

REVÁLIDA DE BIOQUÍMICA

I.- MATEMÁTICA:

1. GEOMETRÍA
2. TRIGONOMETRÍA
3. ALGEBRA II

II.- CIENCIAS QUÍMICAS: QUÍMICA INORGÁNICA

III.- FÍSICA

IV.- CIENCIAS BIOLÓGICAS: BÁSICA.

V.- INGLÉS

VI.- LENGUA CASTELLANA (Español)

VII.- ÉTICA

PARA LAS CARRERAS DE:

- LIC. EN QUÍMICA
- LIC. EN BIOL. Y BIOL. MARINA
- LIC. EN FARMACIA
- CIENCIAS AGROPECUARIAS
- INGENIERÍA QUÍMICA
- INGENIERÍA CIVIL E INDUSTRIAL
- QUÍMICA INDUSTRIAL ODONTOLOGÍA
- MEDICINA, TECNOLOGÍA MÉDICA,
- NUTRICIÓN Y VETERINARIA
- TÉCNICO EN ADUANAS
- GEOGRAFO PROFESIONAL
- ENFERMERÍA

I.- MATEMÁTICA

1.- GEOMETRÍA

A.- TRIÁNGULOS:

1. Concepto. Representación. Notación. Elementos.
2. Clasificación de los triángulos.
3. Propiedades de los triángulos.
4. Segmentos notables del triángulo.
5. Suma de los ángulos interiores y exteriores de un triángulo.
6. Triángulos congruentes. -condiciones de congruencia de triángulos.

B.- CUADRILÁTEROS:

1. Clasificación de los cuadriláteros y de los paralelogramos
2. Enunciar las características principales de cada uno de los Paralelogramos.
3. Clasificación y elementos de los trapecios

C.- POLÍGONOS.

1. Concepto y elementos.
 - a. Clasificación según el número de lados.
 - b. Polígono regular. Características. c. Suma de ángulos interiores y exteriores.

D.- SEMEJANZA DE TRIÁNGULOS:

1. Definición. Lados homólogos. Razón de semejanza. Proporcionalidad de los lados.
2. Casos de semejanza de triángulos.
3. Problemas de aplicación.

E.- PERÍMETROS, ÁREAS Y VOLÚMENES:

1. Concepto de perímetro. Perímetro de la circunferencia de triángulos, de paralelogramos, de trapecio y Polígonos regulares.
2. Áreas. - concepto
 - a. Área del triángulo, paralelogramo, polígono regular, trapecio y círculo.
 - b. Área del cilindro y de la esfera.
3. Volúmenes. - concepto - volumen del cubo, cilindro, cono, esfera, Prismas rectos..
4. Problemas de aplicación.

2.- TRIGONOMETRÍA

A.- MEDIDAS DE ÁNGULOS

B.- FUNCIONES TRIGONOMÉTRICAS DE ÁNGULOS DE 30° 45° Y 60°

C.- FUNCIONES TRIGONOMÉTRICAS DE ÁNGULOS DE CUADRANTES.

D- RESOLUCIÓN DE TRIÁNGULOS RECTÁNGULOS.

1. Principios fundamentales.
2. Uso de las funciones seno, coseno, tangente, cotangente.
3. Problemas de aplicación.

E.- IDENTIDADES FUNDAMENTALES.

1. Definición de identidad trigonométrica.
2. Demostrar las identidades principales.
3. Comprobación de identidades.

F.- RESOLUCIÓN DE TRIÁNGULOS OBLICUÁNGULOS.

1. Ley de los senos.
2. Ley de los cosenos.
3. Problemas de aplicación.

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.

3.- ALGEBRA II.

A.- FUNCIONES:

1. Correspondencia entre conjuntos.
2. Pares ordenados.
3. Producto cartesiano.
4. Relaciones.
5. Funciones.
6. Variables dependientes e independientes.
7. Notación funcional.
8. Función explícita e implícita.
9. Funciones especiales:
 - a. Función constante- función identidad- función lineal.

- b. Función cuadrática- función variación directa e inversa.
 - c. Función poli nómica- función racional- función compuesta.
10. Gráficas de funciones:
- a. Funciones lineales- funciones cuadráticas (valores máximo y mínimo).

B.- ECUACIONES CUADRÁTICAS:

1. Forma típica de la ecuación cuadrática.
2. Resolución de ecuaciones cuadráticas :
 - a. Por factorización, completando cuadrado.
 - b. Por la forma general.
 - c. Analizar la naturaleza de las raíces.
3. Resolución de ecuaciones incompletas.
4. Problemas de aplicación.
5. Resolución de sistemas formados por una ecuación cuadrática y una de primer grado.
6. Resolución y representación de sistemas formados por dos ecuaciones cuadráticas.

C.- FUNCIÓN EXPONENCIAL Y LOGARÍTMICA.

1. Concepto.
2. Leyes de los logaritmos.
 - a. Logaritmo de un producto
 - b. Logaritmo de un cociente
 - c. Logaritmo de una potencia
3. Propiedades de la gráfica de la función logarítmica.
4. Definición de la función exponencial.
 - a. Propiedades de la gráfica de la función exponencial.

D.- ECUACIONES EXPONENCIALES Y LOGARÍTMICAS SIMPLES.

1. Ecuaciones exponenciales.
2. Ecuaciones logarítmicas simples.

E.- LA LÍNEA RECTA.

1. Distancia entre dos puntos de una recta y de un plano.
2. Angulo de inclinación y pendiente de una recta.
 - a. Pendiente de la recta paralela a uno de los ejes coordenados.
 - b. Pendiente de rectas paralelas y perpendiculares.
 - c. Pendiente de una recta con dos puntos conocidos.
- 3.- Ecuaciones de la recta:
 - a. Ecuación de la recta punto y pendiente.
 - b. Ecuación de la recta que pasa por dos puntos.
 - c. Ecuación de la recta de pendiente dada que intercepta al eje y en un punto dado.
 - d. Ecuación general de la recta.
 - e. Ecuación de la recta que intercepta a los ejes en puntos dados. f. Forma normal de la ecuación de la recta, distancia de un punto a una recta y distancia entre dos rectas paralelas.
4. La circunferencia: ecuación ordinaria y general. Elementos, problemas.
5. Elipse: ecuación ordinaria y general. Elementos, Problemas.
6. Parábola: Ecuación ordinaria y general, elementos y problemas.
7. Hipérbola: Ecuación ordinaria y general, elementos y problemas.

F.- DESIGUALDADES:

1. Definición, terminología.
2. Propiedades
3. Resolución analítica de desigualdades.

G.- INTRODUCCIÓN AL CÁLCULO

1. Funciones grafica, dominio, rango, clasificación de definiciones.
2. Límites de funciones algebraicas.
3. Derivadas e integrales.
4. Problemas de aplicación.

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.

II CIENCIAS QUÍMICAS ORGÁNICA1 QUÍMICA INORGÁNICA

A.- LA MATERIA

1. Propiedades.
 - a. Físicas.
 - b. Químicas.

B.- CLASIFICACIÓN

1. Elemento.
2. Compuesto.
3. Mezcla.
 - a. Homogénea.
 - b. Heterogénea.

C.- ESTADOS DE LA MATERIA.

1. Gas.
2. Líquido.
3. Sólido.
 - a. Cambios de estados de la materia.
 - a1. Por aumento de calor.
 - a2. Fusión.
 - a3. 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. 1. Número atómico y número másico.

G.- ISÓTOPO Y MASA ATÓMICA.

H.- CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA.

1. Diagrama de orbitales.
2. Notación electrónica.

I.- TABLA PERIÓDICA

1. Ley periódica.
2. Grupos y períodos.
3. Configuración externa.
 - a. bloques s, p, d y f.
4. Electrones de valencia.
 - a. Número de oxidación.
5. Propiedades Periódicas.
 - a. Radio atómico.
 - b. Radio iónico.
 - c. Energía de ionización.
 - d. Afinidad Electrónica.
 - e. Electronegatividad.

J.- ENLACE QUÍMICO.

1. Símbolo de Lewis.
2. Enlace ~ónico.
3. Enlace covalente.
 - a. simple.
 - b. múltiple. c. coordinado.
4. Polaridad del enlace.

K.- NOMENCLATURA.

1. Símbolos de los elementos.
2. Formulación de compuestos.
 - a. Tradicional.
 - b. Sistemático.
 - c. Funcional.
 - d. Stock.
3. Clasificación de los compuestos.
 - a. Óxidos básicos.
 - b. Óxidos ácidos.
 - c. Hidrácidos.
 - d. Hidruros no metálicos.
 - e. Hidruros metálicos.
 - f. Sales binarias.
 - g. Hidróxidos.
 - h. Oxácidos.j. Oxisales.

L.- EL MOL.

1. Concepto.
2. Número de Avogadro.
3. Masa molar.
4. Volumen molar.

M.- PORCENTAJE DE COMPOSICIÓN.

N.- FÓRMULA EMPÍRICA Y FÓRMULA MOLECULAR.

Ñ.- REACCIONES Y ECUACIONES QUÍMICAS.

1. Clasificación.

- a. Síntesis, descomposición.
- b. Simple y doble desplazamiento.

O.- AJUSTE DE ECUACIONES QUÍMICAS.

1. Simple inspección o tanteo.
2. Oxidación -reducción.
 - a. Agente oxidante.
 - b. Agente reductor.
 - c. Método del número de oxidación.
 - d. Método de ion-electrón.
 - d1. Medio ácido.
 - d2. Medio básico.

P.- RAZONES MOLARES.

1. Cálculos basados en ecuaciones balanceadas.
2. Reactivo limitante.
3. Porcentaje de rendimiento.

Q.- ESTADO GASEOSO.

1. Propiedades.
2. Forma.
3. Volumen.
4. Compresibilidad.

R.- LEYES DE LOS GASES.

1. Boyle.
2. Charles.
3. Gay-Lussac.
4. Presiones parciales de Dalton. a. Ley combinada.
5. Ecuación de estado de un gas ideal.

S.- SOLUCIONES.

1. solubilidad.
2. Concentración.
 - a. Porcentaje en masa.
 - b. Molaridad.
 - c. Molalidad.
 - d. Normalidad.

T.- VELOCIDAD DE REACCIÓN.

1. Concepto.
2. Factores que afectan la velocidad de reacción.
3. Teoría de las colisiones.

U.- EQUILIBRIO QUÍMICO.

1. Concepto
2. Expresión de equilibrio químico.
3. Cálculo de K_e .
4. Factores que afectan la constante de equilibrio.
5. Principio de Le Chatelier.

V.- EQUILIBRIO IÓNICO

1. Electrolitos y no-electrolitos.
2. Ecuaciones iónica.
3. Ácidos y bases.
4. Definiciones de ácidos y bases.

5. pH y pOH.
6. Cálculos de concentraciones en equilibrio (K_a y K_b).
7. Efecto del ion común y amortiguadores.

III.- FÍSICA

A.- MEDICIONES, FUNCIONES Y GRÁFICAS.

1. Notación Científica y Orden de Magnitud
2. Cifras significativas (definición y criterios de redondeo).
3. Operaciones usando cifras significativas.
4. Teoría y propagación de errores.
 - a. Valor promedio
 - b. Desviación estándar
 - c. Error estándar
 - d. Error relativo
 - e. Error absoluto
 - f. Valor más probable.
5. Representación gráfica de datos experimentales. Control de Variables.
6. Función de proporcionalidad directa, Función Lineal creciente y decreciente.
7. Función potencial creciente y decreciente.
8. Uso de papel milimetrado y logarítmico.

B.- VECTORES.

1. Concepto de cantidades escalares y cantidades vectoriales. Ejemplos
2. Propiedades de los vectores. Propiedades de la suma.
3. Método gráfico para sumar y restar vectores (polígono)
4. Métodos analíticos para suma y resta de vectores:
 - a. Descomposición rectangular.
 - b. Ley de seno y coseno

C.- MECÁNICA.

1. CINEMÁTICA

- a. Análisis de gráficas posición vs tiempo y velocidad vs tiempo. Ejemplos.
- b. Ecuaciones del movimiento rectilíneo uniforme. Problemas.
 - b1. m.r.u.
 - b2. m.r.u.a.
 - b3. caída libre.
- c. Projectiles. Movimiento en dos dimensiones.
- d. Movimiento circular uniforme.

D. DINÁMICA

1. Leyes de Newton y sus aplicaciones
 - a. Equilibrio traslacional y rotacional (torque)
2. Segunda Ley (problemas con fricción, planos inclinados, poleas).
3. Impulso y cantidad de movimiento.
 - a. Conservación de la cantidad de movimiento.
 - b. Colisiones en una y dos dimensiones. (elásticas e inelásticas).
4. Trabajo y energía cinética.
5. Energía potencial elástica y potencial gravitatoria.
6. Conservación de la energía.

E.- ELECTROMAGNETISMO.

1. Electroestática.
 - a. Carga eléctrica (cargas puntuales)
 - b. Ley de Coulomb. Fuerza eléctrica.
 - c. Campo eléctrico. Principio de superposición
 - d. Potencial eléctrico. Energía potencial eléctrica.
 - e. Diferencia de potencial. Placas paralelas.
 - f. Capacitores en serie y paralelo y combinaciones serie paralelo.
2. Electricidad.
 - a. Ley de Ohm (Corriente eléctrica, voltaje y resistencia.)
 - b. Resistencia y resistividad.
 - c. Variación de la resistencia con la temperatura.
 - d. Asociaciones de resistencias en serie y en paralelo.
 - e. Potencia eléctrica. Energía eléctrica.
 - f. Leyes de Kirchhoff.(Circuitos con más de una fuente de voltaje).
3. Magnetismo
 - a. Campo Magnético
 - b. Fuerza magnética sobre carga en movimiento.
 - c. Regla de la Mano Derecha.

IV.- CIENCIAS BIOLÓGICAS.

1. NIVELES DE ORGANIZACIÓN: Químico, celular, organismo, organización ecológica (población, comunidad)
2. BASES QUÍMICAS DE LA VIDA:
 - A. Compuestos inorgánicos: agua, dióxido de carbono. Estructura, propiedades, importancia.
 - B. Compuestos orgánicos: estructura del átomo de carbono, moléculas orgánicas (carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos) importancia, estructura función y clasificación.
 - C. Enzimas: importancia, función, características de la acción enzimática.
3. SÍNTESIS DE PROTEÍNAS: replicación, transcripción y traducción.
4. UNIDAD ESTRUCTURAL DE LA VIDA: LA CÉLULA:
 - A. Diferencia entre célula eucariota y procariota.
 - B. Estructura celular: membrana celular (estructura, función, características, transporte celular- tipos), citoplasma-organelos (clasificación, descripción y función) , núcleo (descripción y función), citoesqueleto (importancia).
 - C. Diferencias entre célula animal y vegetal.
 - D. Reproducción celular: mitosis y meiosis. Conceptos y etapas.
5. METABOLISMO CELULAR:
 - A. Concepto y fases.
 - B. Respiración celular (catabolismo). Glucólisis, ciclo de Krebs, sistema de transporte de electrones.
 - C. La fermentación alcohólica y láctica.
 - D. La fotosíntesis (anabolismo): estructura del cloroplasto, reacciones dependientes e independientes de la luz.
6. LA REPRODUCCIÓN: concepto y tipos.
 - A. Reproducción asexual: ejemplos.
 - B. Reproducción sexual: ovogénesis y espermatogénesis.
7. REPRODUCCIÓN EN PLANTAS: asexual y sexual. Musgos, hepáticas, plantas vasculares: helechos, gimnospermas y angiospermas.
8. LAS LEYES MENDELIANAS: cruces monohíbridos y dihíbridos.
9. CLASIFICACIÓN DE LOS SERES VIVOS: características distintivas de los reinos y ejemplos.

10. ECOLOGÍA: concepto de Ecología, población, comunidad y ecosistemas. Tipos de ecosistemas (acuáticos y terrestres), cadenas alimenticias, ciclos biogeoquímicos (tipos).

BIBLIOGRAFÍA:

BIOLOGÍA. LA UNIDAD Y DIVERSIDAD DE LA VIDA. Starr y Taggart. Thomson

BIOLOGÍA. CONCEPTOS Y RELACIONES. Campbell, Mitechell y Reece. Prentice hall.

BIOLOGÍA. LA VIDA EN LA TIERRA. Audersirk y Byers. Prentice hall.

V.- INGLÉS

English Comprehensive Exam

A.-Parts of Speech

1. Nouns
 2. Kinds of Noun
 3. Plural of Noun
 4. Irregular and Regular Nouns 5.
- Pronouns and Antecedents
6. Kinds of Pronouns and their position in a sentence.
 7. Adjectives
 - a. Positive, Comparative and Superlative Degree
 - b. Expressions of Equality and Inequality
 - c. Possessive Adjective
 - d. Possessive Adjective Pronouns
 8. Adverb.
 9. Prepositions
 10. Conjunctions
 11. Verb Tenses
 - a. Regular and Irregular Verbs
 - b. Verb Tenses
 - c. Active and Passive Voice
 - d. Gerunds and Infinitive

B.- Parts of a Sentence

1. Subject, Predicate, and Complements
2. Subject-Verb Agreement
3. Kinds of Phrases
4. Clauses
 - a. Dependent, Independent, and Subordinate
 - b. Clauses Indicators
 - c. Noun Clause
 - d. Adjective Clause
 - e. Adverb. Clause
5. Difference between Phrases and Clauses
6. Simple Sentences
7. Compound Sentences
8. Complex Sentences

C.-Reading Comprehension

You must be aware of:

1. Subject-Verb Agreement
2. Pronouns and their Antecedents 3.
- Verb Tenses

VI.- LENGUA CASTELLANA.

1. Gramática

- Real Academia Española de la Lengua (objetivo, lema, sede año de fundación).
- Partes de la oración gramatical variables e invariables Conceptos , definición de cada una.
- El Verbo. Conjugaciones verbales. Accidentes gramaticales. Clases (regular e irregular).
- Formas no personales del verbo.
- El sustantivo. Propios, comunes.
- El adjetivo y el pronombre; clases. Variantes Pronominales.
- La oración gramatical y sus elementos.
- Sintagma nominal. Sintagma verbal (predicativo)
- Clases de sintagma verbal predicativo
 - Nominal
 - Verbal
 - Modificadores del sintagma predicativos CD (OD), CI (OI), CC (OC).
- La oración simple. La oración compleja. Reconocimiento, concepto, nexos o conectores.
- La concordancia.

2. Ortografía

- Combinaciones vocálicas: diptongo, triptongo, hiato.
- La acentuación de palabras según el acento, aplicar reglas de acentuación ortográfica, deocritica y reglas especiales de acentuación.
- Uso de mayúsculas.
- Signos de puntuación
- Palabras homófonas, homónimas y parónimas.
- Palabras que se escriben juntas y separadas.
- Uso correcto de diversos consonantes.
- Vocabularios básicos.
- Correcciones del lenguaje.
 - Concordancia
 - Barbarismo
 - Solecismos
 - Panameñismos

D. VICIOS DE DICCIÓN CORRECCIONES DE LENGUAJE

1. Solecismos.
2. Barbarismos.

E. VOCABULARIOS BÁSICOS USADOS A TRAVÉS DE CADA

NIVEL

F. BIBLIOGRAFÍA:

Lengua Española N'1 -----Fernando Lázaro y Vicente Tusón
Ortografía Programada-----Wenceslao Ortega
Ortografía Funcional----- Ana María Nelson
Aprende tu idioma----- Mercedes de Burrows

Gramática Española Moderna----- S. Revilla

Manual de Gramática Española----- Manuel Seco

Composición-----Joaquín Añorga

Redacción----- Martín Vivaldi

Español Programado----- Abel Castillo

Guías desarrolladas en cada nivel. Lecciones de Literatura Universal-Virgilio Meléndez

Bibliografía

Reválida de:	Materia	Nombre del libro	Autor
Físico = Mate.	Algebra	Aritmética de Baldor Álgebra de	Aurelio Baldor
Bioquímica	Química	Química 7a Edición Química II de	Daub y Seese
	Física	Serway Wilson Buffa Hojas de Prácticas (repartidas durante el año)	Quinta Edición Pearson Education
Letras	Sociología	Métodos de Investigación Social Investigación Social I Sociología	William Goode y Paul Hall Rdit. Trillas, México Universidad Rafael Landivar, Guatemamla 1992. Horton, Paul y Chester Hunt Edit. Mc Graw Hill Antoncich Ricardo y José Munarriz 8 Colección Cristiano y Sociedad
	Cívica	Cívica 8	Santillana
	Geografía	Geografía de Panamá 1 Panamá y su Geografía Geografía de Panamá Geografía	Santillana Judith de Velásquez Edit. Norma. Giovanni Torres Edit. Escolar. Susana Cantón Edi.
	Inglés	Focus and Grammar Mosaic I. Mosaic Two Interactions 2	Longman Series Acontent = Based Grammar. Acontent = Based Grammar. Patrick Weiner

VII.- ÉTICA

Temario Ética 2008

Religión

1. ¿Qué es orar?
2. ¿Qué importancia tiene la oración personal y comunitaria en nuestra vida?
3. ¿Quién es el Dios en el que creemos?

Temas de Fe: Antiguo Testamento

1. La Biblia: Partes de la Biblia y sus libros.
2. ¿Cómo leer la Biblia? ¿Cómo buscar una cita bíblica?
3. ¿Por qué se dice que el hombre y la mujer tienen la misma dignidad?
4. ¿Cuál es el plan de Dios sobre el ser humano?
5. ¿Por qué se dice que el pecado es el rechazo al Plan de Dios?
6. ¿Cuáles son los diez mandamientos?
¿Cuál es el principal?
7. ¿Qué papel juegan Abraham y Moisés en la Historia de la Salvación?
8. ¿Cuál es el papel que juegan los profetas?

Temas de Fe: Nuevo Testamento

9. ¿Quién es Jesús?
10. ¿Qué significa Reino de Dios?
11. Los Milagros de Jesús. ¿Qué significan?
12. ¿Por qué las Parábolas ?
13. ¿Qué significa que Cristo nos salva?
14. ¿Cuáles son los dones del Espíritu Santo?
15. ¿Por qué llamamos a la Iglesia el Nuevo Pueblo de Dios?
16. ¿Qué son y cuáles son los Sacramentos?
17. ¿Cómo debe ser nuestro compromiso cristiano?

Temas de Ética

1. ¿Cuáles son los principales valores que me ha dejado el Servicio Social Javeriano?
2. Las emociones y sentimientos son parte de mí. ¿Puedo descodificarlos?
3. La empatía, es la calidad de la relación y pórtico de la misericordia.
4. Una visión sistémica de la Familia y los “Ordenes del Amor”
5. Visión humanística de la Ética.
6. Condición humana: “nada humano me es ajeno”
7. Ámbitos y relaciones entre Religión, Ética y Derecho. Ética de Máximos y Ética de Mínimos
8. Libertad-Responsabilidad
9. La Justicia en las relaciones humanas y en las relaciones sociales
10. Concepciones de la Propiedad Privada: Liberal, Socialdemocracia e Iglesia Católica
11. La Corrupción, lacra de la sociedad.
12. Análisis de la globalización: retos y oportunidades.

CADA QUIEN DEBE TRAER la BIBLIA PARA LA REVÁLIDA

Bibliografía

- ✓ Carrera i Carrera, Joan. 2003. Mundo global, ética global. Barcelona, Cristianismo i Justicia.
- ✓ Joseph Mária “La globalización”. Barcelona, Cristianismo i Justicia, Nro. 103
- ✓ Gaudium et Spes. Vaticano II.
- ✓ Catecismo Católico. Chiriquí, 1982.
- ✓ Marciano Vidal, “Moral de actitudes”. Madrid, PS, 1990