

TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017

- I. CIENCIAS BIOLÓGICAS
- II. CIENCIAS QUÍMICAS: INORGÁNICA Y ORGÁNICA
- III. MATEMÁTICA (GEOMETRÍA, TRIGONOMETRÍA,
ALGEBRA II)
- IV. FÍSICA
- V. LENGUAS (ESPAÑOL – INGLÉS)
- VI. FE - ÉTICA

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

I. CIENCIAS BIOLÓGICAS

- A. **EL MÉTODO CIENTÍFICO**
 - a. Etapas y aplicaciones

- B. **NIVELES DE ORGANIZACIÓN**
 - a. Químico
 - b. Celular
 - c. Tisular: Tejidos Animales y Vegetales (clasificación, características y funciones)
 - d. Orgánico
 - e. Sistemas
 - f. Ecológico (población, comunidad, ecosistema, biosfera).

- C. **BASES QUÍMICAS DE LA VIDA**
 - a. Compuestos inorgánicos: Estructura e importancia del agua, dióxido de carbono y bioelementos.
 - b. Biomoléculas: Estructura, función, clasificación e importancia: carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos (ADN y ARN).
 - c. Enzimas: Modelo llave cerradura, características de la acción enzimática.

- D. **SÍNTESIS DE PROTEÍNAS**
 - a. Replicación, Transcripción y Traducción.
 - b. El código genético (Interpretación)

- E. **UNIDAD ESTRUCTURAL DE LA VIDA: LA CÉLULA**
 - a. Diferencia entre célula procariota y eucariota.
 - b. Estructura celular: membrana celular (estructura, función, características, transporte celular- tipos), citoplasma-organelos y función, núcleo (descripción y función).
 - c. Diferencias entre célula animal y vegetal.

- F. **DIVISIÓN CELULAR Y REPRODUCCIÓN**
 - a. Reproducción celular: mitosis y meiosis (fases y eventos), Ciclo celular (concepto y etapas).
 - b. Diferencias entre mitosis y meiosis.
 - c. La Reproducción asexual (concepto, tipos y ejemplos).
 - d. Reproducción sexual: ovogénesis y espermatogénesis
 - e. Fecundación y Desarrollo embrionario: Estadios y eventos.

- G. **SISTEMAS DEL CUERPO HUMANO**
 - a. Anatomía y fisiología del Sistema nervioso
 - b. Anatomía y fisiología del Sistema endocrino
 - c. Anatomía y fisiología del Sistema Inmunológico

- H. **REPRODUCCIÓN EN PLANTAS: REPRODUCCIÓN ALTERNANTE.**
 - a. Concepto de alternancia de generaciones: esporófito (2n) y gametófito(n)
 - b. Reproducción en plantas vasculares sin semillas (ciclo de vida de los helechos).
 - c. Reproducción en plantas vasculares con semillas (Ciclo de vida de las Angiospermas o plantas con flores)
 - d. Estructura de la flor, polinización, fertilización.
 - e. Formación del fruto y la semilla.

- H. **PROCESOS ENERGÉTICOS EN LOS SERES VIVOS**
 - a. Concepto y fases. Bioenergética. Estructura química e importancia del ATP
 - b. Respiración celular (catabolismo). Estructura de la mitocondria y su relación con la respiración celular.

TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA CJ 2017

- c. Etapas de la respiración celular: Glucólisis, Ciclo de Krebs, Sistema de transporte de electrones (ecuación y Balance global).
- d. La fermentación alcohólica y láctica.
- e. Ciclo de Cori (definición, proceso)
- f. La fotosíntesis (anabolismo): Estructura del cloroplasto y su relación con la fotosíntesis.
- g. Reacciones dependientes e independientes de la luz (ecuación y balance global)

I. LAS LEYES MENDELIANAS

- a. Reglas y leyes mendelianas: cruces monohíbridos y dihíbridos.
- b. Herencia humana: Herencia de los Tipos Sanguíneos.
- c. Genograma: simbología y aplicación a casos genéticos.
- d. Patrones hereditarios de anomalías y trastornos genéticos. (Herencia autosómica dominante, recesiva) Enfermedades estudiadas.
- e. Herencia ligada al sexo (dominante y recesivo).
- f. Mutaciones cromosómicas, numéricas y estructurales.
- g. Síndromes, características, cariotipo, condición
- h. Desórdenes congénitos: características y pruebas diagnósticas.

J. CLASIFICACIÓN DE LOS SERES VIVOS

- a. Concepto de taxonomía y categorías taxonómicas
- b. Las características generales de los virus.
- c. Características generales de los Dominios: Archaea, Bacteria y Eukarya.
- d. Comparación de los Reinos: Protista, Fungi, Plantae y Animalia.
- e. Clasificación del ser humano.

K. PRINCIPIOS UNIFICADORES DE LA BIOLOGÍA: ECOLOGÍA Y EVOLUCIÓN

- a. Concepto de ecología, población, comunidad, ecosistema y biosfera
- b. Componentes del Ecosistema (Biótico y Abiótico)
- c. Tipos de ecosistemas: acuáticos y terrestres
- d. Relaciones energéticas de materia y energía en el ecosistema: Cadenas alimenticias o tróficas y ciclos biogeoquímicos.
- e. Concepto de evolución.
- f. Teorías evolutivas
- g. Evidencias sobre la evolución
- h. Tipos de evolución
- i. Neodarwinismo

BIBLIOGRAFÍA:

BIOLOGÍA. LA UNIDAD Y DIVERSIDAD DE LA VIDA. Starr y Taggart. Thomson
BIOLOGÍA. CONCEPTOS Y RELACIONES. Campbell, Mitchell y Reece. Prentice - Hall.
BIOLOGÍA. LA VIDA EN LA TIERRA. Audersirk y Byers. Prentice Hall.
BIOLOGÍA. LOS PROCESOS DE LA VIDA 12. SUSAETA
BIOLOGÍA. Sylvia S. Mader. NOVENA EDICIÓN.
ESTUDIAR LAS PRESENTACIONES DE POWER POINT (visitar atlapa.net)

II. CIENCIAS QUÍMICAS: INORGÁNICA Y ORGÁNICA I

A. LA MATERIA

- a. Propiedades.
 - i. Físicas.
 - ii. Químicas.

B. CLASIFICACIÓN

- a. Elemento.
- b. Compuesto.
- c. Mezcla.
 - i. Homogénea.
 - ii. Heterogénea.

C. ESTADOS DE LA MATERIA.

- a. Gas.
- b. Líquido.
- c. Sólido.
 - i. Cambios de estados de la materia.
 - 1. Por aumento de calor.
 - 2. Fusión.
 - 3. Evaporación.
 - 4. sublimación.
 - 5. Por disminución de calor.
 - 6. Condensación o licuefacción.
 - 7. Congelación o solidificación.
 - 8. Deposición.

D. CAMBIOS FÍSICOS Y QUÍMICOS DE LA MATERIA.

E. ESTRUCTURA ATÓMICA.

F. PARTÍCULAS FUNDAMENTALES.

- a. Número atómico y número másico.

G. ISÓTOPO Y MASA ATÓMICA.

H. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA.

- a. Diagrama de orbitales.
- b. Notación electrónica.

I. I.- TABLA PERIÓDICA

- a. Ley periódica.
- b. Grupos y períodos.
- c. Configuración externa.
 - i. bloques s, p, d y f.
- d. Electrones de valencia.
 - i. Número de oxidación.
- e. Propiedades Periódicas.
 - i. Radio atómico.
 - ii. Radio iónico.
 - iii. Energía de ionización.
 - iv. Afinidad Electrónica.
 - v. Electronegatividad.

J. ENLACE QUÍMICO.

- a. Estructura de Lewis.
- b. Enlace iónico.
- c. Enlace covalente.
- d. Polaridad del enlace.

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

K. NOMENCLATURA.

- a. Símbolos de los elementos.
- b. Formulación de compuestos.
 - i. Tradicional.
 - ii. Sistemático.
 - iii. Funcional.
 - iv. Stock.
- c. Clasificación de los compuestos.
 - i. Óxidos básicos.
 - ii. Óxidos ácidos.
 - iii. Hidrácidos.
 - iv. Hidruros no metálicos.
 - v. Hidruros metálicos.
 - vi. Sales binarias.
 - vii. Hidróxidos.
 - viii. Oxácidos.
 - ix. Oxisales.

L. EL MOL.

- a. Concepto.
- b. Número de Avogadro.
- c. Masa molar.
- d. Volumen molar.

M. PORCENTAJE DE COMPOSICIÓN.

N. FÓRMULA EMPÍRICA Y FÓRMULA MOLECULAR.

O. REACCIONES Y ECUACIONES QUÍMICAS.

- a. Clasificación.
 - i. Síntesis, descomposición.
 - ii. Simple y doble desplazamiento.

P. AJUSTE DE ECUACIONES QUÍMICAS.

- a. Simple inspección o tanteo.
- b. Oxidación -reducción.
 - i. Agente oxidante.
 - ii. Agente reductor.
- iii. Método del número de oxidación.
- iv. Método de ion-electrón.
 - 1. Medio ácido.
 - 2. Medio básico.

Q. RAZONES MOLARES.

- a. Cálculos basados en ecuaciones balanceadas.
- b. Reactivo limitante.
- c. Porcentaje de rendimiento.

R. ESTADO GASEOSO.

- a. Propiedades.
- b. Forma.
- c. Volumen.
- d. Compresibilidad.

S. LEYES DE LOS GASES.

- a. Boyle.
- b. Charles.
- c. Gay-Lussac.
- d. Presiones parciales de Dalton
- e. Ley combinada.
- f. Ecuación de estado de un gas ideal.

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

T. SOLUCIONES.

- a. Solubilidad.
- b. Concentración.
 - i. Porcentaje en masa.
 - ii. Molaridad.
 - iii. Molalidad.
 - iv. Propiedades coligativas.

U. VELOCIDAD DE REACCIÓN.

- a. Concepto.
- b. Factores que afectan la velocidad de reacción.
- c. Teoría de las colisiones.

V. EQUILIBRIO QUÍMICO.

- a. Concepto
- b. Expresión de equilibrio químico.
- c. Cálculo de K_e .
- d. Factores que afectan la constante de equilibrio.
- e. Principio de Le Chatelier.

W. EQUILIBRIO IÓNICO

- a. Electrolitos y no-electrolitos.
- b. Ecuaciones iónicas.
- c. Ácidos y bases.
- d. Definiciones de ácidos y bases.
- e. pH y pOH.
- f. Cálculos de concentraciones en equilibrio (K_a y K_b).
- g. Efecto del ion común y amortiguadores.

X. NOMENCLATURA DE COMPUESTOS ORGÁNICOS.

- a. Hidrocarburos
 - i. Saturados e insaturados
 - ii. Aromáticos
- b. Alcoholes y éteres
- c. Aldehídos y cetonas.
- d. Ácidos y ésteres
- e. Aminas y amidas

BIBLIOGRAFÍA

- TIMBERLAKE-TIMBERLAKE SEGUNDA EDICIÓN EDITORIAL PEARSON
- MATERIAL ENTREGADO POR EL PROFESOR
- LIBROS DE QUÍMICA ORGÁNICA DE LA BIBLIOTECA JOAQUÍN DE LA GUARDIA.
- REPASAR LOS NÚMEROS DE OXIDACIÓN DE LOS IONES MONOATÓMICOS Y POLIATÓMICOS.
- REPASAR LAS ECUACIONES DE LAS LEYES DE LOS GASES.
- APUNTES DE CLASES.

III. MATEMÁTICA

- **GEOMETRÍA**

- a. TRIÁNGULOS

- i. Concepto. Representación. Notación. Elementos.
 - ii. Clasificación de los triángulos.
 - iii. Propiedades de los triángulos.
 - iv. Segmentos notables del triángulo.
 - v. Suma de los ángulos interiores y exteriores de un triángulo.

- b. POLÍGONOS (Básico)

- i. Concepto y elementos.
 - 1. Clasificación según el número de lados.
 - 2. Polígono regular. Características.
 - 3. Suma de ángulos interiores y exteriores.

- c. SEMEJANZA DE TRIÁNGULOS

- i. Definición. Lados homólogos. Razón de semejanza. Proporcionalidad de los lados.
 - ii. Casos de semejanza de triángulos.
 - iii. Problemas de aplicación (básico)

- d. PERÍMETROS, ÁREAS Y VOLÚMENES:

- i. Concepto de perímetro. Perímetro de la circunferencia de triángulos, de paralelogramos, de trapecio y Polígonos regulares.
 - ii. Áreas. - concepto
 - 1. Área del triángulo, paralelogramo, polígono regular, trapecio y círculo.
 - 2. Área del cilindro y de la esfera.
 - iii. Volúmenes. - concepto - volumen del cubo, cilindro, cono, esfera, tetraedro, hexaedro y octaedro.
 - 1. Problemas de aplicación (Básico y clásico)

- **TRIGONOMETRÍA**

- a. FUNCIONES TRIGONOMÉTRICAS DE ÁNGULOS DE 30° 45° y 60°

- b. FUNCIONES TRIGONOMÉTRICAS DE ÁNGULOS DECUADRANTES.

- c. RESOLUCIÓN DE TRIÁNGULOS RECTÁNGULOS.

- i. Principios fundamentales.
 - ii. Uso de las funciones seno, coseno, tangente, cotangente.
 - iii. Problemas de aplicación (básico)

- d. IDENTIDADES FUNDAMENTALES.

- i. Definición de identidad trigonométrica.
 - ii. Demostrar las identidades principales.
 - iii. Comprobación de identidades.

- e. RESOLUCIÓN DE TRIÁNGULOS OBLICUÁNGULOS

- i. Ley de los senos.
 - ii. Ley de los cosenos.
 - iii. Problemas de aplicación (básico y clásico)

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

BIBLIOGRAFÍA

TRIGONOMETRÍA. Rees.

GEOMETRÍA PLANA Y DEL ESPACIOS. Baldor.

GEOMETRÍA PLANA Y DEL ESPACIO. Barnett Rich.

ÁLGEBRA Y TRIGONOMETRÍA CON GEOMETRÍA ANALÍTICA. Earl W. Swokowski.

TRIGONOMETRÍA CON GEOMETRÍA ANALÍTICA. Michael Sullivan.

NOTA: EL REPASO O REVISIÓN DE LOS TEMAS ES GENERAL.

LAS FÓRMULAS DE GEOMETRÍA SE PONDRÁN EN LAS PRUEBAS SUMATIVAS.

• **ALGEBRA II**

a. FUNCIONES (Teoría)

- i. Definición
- ii. Dominio y rango.
- iii. Gráfica de una función.
- iv. Propiedades de una función.
- v. Notación funcional.
- vi. Función explícita e implícita.
- vii. Funciones especiales:
 1. Función constante- función identidad- función lineal.
 2. Función cuadrática- función variación directa e inversa.
 3. Función polinómica- función racional- función compuesta.
- viii. Gráficas de funciones:
 1. Funciones lineales- funciones cuadráticas (valores máximo y mínimo).

b. ECUACIONES CUADRÁTICAS:

- i. Forma típica de la ecuación cuadrática.
- ii. Resolución de ecuaciones cuadráticas :
 1. Por factorización, completando cuadrado.
 2. Por la forma general.
 3. Analizar la naturaleza de las raíces.
- iii. Resolución de ecuaciones incompletas.
- iv. Problemas de aplicación (básico)
- v. Resolución de sistemas formados por una ecuación cuadrática y una de primer grado.
- vi. Resolución y representación de sistemas formados por dos ecuaciones cuadráticas.

c. FUNCIÓN EXPONENCIAL Y LOGARÍTMICA.

- i. Concepto.
- ii. Leyes de los logaritmos (uso de las leyes)
 1. Logaritmo de un producto
 2. Logaritmo de un cociente
 3. Logaritmo de una potencia
- iii. Propiedades de la gráfica de la función logarítmica.
- iv. Definición de la función exponencial.
 1. Propiedades de la función exponencial.

d. ECUACIONES EXPONENCIALES Y LOGARÍTMICAS SIMPLES.

- i. Ecuaciones exponenciales.
- ii. Ecuaciones logarítmicas simples.

e. LA LÍNEA RECTA.

- i. Distancia entre dos puntos de una recta en un plano.
- ii. Angulo de inclinación y pendiente de una recta.
 1. Pendiente de la recta paralela a uno de los ejes coordenados.
 2. Pendiente de rectas paralelas y perpendiculares.
 3. Pendiente de una recta con dos puntos conocidos.

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

- iii. Ecuaciones de la recta:
 - 1. Ecuación de la recta punto y pendiente.
 - 2. Ecuación de la recta que pasa por dos puntos.
 - 3. Ecuación general de la recta.
 - 4. Forma normal de la ecuación de la recta.
 - 5. Distancia de un punto a una recta y distancia entre dos rectas paralelas.
- iv. La circunferencia: ecuación ordinaria y general. Elementos, problemas.
- v. Elipse: ecuación ordinaria y general en $C(0,0)$. Elementos, Problemas.
- vi. Parábola: Ecuación ordinaria y general, elementos y problemas.
- vii. Hipérbola: Ecuación ordinaria y general en $C(0,0)$, elementos y problemas.
- f. DESIGUALDADES
 - i. Definición, terminología.
 - ii. Propiedades
 - iii. Resolución analítica de desigualdades (problemas básicos)
- g. INTRODUCCIÓN AL CÁLCULO
 - i. Funciones gráfica, dominio, rango, clasificación de definiciones.
 - ii. Límites de funciones algebraicas.
 - iii. Derivadas (uso de las reglas)

NOTA: SE CONSIDERA DE SUMA IMPORTANCIA, TANTO EL CONOCIMIENTO DE ESTOS TEMAS, COMO LA UTILIZACIÓN APROPIADA DE LOS MISMOS EN EJERCICIOS Y PROBLEMAS DE APLICACIÓN.

BIBLIOGRAFÍA

ALGEBRA. Rees. Sparks

TRIGONOMETRIA. Rees, Sparks.

GEOMETRIA ANALITICA. Pearson. Oteysa.

ÁLGEBRA Y TRIGONOMETRÍA CON GEOMETRÍA ANALÍTICA. Earl W. Swokowski

TRIGONOMETRÍA CON GEOMETRÍA ANALÍTICA. Michael Sullivan.

CALCULO DE LARSON

IV. FÍSICA

A. MEDICIONES

- a. El Sistema Internacional: Magnitudes fundamentales y Derivadas del S.I.
- b. Prefijos del Sistema Internacional.
- c. Notación científica y orden de magnitud
- d. Teoría del Error
 - i. Valor Promedio
 - ii. Desviación Estándar
 - iii. Valor más Probable
- e. Concepto de Cifras Significativas y criterio de redondeo.
- f. Operaciones con cifras significativas

B. GRÁFICA Y FUNCIONES

- a. Definición de variables dependientes e independientes
- b. Control de variables en el proceso de experimentación
- c. Representación gráfica de datos experimentales
 - i. Uso de la hoja milimetrada y doblemente logarítmica
 - ii. Función Lineal
 - 1. Proporcionalidad directa, Creciente y Decreciente
 - iii. Función Potencial
 - 1. Creciente, Decreciente

C. MAGNITUDES VECTORIALES Y ESCALARES

- a. Concepto de cantidades escalares y cantidades vectoriales.
- b. Representación gráfica de un vector en el plano.
- c. Componentes rectangulares de un vector.
- d. Multiplicación de un escalar por un vector
- e. Suma y Resta de vectores por
 - i. método gráfico o método del polígono.
 - ii. método de las componentes o método analítico

D. MECÁNICA

Cinemática

- a. Sistema de referencia de una partícula en movimiento.
 - i. Conceptos de Posición, Distancia, Desplazamiento, Rapidez, Velocidad y Aceleración
- b. Análisis de las gráficas de
 - i. Posición vs tiempo
 - ii. Velocidad vs tiempo
 - iii. Aceleración vs tiempo
- c. Ecuaciones del Movimiento
 - i. M.R.U
 - ii. M.R.U.A
 - iii. Caída Libre
 - iv. Movimiento en dos dimensiones o movimiento parabólico
 - v. Movimiento Circular Uniforme

Dinámica

- a. Concepto de fuerza
- d. Diagramas de cuerpo libre
- e. Leyes de Newton
 - i. Ley de la Inercia de Galileo o Primera Ley de Newton: Equilibrio Traslacional
 - ii. Ley de Causa y efecto o Segunda Ley de Newton
- f. Trabajo y energía
 - i. Trabajo neto o resultante
 - ii. Concepto de energía mecánica

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

- 1. Energía Cinética
- 2. Relación entre trabajo y energía cinética
- 3. Energía Potencial gravitatoria y energía potencial elástica
- iii. Conservación de la energía
 - 1. Fuerzas Conservativas y no conservativas
- g. Impulso y cantidad de movimiento
 - i. Relación entre impulso y el cambio de la cantidad de movimiento
 - ii. Conservación de la cantidad de movimiento
 - iii. Colisiones Lineales
- h. Momento de una fuerza, momento de torsión o torque
 - i. Torque neto o resultante
 - ii. Condiciones de equilibrio: Equilibrio Traslacional y equilibrio Rotacional

E. ELECTROMAGNETISMO

Electroestática

- a. Carga Eléctrica
- b. Ley de Coulomb: Fuerza eléctrica
- c. Campo eléctrico: Principio de superposición
- d. Energía Potencial Eléctrica y Potencial eléctrico: Diferencia de Potencial

Electrodinámica

- a. Intensidad de corriente eléctrica
- b. Resistencia eléctrica
- c. Ley de Ohm
- d. Combinaciones en serie y paralelo

BIBLIOGRAFÍA

Física Wilson–Buffa – Lou; Sexta Edición. Editorial Pearson
Física Serway –Faughn
Física Giancoli
Apuntes del cuaderno, compromisos.

**TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA
CJ 2017**

V. LENGUAS (ESPAÑOL – INGLÉS)

<p>A. GRAMÁTICA</p> <p>a. El sustantivo</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Clasificación ii. Accidentes gramaticales iii. Concordancia iv. El pronombre y su clasificación <p>b. El Verbo.</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Conjugaciones verbales ii. Accidentes gramaticales iii. Formas no personales. Verboides <p>c. El Adjetivo</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Clasificación ii. Adjetivo especificativo y explicativo <p>d. El adverbio</p> <p>e. La preposición</p> <p>f. La conjunción (conectores o nexos)</p> <p>g. Concordancia. Artículo, Adjetivo, Sustantivo y verbo.</p> <p>h. La oración gramatical.</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Conceptos, clases, elementos, núcleo(s) modificadores, nexos o conectores. (Gramática Moderna) 	<ul style="list-style-type: none"> • Adverbs • Articles • Causative verbs • Clauses • Comparative and superlative adjectives • Conditional sentences • Conjunctions and transitions • Count and non-count nouns • Definite article the • Direct and indirect speech • Embedded questions • Expectation: be supposed to • Frequency adverbs • Future continuous tense • Future perfect continuous • Future tense with will • Future tense with be going to • Gerunds and infinitives • Had better • How much / How many • Intensifiers • Modals • Modifiers • Passive voice • Past continuous tense • Past perfect continuous tense • Past perfect tense • Phrasal verbs • Possessive nouns and adjectives • Prepositions • Present continuous tense • Present perfect continuous tense • Present perfect tense • Pronouns • Quantifiers • Regular and irregular verb forms • Simple past tense • Simple present tense • Simple present with verb be • Stative verbs • Subjunctive tense • Tag questions • There is and there are • Time expressions • Transitive and intransitive verbs • Use to / used to • Would rather + base form <p>The test is going to have 3 parts:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Grammar • Listening Comprehension • Reading Comprehension
<p>B. ESCRITURA (Ortografía y Redacción)</p> <p>a. La Acentuación Española. (Clasificación)</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Prosódico, ortográfico, diacrítico. ii. Conceptos, aplicación de reglas. iii. Palabras dítonas. <p>b. La Mayúscula. Aplicación de reglas.</p> <p>c. Los signos de puntuación. Aplicación de reglas.</p> <p>d. Uso correcto de diversas consonantes.</p> <p>e. Homófonos – homónimos – parónimos.</p> <p>f. Palabras que se escriben juntas o separadas, acentuadas o sin acento según el contexto escrito.</p> <p>g. Correcciones diversas de lenguaje. (Actualizadas)</p>	
<p>A. Lectura comprensiva (Se le entrega una lectura corta en la prueba)</p> <p>Usted debe ser capaz de:</p> <ol style="list-style-type: none"> a. Identificar la idea principal b. Resumir por medio de organizadores de conocimiento (cuadros, esquemas, mapas) c. Elaborar inferencias d. Formular preguntas e. Redactar lo aprendido en la lectura. 	

BIBLIOGRAFÍA

Guías desarrolladas en clases.
 Ortografía Programada, de Wenceslao Ortega
 Gramática de la Real Academia de la Lengua (2009 – 2011)
 Gutiérrez S., Hernández J. y otros 2011. Lengua y Literatura 3.
 Editorial Anaya.

BIBLIOGRAPHY

• Joan Saslow and Allen Ascher	Top Notch 1	Second Edition	2011
• Joan Saslow and Allen Ascher	Top Notch 2	Second Edition	2011
• Joan Saslow and Allen Ascher	Top Notch 3	Second Edition	2011
• Joan Saslow and Allen Ascher	Summit 1	Second Edition	2012
• Joan Saslow and Allen Ascher	Summit 2	Second Edition	2012

VI. FE - ÉTICA

- A. Religión-Fe
 - a. ¿Qué es religión (es)?; Mitologías antropomórficas.
 - b. Relación religiosa Hombre-Dios: Culto, Ritos, Sacrificios, Liturgias;
 - c. Oraciones públicas y privadas;
 - d. Religiones del “libro”: Libros en que basan las Revelaciones.
 - e. Dios Cristiano: origen de lo que sabemos sobre Él.
 - f. Religión y cristianismo: culto y práctica.

- B. Antiguo Testamento
 - a. Génesis: creación en “siete días” y evolucionismo.
 - b. Génesis: Dignidad del Hombre y de la Mujer.
 - c. Plan de Yahvé-Dios para el ser humano. Historia de Salvación: Alianza entre Dios y los hombres: Abraham, Moisés
 - d. Mandamientos de Dios: Origen, cuáles son y qué pretenden.
 - e. Profetismo: Profetas del Antiguo Testamento. Profetas del siglo XX
 - f. Pecado: Fracaso del Plan de Dios;
 - i. pecado personal, pecado estructural, omisión.

- C. Nuevo Testamento
 - a. Jesús de Nazaret: dimensiones (facetas) de su vida; significado para la humanidad.
 - b. Reino de Dios: significado; cómo se construye.
 - c. Milagros de Jesús: significado.
 - d. Parábolas: ¿por qué Jesús predicaba en Parábolas?
 - e. Muerte y Resurrección de Jesús: significado.
 - f. Discipulado: seguidores y apóstoles
 - g. Salvación: Fe y obras.
 - h. Iglesia: Pueblo de Dios
 - i. Espíritu Santo: dones del Espíritu
 - j. Sacramentos de la Iglesia.
 - k. Muerte: Destino de las personas. Después de la muerte ¿qué?
 - l. Fe y Justicia.

ÉTICA

- A. Estupidez Humana: leyes.
- B. Persona emocional: emociones; sentimientos; descodificación y flujo de las emociones.
- C. Empatía: calidad de la relación humana; pórtico de la misericordia.
- D. Relaciones humanas: soledad, amistad, enamoramiento, amor de pareja, desamor.
- E. Visión “sistémica” de la Familia; “Ordenes del Amor”
- F. Condición humana, Libertad-Responsabilidad.
- G. Principios y Normas éticas:
 - a. Veracidad. Autenticidad: ser uno mismo.
 - b. Confidencialidad.
 - c. Justicia en las relaciones humanas y sociales: Justicia Conmutativa. Justicia Distributiva. Justicia Social.
- H. La corrupción Social, Política; Efectos estructurales. Desmoralización en una Sociedad
- I. Globalización:
 - a. Aspectos económicos. Trabajadores Sustantivos y genéricos;
 - b. Aspectos políticos. Ejes de Contradicción.
 - i. Exclusión-Inclusión,
 - ii. “Agujeros negros”.
 - c. Globalización Cultura: Cultura; “input cultural; cultura global y cultura local; realidad y virtualidad, socialización cultural

TEMARIO PARA LA REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA CJ 2017

BIBLIOGRAFÍA/INFOGRAFÍA

1. BIBLIA LATINOAMERICANA.
2. DE LA HERRÁN, PEDRO Y MARTÍNEZ, JESÚS, RELIGIÓN CATÓLICA, SECUNDARIA 3, EDITORIAL CASALS, ESPAÑA, 2002, PÁGINAS 57 – 60.
3. DEPTO. DE FORMACIÓN CRISTIANA, ADVIENTO-NAVIDAD, ARQUIDIÓCESIS DE PANAMÁ, PANAMÁ.
4. CODINA, VÍCTOR, 40 NUEVAS PARÁBOLAS, EDICIONES DABAR, MÉXICO.
5. www.catholic.net .
6. www.aciprensa.com
7. ENCICLOPEDIA WIKIPEDIA.
8. ENCICLOPEDIA ENCARTA
9. E. Charpentier, **Para leer el Nuevo Testamento**, Editorial Verbo Divino, Navarra, 2001
10. R. Bronw, **Introducción al Nuevo testamento**, Editorial Trotta, Madrid, 2002
11. AA. VV., **Nuevo comentario Bíblico de San Jerónimo. Tomo II: Nuevo Testamento**, Editorial Verbo Divino, España
12. ÁLVAREZ VALDÉS, ARIEL, ENIGMAS DE LA BIBLIA NO. 1: ¿NACIÓ JESÚS UN 25 DE DICIEMBRE?, EDICIONES SAN PABLO, ARGENTINA, 2002, PÁGINAS 47 – 55.
13. <http://galeon.hispavista.com/gisedelcarmen/>

BIBLIOGRAFÍA/INFOGRAFÍA

- ¹ Adela Cortina, **Ética de la Empresa**, Trotta, Madrid, 1994
- ¹ José Antonio Marina, **Entrevista**, en Varios, Curso de Reflexión Teológica. UCA, Managua, 2006
- ¹ Adela Cortina (compiladora), **Ética**, Editorial Verbo Divino, Estella, 1994.
- ¹ Erik Fromm: **Miedo a la Libertad**, Fondo de Cultura Económica, México
- ¹ Xabier Etxeberria, **Temas Básicos**, Centros Universitarios de la Compañía de Jesús, Bilbao, 2002
- ¹ Rafael Gómez Pérez, **Ética**, Magisterio Casals, Barcelona, 1998
- ¹ Joshep María, **La Globalización**, Cuadernos de Cristianismo y Justicia, Número 103. Barcelona. 2003