

FIRST TRIMESTER 2026 EXAM STUDY GUIDES

THIRD GRADE

ESPAÑOL

Profesora Daibel Salazar

TEMAS:

- Textos literarios (pág. 20-28):
 - Elementos de un texto:
 - Personajes
 - Tiempo
 - Ambiente
 - Acciones
 - Estructura de un texto:
 - Inicio
 - Nudo
 - Desenlace
- Comprensión textual (pág. 32-33):
 - ¿Qué es predecir?
- Los sinónimos (pág. 38-39).
- La descripción escrita (pág. 40-41):
 - ¿Qué es una descripción escrita?

ACTIVIDADES DE PRÁCTICA:

- Practicar la identificación de los elementos de un texto.
- Practicar la estructura de un texto.
- Leer un pequeño cuento y señalar:
 - Personajes
 - Tiempo
 - Ambiente
 - Acciones
 - Inicio
 - Nudo
 - Desenlace
- Practicar ejercicios de comprensión textual.
- Practicar ejercicios de sinónimos.
- Practicar con ejemplos de descripción escrita.

Teacher Keila Castillo

TOPICS:

- a. Numbers to 9,999. Pages 4–6
- b. Comparing Numbers. Pages 10–11
- c. 5-Digit Numbers. Pages 14–15
- d. Ordering Numbers. Pages 18–19
- e. Adding 3-Digit Numbers. Pages 22–23

FIRST TRIMESTER EXAM STUDY GUIDES

FOURTH GRADE

ESPAÑOL

Profesora Claudia Romero

TEMAS:

- Los textos narrativos
- El cuento
- El resumen
- La polisemia
- La noticia
- Palabras según el número de sílabas

MATEMÁTICAS

Profesor Marbin Ávila

TOPIC: MULTIPLICACIÓN Y DIVISIÓN

*Los siguientes puntos son del libro **Mathematics 4B**, autor: Paul Broadbent, Editora Macmillan.*

- I. Multiplicaciones (págs. 4 a 13)
 - a. Máquinas de funciones
 - b. Orden lógico (apuntes del cuaderno)
- II. Números primos, factores (págs. 24 a 33)
- III. Divisiones (págs. 14 a 23)
- IV. Fracciones y números mixtos (págs. 40 a 49)

NOTA: importante hacer un repaso de todas las pruebas.

FIRST TRIMESTER EXAM STUDY GUIDES

FIFTH GRADE

ESPAÑOL

Profesora Claudia Romero

TEMAS:

- Lectura: No era tan fácil como pensaba (páginas 16 y 17)
- El cuento, la anécdota y la biografía
- El texto publicitario
- Los sustantivos y los adjetivos
- Las figuras literarias
- El mapa mental

MATEMÁTICAS

Profesor Marbin Ávila

TOPIC: FRACCIONES

Las páginas mencionadas en cada uno de los puntos son del libro Mathematics 5B, autor: Paul Broadbent, Editora Macmillan.

- I. Fracciones (págs. 10 y 11).
- II. Divisiones (págs. 14 y 23).
- III. Números mixtos.
- IV. Múltiplos y factores.
- V. Reglas de divisibilidad:
 - a. Divisibilidad entre 2.
 - b. Divisibilidad entre 3.
 - c. Divisibilidad entre 5.

NOTA: repasar los apuntes del cuaderno sobre múltiplos, factores y reglas de divisibilidad, ya que son fundamentales para comprender la división.

FIRST TRIMESTER EXAM STUDY GUIDES

SIXTH GRADE

ESPAÑOL

Profesora Claudia Romero

TEMAS:

- El cuento
- Los textos informativos
- Los conectores textuales
- La comunicación
- La comunicación no verbal
- Las figuras literarias

MATH

Profesor Marbin Ávila

TOPIC: RAZONES Y PROPORCIONALIDAD

*Las páginas mencionadas en cada uno de los puntos son del libro **Mathematics 6B**, autor: Paul Broadbent, Editora Macmillan.*

- I. Porcentajes (pág. 60 a 69)
- II. Razones (pág. 40 a 49)
- III. Proporciones (pág. 50 a 59)
- IV. Operaciones mixtas, orden jerárquico (BODMAS)

NOTA: importante hacer un repaso de todas las pruebas.

FIRST TRIMESTER EXAM STUDY GUIDES

EIGHTH GRADE

SCIENCE

Teacher Jaime Archbold

TOPICS:

1. All matter is composed of atoms, which consist of protons, neutrons, and electrons. Protons and neutrons reside in the nucleus at the center of an atom, while electrons orbit around the nucleus. Protons carry a positive charge, neutrons have no charge (they are neutral), and electrons bear a negative charge.
2. In atoms, like charges repel each other, while opposite charges attract. Consequently, protons repel each other, as do electrons, but protons and electrons attract each other.
3. In any element, the number of electrons equals the number of protons. Since they possess opposite charges, they balance each other out, rendering the atom electrically neutral. The atomic number of an element signifies the total number of protons in its atom. Atomic mass denotes the weighted average of neutrons and protons present in the atom. These values for each type of atom are detailed in the periodic table.
4. During a chemical reaction where two or more elements combine to form compounds, the electrons of each element interact. However, the nuclei of the atoms remain unaffected by the reaction.

The Four Common States of Matter

The state of a substance is determined by how "social" its particles are; how close they sit and how fast they move.

1. Solids

- **Structure:** Particles are packed tightly in a fixed arrangement.
- **Movement:** Very low kinetic energy; particles only vibrate in place.
- **Properties:** Definite shape and volume. They do not flow and are very difficult to compress.

2. Liquids

- **Structure:** Particles are close together but have no fixed arrangement.
- **Movement:** Enough energy to slide and flow past one another.
- **Properties:** Indefinite shape (takes the shape of the container) but a definite volume. Like solids, they resist compression.

3. Gases

- **Structure:** Particles are far apart with lots of empty space between them.
- **Movement:** High kinetic energy; particles zoom around at high speeds.
- **Properties:** Indefinite shape and volume. Gases expand to fill whatever container they are in and are easily compressed.

ESPAÑOL

Profesora Claudia Romero

TEMAS:

- Tipos de narración
- Funciones del lenguaje
- Lenguas del mundo
- Poesía y teatro
- Reglas generales de acentuación
- La epopeya de Gilgamesh
- El cantar de los nibelungos

MATEMÁTICAS

Profesor Marbin Ávila

TEMAS: POTENCIAS Y RADICACIÓN:

- I. Operaciones matemáticas (págs. 24 a 36)
 - a. Suma
 - b. Resta
 - c. Divisiones
 - d. Multiplicaciones
 - e. Orden jerárquico
- II. Potencias y operaciones (págs. 38 a 50)
- III. Radicación (págs. 64 a 75)

FIRST TRIMESTER EXAM STUDY GUIDES

NINTH GRADE

SCIENCE

Teacher Masai González

TOPICS:

- Levels of Organization:

<https://youtu.be/ZRFykdf4kDc?si=k5zCHmMsvb9LcOvj>

https://youtu.be/MB6mE6weCS4?si=JZ90i4b2_Bv_1SPg

- Cells:

<https://youtu.be/URUJD5NEXC8?si=lq9MwB-t8f6Z54Ob>

- Cellular Respiration:

<https://www.youtube.com/watch?v=JagPP3MX5ks>

- Genetics:

<https://youtu.be/8m6hHRIKwxY?si=ZeP3CLk3HUUJ46Hr8>

<https://youtu.be/v8tJGlicgp8?si=0yA8DLIDVqy7UrP3>

- Information provided by teacher in class.

ESPAÑOL

Profesora Claudia Romero

TEMAS:

- La comunicación oral y escrita
- Géneros y sub géneros literarios
- El lenguaje figurado en la poesía
- El barroco y el teatro barroco
- El teatro moderno
- Narración literaria y no literaria

MATEMÁTICAS

Profesor Marbin Ávila

TEMAS: ÁLGEBRA

- I. Sistema internacional (págs. 160 a 163)
- II. Números complejos (págs. 12 a 16)

- III. Factorización (págs. 22 y 52):
 - a. Factor común
 - b. Agrupación
 - c. Trinomio cuadrado perfecto
 - d. Trinomio de la forma $x^2 + bx + c$
- IV. Fracciones algebraicas (págs. 74 a 100)

TEMARIO PARA EXÁMENES TRIMESTRALES
UNDÉCIMO GRADO
CIENCIAS BIOMÉDICAS
I TRIMESTRE, 2026

QUÍMICA

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. Estructura de Lewis
 - a. Cálculo de estructuras de Lewis.
 - b. Dibujo de estructuras de Lewis.
2. Geometría molecular
 - a. Teoría de Repulsión de Pares de Electrones de la Capa de Valencia (TRPECV).
 - b. Geometrías moleculares según los dominios electrónicos.
3. Números de oxidación y formulación química
 - a. Reglas para determinar números de oxidación en compuestos e iones.
 - b. Formulación de compuestos binarios.
 - c. Formulación de compuestos ternarios.
4. Nomenclatura de compuestos binarios
 - a. Reglas de nomenclatura de sales binarias.
 - b. Aplicación de la nomenclatura en los tres sistemas vistos en clase.

NOTAS:

- Leer y estudiar las reglas de números de oxidación y nomenclatura.
- Practicar ejercicios de formulación y nomenclatura.
- Repasar ejemplos explicados en clase.
- Estudiar los PPT, prácticas resueltas y materiales publicados en Google Classroom.

BIOLOGÍA GENERAL II

Profesora Lineth Zambrano

TEMAS:

- I. Flujo de energía en la célula
 - a. Conceptos de energía y trabajo.
 - b. Tipos de energía.
 - c. Reacciones endergónicas y exergónicas.
 - d. Leyes de la termodinámica.
 - e. Entropía.
 - f. Energía en la célula.
 - g. Tipos de reacciones celulares.
 - h. Función y funcionamiento del ATP.
- II. Captura de energía solar: Fotosíntesis
 - a. ¿Qué es la fotosíntesis y dónde ocurre?

- b. Estructura y orgánulos relacionados con la fotosíntesis.
- c. Partes del cloroplasto.
- d. Pigmentos fotosintéticos y pigmentos accesorios.
- e. Reacciones de la fotosíntesis:
- f. Fase luminosa.
- g. Ciclo de Calvin.

III. Cosecha de energía: Glucólisis y respiración celular

- a. ¿Cómo obtienen energía las células?
- b. Conceptos de respiración celular.
- c. Fórmula de la respiración celular.
- d. Productos finales de la respiración celular.
- e. Etapas de la respiración celular:
- f. Glucólisis.
- g. Oxidación del piruvato.
- h. Ciclo de Krebs.
- i. Fosforilación oxidativa.
- j. Fermentación celular:
- k. Fermentación alcohólica.
- l. Fermentación láctica.
- m. Célula y orgánulos donde ocurre cada proceso estudiado.

NOTA: Estudiar del libro de texto de Biología de las unidades 6, 7 y 8.

FÍSICA GENERAL II

Profesor Gabriel Méndez

TEMA: Leyes del movimiento de Newton:

- I ley: La inercia
- III ley: Acción y reacción
- II ley:
 - ¿Qué es una fuerza?
 - $F = ma$
 - Peso
 - Fuerza normal
 - Fuerza de fricción
 - Sumatoria de fuerzas en un cuerpo
 - Fuerzas en un plano inclinado
 - Sistemas en movimiento con dos o más cuerpos

Profesor Gabriel Méndez

TEMA: Trigonometría:

- El triángulo rectángulo
- Teorema de Pitágoras
- Ángulos en grados y radianes
- Razones trigonométricas
- Identidades trigonométricas
- Ecuaciones trigonométricas

TEMARIO PARA EXÁMENES TRIMESTRALES
UNDÉCIMO GRADO
CIENCIAS INFORMÁTICA
I TRIMESTRE, 2026

QUÍMICA

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. Estructura de Lewis
 - a. Cálculo de estructuras de Lewis.
 - b. Dibujo de estructuras de Lewis.
2. Geometría molecular
 - a. Teoría de Repulsión de Pares de Electrones de la Capa de Valencia (TRPECV).
 - b. Geometrías moleculares según los dominios electrónicos.
3. Números de oxidación y formulación química
 - a. Reglas para determinar números de oxidación en compuestos e iones.
 - b. Formulación de compuestos binarios.
 - c. Formulación de compuestos ternarios.
4. Nomenclatura de compuestos binarios
 - a. Reglas de nomenclatura de sales binarias.
 - b. Aplicación de la nomenclatura en los tres sistemas vistos en clase.

NOTAS:

- Leer y estudiar las reglas de números de oxidación y nomenclatura.
- Practicar ejercicios de formulación y nomenclatura.
- Repasar ejemplos explicados en clase.
- Estudiar los PPT, prácticas resueltas y materiales publicados en Google Classroom.

BIOLOGÍA GENERAL II

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. Energía dentro de la célula
 - a. Concepto de energía.
 - b. Tipos y transformaciones de energía.
 - c. Energía durante una reacción química:
 - d. Reacciones endergónicas.
 - e. Reacciones exergónicas.
 - f. Catalizadores y enzimas.
 - g. Actividad enzimática:
 - h. Inhibición competitiva.
 - i. Inhibición no competitiva.
2. Fotosíntesis

- a. Definición de fotosíntesis.
 - b. Ecuación general de la fotosíntesis:
 - c. Reactivos.
 - d. Productos.
 - e. Reacciones luminosas.
 - f. Ciclo de Calvin.
 - g. Pigmentos fotosintéticos.
3. Respiración celular
- a. Relación entre la fotosíntesis y la glucólisis.
 - b. Glucólisis:
 - c. Diagrama del proceso bioquímico.
 - d. Fermentación:
 - e. Fermentación alcohólica.
 - f. Fermentación láctica.

NOTAS:

- Comprender las diferencias entre reacciones endergónicas y exergónicas.
- Identificar la función de las enzimas y los tipos de inhibición enzimática.
- Memorizar la ecuación general de la fotosíntesis, sus reactivos y productos.
- Estudiar el diagrama de la glucólisis.
- Repasar los PPT y materiales publicados en Google Classroom.

FÍSICA GENERAL II

Profesor Gabriel Méndez

TEMA: Leyes del movimiento de Newton:

- I ley: La inercia
- III ley: Acción y reacción
- II ley:
 - ¿Qué es una fuerza?
 - $F = ma$
 - Peso
 - Fuerza normal
 - Fuerza de fricción
 - Sumatoria de fuerzas en un cuerpo
 - Fuerzas en un plano inclinado
 - Sistemas en movimiento con dos o más cuerpos

Profesor Gabriel Méndez

TEMA: Trigonometría:

- El triángulo rectángulo
- Teorema de Pitágoras
- Ángulos en grados y radianes
- Razones trigonométricas
- Identidades trigonométricas
- Ecuaciones trigonométricas

TEMARIO PARA EXÁMENES TRIMESTRALES
DUODÉCIMO GRADO
CIENCIAS BIOMÉDICAS
I TRIMESTRE, 2026

QUÍMICA

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. Balance y ajuste de reacciones químicas
 - a. Balance y ajuste de ecuaciones químicas por el método del tanteo.
 - b. Orden para balancear elementos:
 - i. Metales.
 - ii. No metales.
 - iii. Hidrógeno.
 - iv. Oxígeno.
2. Fuerzas intermoleculares
 - a. Estados de la materia.
 - b. Tipos de fuerzas intermoleculares.
 - c. Prácticas desarrolladas del libro.
3. Propiedades de los líquidos y cambios de fase
 - a. Viscosidad.
 - b. Tensión superficial.
 - c. Fuerzas de cohesión y adhesión.
 - d. Acción capilar.
 - e. Cambios de estado de la materia.
 - f. Cálculo de curvas de calentamiento.
4. Disoluciones
 - a. Tipos de disoluciones.
 - b. Factores que afectan la solubilidad:

NOTAS:

- Practicar el balanceo de ecuaciones químicas por tanteo.
- Memorizar el orden correcto para balancear los elementos.
- Repasar ejemplos y ejercicios de fuerzas intermoleculares y cambios de fase.
- Practicar cálculos de curvas de calentamiento.
- Estudiar los PPT, prácticas resueltas y materiales publicados en Google Classroom.

BIOLOGÍA GENERAL III

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. ADN
 - a. Estructura del ADN.
 - b. Replicación del ADN.
 - c. Transcripción y traducción.
 - d. Código genético.
2. Mutaciones
 - a. Enfermedades y síndromes causados por mutaciones cromosómicas.
 - b. Contenido correspondiente al tema presentado por cada estudiante o grupo.
3. Biotecnología
 - a. Definición de biotecnología.
 - b. ADN recombinante.
 - c. Recombinación natural del ADN.
 - d. Métodos de análisis del ADN.
 - e. Ética y biotecnología.

NOTAS:

- Estudiar la presentación realizada en clase sobre mutaciones cromosómicas.
- Cada estudiante debe enfocarse en el tema que explicó durante su presentación.
- Repasar el debate realizado en clase sobre ética y biotecnología.
- Estudiar los PPT y materiales publicados en Google Classroom.

FÍSICA GENERAL III

Profesor Gabriel Méndez

TEMAS:

- Movimiento armónico simple (MAS):
 - Movimiento periódico
 - Ley de Hooke y su relación con la II ley de Newton
 - Trabajo y energía en MAS
 - Velocidad y aceleración en MAS
 - Periodo y frecuencia
 - Péndulo simple
- Movimiento ondulatorio:
 - Ondas mecánicas
 - Energía de una onda periódica
- Sonido:
 - Producción de una onda sonora
 - Rapidez del sonido
 - Efecto Doppler

Profesor Gabriel Méndez

TEMAS:

- Métodos de factorización:
 - Factor común
 - Agrupación por factor común
 - Diferencia de cuadrado
 - Suma y Diferencia de cubos
 - Trinomio cuadrado perfecto
 - Trinomio de la forma $x^2 + bx + c$
 - Trinomio de la forma $ax^2 + bx + c$
- Despeje de variables
- Inecuaciones:
 - Inecuaciones lineales
 - Inecuaciones cuadráticas
 - Inecuaciones con valor absoluto
- Funciones:
 - Función lineal
 - Operaciones con funciones

TEMARIO PARA EXÁMENES TRIMESTRALES
DUODÉCIMO GRADO
CIENCIAS INFORMÁTICAS
I TRIMESTRE, 2026

QUÍMICA

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. Balance y ajuste de reacciones químicas
 - a. Balance y ajuste de ecuaciones químicas por el método del tanteo.
 - b. Orden para balancear elementos:
 - i. Metales.
 - ii. No metales.
 - iii. Hidrógeno.
 - iv. Oxígeno.
2. Fuerzas intermoleculares
 - a. Estados de la materia.
 - b. Tipos de fuerzas intermoleculares.
 - c. Prácticas desarrolladas del libro.
3. Propiedades de los líquidos y cambios de fase
 - g. Viscosidad.
 - h. Tensión superficial.
 - i. Fuerzas de cohesión y adhesión.
 - j. Acción capilar.
 - k. Cambios de estado de la materia.
 - l. Cálculo de curvas de calentamiento.
4. Disoluciones
 - a. Tipos de disoluciones.
 - b. Factores que afectan la solubilidad:

NOTAS:

- Practicar el balanceo de ecuaciones químicas por tanteo.
- Memorizar el orden correcto para balancear los elementos.
- Repasar ejemplos y ejercicios de fuerzas intermoleculares y cambios de fase.
- Practicar cálculos de curvas de calentamiento.
- Estudiar los PPT, prácticas resueltas y materiales publicados en Google Classroom.

BIOLOGÍA GENERAL III

Profesor Jamal Sánchez

TEMAS:

1. ADN
 - a. Estructura del ADN.
 - b. Replicación del ADN.
 - c. Transcripción y traducción.
 - d. Código genético.
2. Mutaciones
 - a. Enfermedades y síndromes causados por mutaciones cromosómicas.
 - b. Contenido correspondiente al tema presentado por cada estudiante o grupo.
3. Biotecnología
 - a. Definición de biotecnología.
 - b. ADN recombinante.
 - c. Recombinación natural del ADN.
 - d. Métodos de análisis del ADN.
 - e. Ética y biotecnología.

NOTAS:

- Estudiar la presentación realizada en clase sobre mutaciones cromosómicas.
- Cada estudiante debe enfocarse en el tema que explicó durante su presentación.
- Repasar el debate realizado en clase sobre ética y biotecnología.
- Estudiar los PPT y materiales publicados en Google Classroom.

FÍSICA GENERAL III

Profesor Gabriel Méndez

TEMAS:

- Movimiento armónico simple (MAS):
 - Movimiento periódico
 - Ley de Hooke y su relación con la II ley de Newton
 - Trabajo y energía en MAS
 - Velocidad y aceleración en MAS
 - Periodo y frecuencia
 - Péndulo simple
- Movimiento ondulatorio:
 - Ondas mecánicas
 - Energía de una onda periódica
- Sonido:
 - Producción de una onda sonora
 - Rapidez del sonido
 - Efecto Doppler

Profesor Gabriel Méndez

TEMAS:

- Métodos de factorización:
 - Factor común
 - Agrupación por factor común
 - Diferencia de cuadrado
 - Suma y Diferencia de cubos
 - Trinomio cuadrado perfecto
 - Trinomio de la forma $x^2 + bx + c$
 - Trinomio de la forma $ax^2 + bx + c$
- Despeje de variables
- Inecuaciones:
 - Inecuaciones lineales
 - Inecuaciones cuadráticas
 - Inecuaciones con valor absoluto
- Funciones:
 - Función lineal
 - Operaciones con funciones