



RED DE CONTENIDOS 7° BÁSICO PRIMER SEMESTRE 2026

ASIGNATURA	CONTENIDOS
LENGUAJE	<p>Novelas, cuentos, leyendas y mitos”</p> <p>Textos literarios: Lectura y análisis de textos (literarios) narrativos, cuentos, microcuentos, fábulas y leyendas.</p> <p>Elementos de la narración:</p> <ul style="list-style-type: none">• Personajes. (principales/secundarios)• Ambiente (tiempo y espacio).• Secuencia narrativa (inicio, desarrollo, clímax y desenlace).• Estrategias de comprensión de lectura (Localizar, interpretar y analizar). <p>El viaje del héroe como estructura narrativa.</p> <ul style="list-style-type: none">• Etapas principales:• Mundo ordinario.• Llamado a la aventura.• Rechazo del llamado.• Encuentro con el mentor.• Pruebas y desafíos.• Clímax o gran prueba.• Regreso transformado. <p>Personajes arquetípicos:</p> <ul style="list-style-type: none">• Héroe.• Mentor.• Aliados y enemigos. <p>Texto argumentativo: Lectura y análisis de textos argumentativos.</p> <p>Propósito comunicativo: convencer o persuadir. Estructura del texto argumentativo:</p> <ul style="list-style-type: none">• Tesis (idea principal u opinión).• Argumentos.• Conclusión. <p>Tipos de argumentos</p> <ul style="list-style-type: none">• De ejemplo.• De causa-consecuencia.• De autoridad (nivel básico/intermedio).

	<p>Elementos del discurso:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Hecho vs. opinión. • Evidencia. <p>Textos líricos: Lectura, interpretación y análisis de textos líricos: poemas, canciones, himnos, odas, etc. El poema como texto literario.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Estructura del poema: • Verso. • Estrofa. • Lenguaje figurado: • Expresión de sentimientos y emociones. • Elementos del mundo lírico: • Hablante lírico. • Sentimientos presentes en el poema.
<p>MATEMÁTICA</p>	<p>Unidad 1: Números</p> <ul style="list-style-type: none"> • Números enteros. <ul style="list-style-type: none"> - Adición y Sustracción. - Multiplicación y División. - Problemas de aplicación. • Fracciones. <ul style="list-style-type: none"> - Adición y Sustracción. - Multiplicación y División. - Problemas de aplicación. • Números decimales. <ul style="list-style-type: none"> - Adición y Sustracción. - Multiplicación y División. - Problemas de aplicación. • Porcentaje. <ul style="list-style-type: none"> - Regla de tres. - Problemas de aplicación. • Potencias. <ul style="list-style-type: none"> - Propiedades. - Problemas de aplicación. • Notación científica. <p>Unidad 02: Álgebra</p> <ul style="list-style-type: none"> • Reducción de expresiones algebraicas. • Proporcionalidad: <ul style="list-style-type: none"> - Directa. - Inversa. - Problemas de aplicación • Ecuaciones.

	<ul style="list-style-type: none"> - Soluciones - Problemas de aplicación. • Inecuaciones: <ul style="list-style-type: none"> - Soluciones. - Problemas de aplicación.
<p style="text-align: center;">CIENCIAS NATURALES</p>	<p>Biología:</p> <p>Seres vivos y células.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Células procariontes, hongos y otras células eucariontes y virus. • Microorganismos como agentes infecciosos o beneficiosos para la salud. • Barreras del sistema inmune. • Vacunas, alergias y enfermedades autoinmunes. • Trasplantes. • VIH-SIDA y sistema inmune. • Ciclo menstrual. • Reproducción. • Ovocitos, espermatozoides y fecundación. <p>Sexualidad.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Dimensiones de la sexualidad. • Diversidad sexual. • Paternidad y maternidad responsable. • Métodos de control de la natalidad. • Consecuencias de las Infecciones de Transmisión Sexual (ITS) • ITS por hongos, bacterias y protozoos. • Mecanismos de transmisión, síntomas y tratamiento de las ITS • Medidas de prevención de ITS. <p>QUÍMICA</p> <ul style="list-style-type: none"> • Trabajo en laboratorio y uso de equipos y material: • Manejo correcto de material de vidrio • Concepto de precisión, exactitud y error. • Medición de masa en balanza analítica o granataria. • Medición de volumen usando material aforado y no aforado. • Calentamiento indirecto (baño María, plancha calefactora). • Montaje de soportes universales y sujeción de material con pinzas, nueces y trípodes. • Uso de embudos y papel filtro (plegado acordeón y cónico).

- Trasvasije seguro de sustancias (uso de vidrio reloj, embudo, espátula).
- Elaboración de informes de laboratorio (planteamiento, hipótesis, procedimiento, análisis y conclusiones).

Teoría cinético molecular: Qué es la química

- Qué es el átomo
- Qué es la energía
- Qué es la energía cinética
- Manifestación de energía a través de la temperatura
- Escalas de temperatura
- Definición de los cambios de estado
- Tipos de cambios de estado en función de la temperatura.

Tabla Periódica de los Elementos:

- Qué es la Tabla Periódica
- Qué es un elemento químico y qué es un compuesto
- Qué son las coordenadas periódicas
- Definición de grupo y periodo
- Clasificación de los elementos en metal, no metal, halógeno, metaloide y gas noble

Estabilidad química: Enlace químico:

- Qué es el electrón
- Regla del octeto y del dueto
- Qué es un enlace químico
- Estructura de Lewis para átomos y moléculas neutras

Clasificación de la materia:

- Clasificación de la materia
- Qué es la materia
- Características de la materia
- Definición de sustancia pura
- Definición de elemento y compuesto
- Ejemplos de elementos y compuestos en la vida diaria
- Definición de mezcla
- Definición de polar y no polar
- Definición de heterogéneo y homogéneo, diferencias y características

	<p>FÍSICA</p> <p>Fuerza</p> <ul style="list-style-type: none"> • Los efectos de las fuerzas • La fuerza de atracción gravitacional en la historia. • La fuerza de atracción gravitacional • Características de fuerzas como: la gravitacional, la de roce, la elástica. • Efectos de una o más fuerzas sobre un objeto. • Fuerza de roce en distintas situaciones: entre sólidos, entre sólidos y líquidos, y entre sólidos y gases. <p>Presión</p> <ul style="list-style-type: none"> • Concepto de presión. • Presión en sólidos: sus efectos y aplicaciones • Presión en líquidos: presión hidrostática, Principio de Pascal y Arquímedes. • Unidades de medida e instrumentos de medición de presión.
<p>HISTORIA</p>	<p>Unidad 1: Complejización de las primeras sociedades: de la hominización al surgimiento de las civilizaciones.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Hominización. • Teoría de la evolución. • Ser humano y medio. • Primeras civilizaciones: sumerias, egipcias, chinas, fenicia, olmeca, chavín, etc. <p>Unidad 2: Civilizaciones que confluyen en la conformación de la cultura americana: la Antigüedad y el canon cultural clásico</p> <ul style="list-style-type: none"> • Mar mediterráneo. • Civilizaciones antiguas: Grecia y Roma. • Democracia en Atenas. • República Romana • Ciudadanía y derechos.
<p>INGLÉS</p>	<p>UNIT 0: WELCOME</p> <ul style="list-style-type: none"> • Self introduction • Questions • Weather

- Family members
- Furniture
- Shops and food
- Have to and don't have to
- Plans and arrangements

UNIT 1: INCREDIBLE PEOPLE

- Personality adjectives vocabulary
- Present perfect with just, already, yet.
- Present perfect with Never.
- Present perfect vs simple past
- Collocations

UNIT 2: A GOOD EDUCATION

- School subjects vocabulary
- Verbs about thinking
- Asking, giving and refusing permission.
- Present perfect with for and since.
- A, an, the or no article.

UNIT 3: ON THE SCREEN

- Types of films and programmes
- Comparatives and superlatives
- Comparative adverbs
- }Asking for and offering help