s.f.). Chemistry resources for education. Recuperado de: https://www.rsc.org/learn-chemistry

PhET Interactive Simulations, University of Colorado Boulder. (s.f.). Simulaciones interactivas de ciencias. Recuperado de: https://phet.colorado.edu/es/simulations/category/science

LibreTexts Chemistry. (s.f.). Chemistry textbooks and resources. Recuperado de: https://chem.libretexts.org

UNESCO. (s.f.). Ciencia, tecnología e innovación para la educación. Recuperado de: https://es.unesco.org/themes/ciencia-tecnología











Elaboró
Docente
JUAN OSCAR CONTRERAS RAMIREZ

Revisó
Subdirector
MTRO. ADRIAN ANDRADE ALMANZA