



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
 FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
 A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: DECIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

I	<p>1.1 Explico la estructura de los átomos a partir de diferentes teorías.</p> <p>2.1 explico la obtención de energía nuclear a partir de la alteración de la estructura del átomo.</p> <p>3.1 comparo masa, peso y cantidad de sustancias.</p>	<p>A-De dónde viene la química. B-Transición de la alquímica a la química. C-Materia. D- Porque los cuerpos tienen masa peso. Volumen. E-Q escala de temperatura conoces. F-Cuáles son las propiedades físicas y químicas de la materia. G-Modelos atómicos. H-Estructura atómica. I-Partículas subatómicas. J-Numero atómico K-Isotopos. L-Números cuánticos. M-Configuración electrónica.</p>	<p>Comprenden que en una reacción química se recombinan los átomos y las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intermoleculares enlace iónico enlace covalente.</p>	SEMANA1. Dgt	SEMANA2. 1. A. B
				SEMANA3. 1. C	SEMANA4. 3.1 D. E
				SEMANA5. 1. F	SEMANA6. 1. G
				SEMANA7. 2. H	SEMANA8. 2. L.K
				SEMANA9. 1. J M	SEMANA10. 1. L,N



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: DECIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

II	2.1 Realizo cálculos cuantitativos en cambios químicos. 3.1 comparo masa, peso y cantidad de sustancias.	A. Donde están los átomos. B. Que son las moléculas. C. Numero de Avogadro. D. Como hallar las moles de una sustancia. E.Cuál es el peso molecular del agua F. Formulas químicas. G. Empíricas. H. Numero de masa. I. Para q sirve el porcentaje en peso. J. Como se calcula la formula molecular del agua.	Analiza las reacciones cuantitativas entre soluto y solvente, así como los factores que afectan la formación de soluciones.	SEMANA1. 2. A	SEMANA2. 2. B
				SEMANA3. 3. C	SEMANA4. 3 D
				SEMANA5 2. E	SEMANA6. 2. F
				SEMANA7. 2. G	SEMANA8. 3.H
				SEMANA9. 3. J	SEMANA:10: SUP ERACION



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: DECIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

III	2.1 explico la relación entre la estructura de los átomos y los enlaces que realizan	A. Como están organizados los elementos químicos. B. La tabla periódica. C. Cuáles son los elementos metálicos. D. No metales. E. Elementos de transición. F. Periodicidad química. G. Como se unen los átomos. H. Potencial de ionización. I. Enlace químico. J. enlace iónico. K. enlace covalente.	3. Comprende los diferentes mecanismos de reacción química (oxido reducción , descomposición neutralización) posibilitan la formación de los compuestos inorgánicos.	SEMANA1. 1.1A, 1.1b	SEMANA2. 1.1c
				SEMANA3. 1.1d	SEMANA4. 1.1e
				SEMANA5. 1.1f	SEMANA6. 2.1g
				SEMANA7. 2.1h	SEMANA8. 2.1i
				SEMANA9. 2.1j	SEMANA10: SUPERACION



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: DECIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS	
IV	1.1 Caracterizo cambios químicos en condiciones de equilibrio. 1.2 Relaciono el nombre de los compuestos con la nomenclatura IUPAC. 2.2 Comparo los modelos que explican los comportamientos de gases ideales y reales. 2.3 compara los modelos que sustentan la definición de ácido base. 3.1 Identifico condiciones para controlar la velocidad de cambios químicos.	A. Como se nombran los compuestos químicos C. Nomenclatura inorgánica. D. Óxidos. B. Que función tiene las bases. E. Ácidos. F. Sales G.Cuál es el sistema IUPAC. H. Ley de los gases. I. Teoría cinética de los gases. J. Ley de charles. K. Cuáles son las reacciones Químicas inorgánicas. L. Equilibrio químico. M. Velocidad de reacción. N. Reactivo limite.	Explica como las sustancias se forman a partir de la interacción de los elementos y que estos se encuentran agrupados en un sistema periódico	SEMANA1. 1.2 ^a , 1.2b	SEMANA2. 1.2c
				SEMANA3. 2.3d	SEMANA4. 1.2e
				SEMANA5. 1.2f	SEMANA6. 1.2g
				SEMANA7. 2.2h	SEMANA8 2.2i, 2.2j
				SEMANA9. 2.1j	SEMANA10: SUPERACION



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: UNDÉCIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

I	1.1 Relaciono la estructura del carbono con la formación de moléculas orgánicas 1.2 Reconozco la importancia del carbono para los seres vivos	A. Que es la química orgánica. B. El átomo de carbono. C.Cuál es la importancia del carbono. D. Compuestos orgánicos. E. En donde se encuentran los compuestos orgánicos. F. Como se comportan lo compuestos orgánicos. G. Como se diferencian los compuestos inorgánicos de uno inorgánico. I. Estructura de los compuestos carbonados. J. Clasificación de los compuestos carbonados. K. La hibridación. L. Los tetraedros. M. El carbono y la formación de los compuestos inorgánicos.	Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química oxido reducción, hemolisis, heterolisis y periciclicas posibilitan la formación de distintos tipos de compuestos orgánicos.	SEMANA1. D g t	SEMANA2. 1. A
				SEMANA3. 1. B	SEMANA4. 2. C
				SEMANA5. 2.C.	SEMANA6. 1. E.
				SEMANA7. 1. F. G	SEMANA8. 2. H 1. I
				SEMANA9. 1.J 1.K	SEMANA10. 1. I. m.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
 FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
 A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: UNDÉCIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

II	<p>1.1 Reconozco la importancia de los hidrocarburos de acuerdo con sus propiedades</p> <p>1.2 relaciono grupos funcionales con las propiedades físicas y químicas de las sustancias</p>	<p>A-Cual es la característica de los hidrocarburos alifáticos. Hidrocarburos insaturados. B-Cuáles son los hidrocarburos saturados. C-Propiedades físicas. D-Reacciones. E-Como se nombran los alcanos. F-Como se nombran los hidrocarburos saturados. G-Propiedades químicas de los hidrocarburos alifáticos. H-Como se diferencian los hidrocarburos cíclicos. I-Nomenclatura. J-Que son los isómeros. K-Como se identifica el grupo alquilo. L-Cuáles son las características de los isómeros.</p>	<p>Explica como las sustancias se forman a partir de la interacción de los elementos y que estos se encuentran agrupados en un sistema periódico</p>	SEMANA1: 1.A	SEMANA2. 3. B
				SEMANA3. 1.C.	SEMANA4. 3.D
				SEMANA5. 3. E	SEMANA6. 1. F
				SEMANA7. 3.G	SEMANA8. 3.H
				SEMANA9. 3. J	SEMANA10. 3.K



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
 FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
 A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: UNDÉCIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

III	<p>1.1 Explico los cambios químicos desde diferentes modelos. 2.1 Reconozco e identifico las propiedades físicas y químicas de las funciones orgánicas.</p>	<p>A. Cuáles son los hidrocarburos aromáticos. B. El benceno. C. Nomenclatura del benceno. D. Propiedades físicas. E. Propiedades químicas. F. Cuáles son las reacciones de los aromáticos. G. Cuál es la característica de los alcoholes. H. Como se nombran los alcoholes. I. Propiedades física y químicas de los alcoholes. J. Cuál es el grupo funcional de los éteres. K. Características físicas y químicas de éteres. L. Como se diferencia una cetona de un aldehído. M. Como se nombran los aldehídos y cetonas.</p>	<p>Explica como las sustancias se forman a partir de la interacción de los hidrocarburos alifáticos y que estos se encuentran agrupados en un sistema periódico.</p> <p>Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química oxido reducción, homolisis, heterolisis y periciclicas posibilitan la formación de distintos tipos de compuestos orgánicos.</p>	SEMANA1. 2.A	SEMANA2. 2.B
				SEMANA3. 2.C	SEMANA4. 2.D
				SEMANA5. 1.E	SEMANA6. 2. F.G
				SEMANA7. 2. H. 1. I	SEMANA8. 2. J 1.K
				SEMANA9. 1. I. K	SEMANA10 2. M



INSTITUCIÓN EDUCATIVA FRANCISCO JOSÉ DE CALDAS
 FORMATO DE NIVELES DESEMPEÑO ASOCIADOS
 A ÍTEMS DE CONTENIDO POR GRADO Y DERECHOS BASICOS DE APRENDIZAJE



VERSIÓN: 001 2017

FECHA: 11/01/2017

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: UNDÉCIMO

PERIODO	NIVELES DE DESEMPEÑO	ÍTEMS DE CONTENIDO	DBA	SEMANAS
---------	----------------------	--------------------	-----	---------

IV	<p>1.1 Relaciono grupos funcionales con las propiedades físicas y químicas de las sustancias.</p> <p>1.2 Explico algunos cambios químicos que ocurren con el ser humano</p> <p>4.1 Explico el funcionamiento de algún antibiótico y reconozco la importancia de su uso correcto.</p>	<p>A. Cuáles son los ácidos carboxílicos.</p> <p>B. Grupo funcional de los ácidos carboxílicos.</p> <p>C. Propiedades físicas y químicas de los carboxílicos.</p> <p>D. En que compuestos orgánicos se encuentran las amidas.</p> <p>E. Propiedades de las amidas.</p> <p>F. Como se identifica una amina.</p> <p>G. Cuál es el grupo funcional de una amina.</p> <p>H. Características físicas y químicas de una amina.</p> <p>I. Los carbohidratos.</p> <p>J. Los lípidos.</p> <p>K. Las proteínas.</p> <p>L. Los ácidos nucleicos.</p> <p>M. Los antibióticos.</p> <p>N. Que estudia la bioquímica.</p>	<p>Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química oxido reducción, homolisis, heterolisis y periciclicas posibilitan la formación de distintos tipos de compuestos orgánicos.</p>	SEMANA1. 1.A	SEMANA2. 1.A
				SEMANA3. 1.C	SEMANA4. 1.D
				SEMANA5. 1.E	SEMANA6. 2. F.G
				SEMANA7. 2. H. 1. I	SEMANA8. 2. J 1.K
				SEMANA9. 1. I. K	SEMANA10 2. M