| CRITERIOS DE EVALUACIÓN | | | DEPARTAMENTO: : FÍSICA Y QUÍMICA | |
|---|--|---|--|--|
| ETAPA: BACHILLERATO | NIVEL: 1° | | | ASIGNATURA: : FÍSICA Y QUÍMICA |
| BLOQUE/UNIDAD | CRITEI | RIOS DE EVALUACIÓN | | ESTÁNDARES DE APRENDIZAJE |
| BLOQUE 1: ACTIVIDAD CIENTÍIFCA UNIDAD 1:LA MEDIDA | científica como: plantear proponer modelos, elabo problemas y diseños exp resultados. CCL, CMCT, 2. Conocer, utilizar y apli | s estrategias básicas de la actividad problemas, formular hipótesis, grar estrategias de resolución de perimentales y análisis de los CAA. car las Tecnologías de la Información y estudio de los fenómenos físicos y | cien moc dise B1-: y la quír activ prop prob B1-: y la quír B ela | 1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad ntífica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer delos, elaborar estrategias de resolución de problemas y eños experimentales y análisis de los resultados. 2. Conocer, utilizar y aplicar las Tecnologías de la Información Comunicación en el estudio de los fenómenos físicos y micos. B1-1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la vidad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, poner modelos, elaborar estrategias de resolución de blemas y diseños experimentales y análisis de los resultados. 2. Conocer, utilizar y aplicar las Tecnologías de la Información Comunicación en el estudio de los fenómenos físicos y micos. 31-2.2. Establece los elementos esenciales para el diseño, la aboración y defensa de un proyecto de investigación, sobre un tema de actualidad científica, vinculado con la Física o la Química, utilizando preferentemente las TIC. |
| | | atómica de Dalton así como las leyes establecimiento. CAA, CEC. | la nejen B2-2 gas B2-2 hipó | 1.1. Justifica la teoría atómica de Dalton y la discontinuidad de materia a partir de las leyes fundamentales de la Química mplificándolo con reacciones. 2.1. Determina las magnitudes que definen el estado de un aplicando la ecuación de estado de los gases ideales. 2.2. Explica razonadamente la utilidad y las limitaciones de la ótesis del gas ideal. 3.1. Relaciona la fórmula empírica y molecular de un apuesto con su composición centesimal aplicando la ecuación gases ideales. |

| BLOQUE 2: ASPECTOS CUANTITATIVOS DE LA QUÍMICA UNIDAD 3: LOS GASES | Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución de problemas y diseños experimentales y análisis de los resultados. CCL, CMCT, CAA. B2-2. Utilizar la ecuación de estado de los gases ideales para establecer relaciones entre la presión, volumen y la temperatura. CMCT, CAA. B2-3. Aplicar la ecuación de los gases ideales para calcular masas moleculares y determinar formulas moleculares. CMCT, CAA. CAA | B1-1.2. Resuelve ejercicios numéricos expresando el valor de las magnitudes empleando la notación científica, estima los errores absoluto y relativo asociados y contextualiza los resultados. B2-2.1. Determina las magnitudes que definen el estado de un gas aplicando la ecuación de estado de los gases ideales B2-2.2. Explica razonadamente la utilidad y las limitaciones de la hipótesis del gas ideal. B2-2.3. Determina presiones totales y parciales de los gases de una mezcla relacionando la presión total de un sistema con la fracción molar y la ecuación de estado de los gases ideales. B2-B2-3.1. Relaciona la fórmula empírica y molecular de un compuesto con su composición centesimal aplicando la ecuación de estado de los gases ideales |
|---|--|--|
| BLOQUE 2: ASPECTOS CUANTITATIVOS DE LA QUÍMICA UNIDAD 4: DISOLUCIONES | B1-1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución de problemas y diseños experimentales y análisis de los resultados. CCL, CMCT, CAA: B2-4. Realizar los cálculos necesarios para la preparación de disoluciones de una concentración dada y expresarla en cualquiera de las formas establecidas. CMCT, CCL, CSC. B2-5. Explicar la variación de las propiedades coligativas entre una disolución y el disolvente puro. CCL, CAA. | 82-4.1. Expresa la concentración de una disolución en g/l, mol/l % en peso y % en volumen. Describe el procedimiento de preparación en el laboratorio, de disoluciones de una concentración determinada y realiza los cálculos necesarios, tanto para el caso de solutos en estado sólido como a partir de otra de concentración conocida. |
| BLOQUE 3: REACCIONES QUÍMICAS | B1-1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la actividad científica como: plantear problemas, formular hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución | B3-2. Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo. |

UNIDAD 5: REACCIONES QUÍMICAS.

de problemas y diseños experimentales y análisis de los resultados. CCL, CMCT, CAA.

- B1-2. Conocer, utilizar y aplicar las Tecnologías de la Información y la Comunicación en el estudio de los fenómenos físicos y químicos. CD.
- B3-1. Formular y nombrar correctamente las sustancias que intervienen en una reacción química dada. CCL, CAA.
- B3-2. Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo. CMCT, CCL, CAA.
- B3-3. Identificar las reacciones químicas implicadas en la obtención de diferentes compuestos inorgánicos relacionados con procesos industriales. CCL, CSC, SIEP.
- B3-4. Conocer los procesos básicos de la siderurgia así como las aplicaciones de los productos resultantes. CEC, CAA,CSC.
- B3-5. Valorar la importancia de la investigación científica en el desarrollo de nuevos materiales con aplicaciones que mejoren la calidad de vida. SIEP, CCL, CSC.

- B3-2.1. Interpreta una ecuación química en términos de cantidad de materia, masa, número de partículas o volumen para realizar cálculos esteguiométricos en la misma.
- B3-2.2. Realiza los cálculos estequiométricos aplicando la ley de conservación de la masa a distintas reacciones.
- B3-2.3. Efectúa cálculos estequiométricos en los que intervengan compuestos en estado sólido, líquido o gaseoso, o en disolución en presencia de un reactivo limitante o un reactivo impuro
- B3-2.4. Considera el rendimiento de una reacción en la realización de cálculos estequiométricos.
- B3-3.1. Describe el proceso de obtención de productos inorgánicos de alto valor añadido, analizando su interés industrial. B3-4.1. Explica los procesos que tienen lugar en un alto horno escribiendo y justificando las reacciones químicas que en él se producen.

DE LAS REACCIONES QUÍMICAS

UNIDAD 6: TERMODINÁMICA QUÍMICA.

- B4-1. Interpretar el primer principio de la termodinámica como el principio de conservación de la energía en sistemas en los que se producen intercambios de calor y trabajo. CL, CMCT, AΑ
- BLOQUE 4: TRANSFORMACIONES B4-2. Reconocer la unidad del calor en el Sistema ENERGÉTICAS Y ESPONTANEIDAD Internacional y su equivalente mecánico. CL,CMCT
 - B4-3. Interpretar ecuaciones termoquímicas y distinguir entre reacciones endotérmicas y exotérmicas. CL,CMCT
 - B4-4. Conocer las posibles formas de calcular la entalpía de una reacción química. CL,CMCT
 - el segundo principio de la termodinámica en relación a los procesos espontáneos. CL,CMCT, AA
 - **B4-6.** Predecir, de formacualitativa y cuantitativa, la

- B4-1.1. Relaciona la variación de la energía interna en un proceso termodinámico con el calor absorbido o desprendido y el trabajo realizado en el proceso.
- B4-2.1. Explica razonadamente el procedimiento para determinar el equivalente mecánico del calor tomando como referente aplicaciones virtuales interactivas asociadas al experimento de Joule.
- **B4-3.1**. Expresa las reacciones mediante ecuaciones termoquímicas dibujando e interpretando los diagramas entálpicos asociados.
- B4-4.1. Calcula la variación de entalpía de una reacción B4-5. Dar respuesta a cuestiones conceptuales sencillas sobre aplicando la ley de Hess, conociendo las entalpías de formación o las energías de enlace asociadas a una transformación química dada e interpreta su signo.
 - B4-5.1. Predice la variación de entropía en una reacción química

| | espontaneidad de un proceso químico en determinadas condiciones a partir de la energía de Gibbs. CL, CMCT, CD, AA | dependiendo de la molecularidad y estado de los compuestos que intervienen. |
|---|--|---|
| | relación con la entropía y el segundo principio de la | B4-6.1. Identifica la energía de Gibbs con la magnitud que informa sobre la espontaneidad de una reacción química |
| | termodinámica. CL, CMCT, AA B4-8 . Analizar la influencia de las reacciones de combustión a nivel social, industrial y medioambiental y sus aplicaciones. CL, CMCT, CD, AA, CSC, IE | B4-6.2. Justifica la espontaneidad de una reacción química er función de los factores entálpicos entrópicos y de la temperatura. |
| | B3-1. Formular y nombrar correctamente las sustancias que intervienen en una reacción química dada. CL,CMCT | |
| | B3-2. Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo.CL, CMCT, AA | B5-1.1. Formula y nombra según las normas de la IUPAC: hidrocarburos de cadena abierta y cerrada y derivados aromáticos. |
| BLOQUE 5: QUÍMICA DEL CARBONO | B5-1 . Reconocer hidrocarburos saturados e insaturados y aromáticos relacionándolos con compuestos de interés biológico e industrial. CL, CMCT | B5-2.1. Formula y nombra según las normas de la IUPAC: compuestos orgánicos sencillos con una función oxigenada o nitrogenada. |
| UNIDAD 7: QUÍMICA DEL | B5-2. Identificar compuestos orgánicos que contengan funciones oxigenadas y nitrogenadas. CL,CMCT | B5-3.1. Representa los diferentes isómeros de un compuesto orgánico. |
| CARBONO | B5-3. Representar los diferentes tipos de isomería. CL,CMCT | B5-4.1. Describe el proceso de obtención del gas natural y de los diferentes derivados del petróleo a nivel industrial y su |
| | B5-4 . Explicar los fundamentos químicos relacionados con la industria del petróleo y del gas natural. CL, CMCT, CD, AA, CSD, IE | repercusión medioambiental. B5-6.1. A partir de una fuente de información, elabora un informe en el que se analice y justifique a la importancia de la química del |
| | B5-6. Valorar el papel de la química del carbono en nuestras vidas y reconocer la necesidad de adoptar actitudes y medidas medioambientalmente sostenibles CL, CMCT, CD, AA, CSD, IE | carbono y su incidencia en la calidad de vida |
| | B6-1. Distinguir entre sistemas de referencia inercial y no inercial. CL, CMCT | B6-1.1. Analiza el movimiento de un cuerpo en situaciones cotidianas razonando si el sistema de referencia elegido es inercial o no inercial. |
| BLOQUE 6: CINEMÁTICA UNIDAD 8:EL MOVIMIENTO | B6-2 . Representar gráficamente las magnitudes vectoriales que describen el movimiento en un sistema de referencia adecuado. CL,CMCT | B6-2.1. Describe el movimiento de un cuerpo a partir de sus vectores de posición, velocidad y aceleración en un sistema de |
| UNIDAD S.EL WOVIMIENTO | B6-3 . Reconocer las ecuaciones de los movimientos rectilíneo y circular y aplicarlas a situaciones concretas. CL, CMCT | referencia dado. B6-3.1. Obtiene las ecuaciones que describen la velocidad y la aceleración de un cuerpo a partir de la expresión del vector de |

| | partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo. CL, CMCT | posición en función del tiempo. B6-4.1. Interpreta las gráficas que relacionan las variables implicadas en los movimientos M.R.U., M.R.U.A. y circular uniforme (M.C.U.) aplicando las ecuaciones adecuadas para obtener los valores del espacio recorrido, la velocidad y la aceleración. B6-5. Determinar velocidades y aceleraciones instantáneas a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo. B6-3.1. Obtiene las ecuaciones que describen la velocidad y la aceleración de un cuerpo a partir de la expresión del vector de posición en función del tiempo |
|------------------------------|---|--|
| | B6-3. Reconocer las ecuaciones de los movimientos rectilíneo | B6-3.2. Resuelve ejercicios prácticos de cinemática en dos dimensiones (movimiento de un cuerpo en un plano) aplicando las ecuaciones de los movimientos rectilíneo uniforme (M.R.U) y movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (M.R.U.A.). |
| BLOQUE 6: CINEMÁTICA | tiempo. CL, CMCT, AA B6-6. Describir el movimiento circular uniformemente acelerado | B6-5.1. Planteado un supuesto, identifica el tipo o tipos de movimientos implicados, y aplica las ecuaciones de la cinemática para realizar predicciones acerca de la posición y velocidad del móvil. |
| UNIDAD 9:TIPOS DE MOVIMIENTO | angulares con las lineales. B6-8. Identificar el movimiento no circular de un móvil en un plano como la composición de dos movimientos unidimensionales rectilíneo uniforme (MRU) y/o rectilíneo | B6-6.1. Identifica las componentes intrínsecas de la aceleración en distintos casos prácticos y aplica las ecuaciones que permiten determinar su valor. B6-7.1. Relaciona las magnitudes lineales y angulares para un móvil que describe una trayectoria circular, estableciendo las |
| | | ecuaciones correspondientes. B6-8.1. Reconoce movimientos compuestos, establece las ecuaciones que lo describen, calcula el valor de magnitudes tales como, alcance y altura máxima, así como valores instantáneos de posición, velocidad y aceleración. |
| BLOQUE 7: DINÁMICA | | B6-8.2. Resuelve problemas relativos a la composición de movimientos descomponiéndolos en dos movimientos rectilíneos. B1-1.1. Aplica habilidades necesarias para la investigación |
| | CL, CMCT, AA | científica, planteando preguntas, identificando problemas, recogiendo datos, diseñando estrategias de resolución de |

B7-2. Resolver situaciones desde un punto de vista dinámico problemas utilizando modelos y leyes, revisando el proceso y que involucran planos inclinados y /o poleas. CL, CMCT, AA obteniendo conclusiones B7-4. Aplicar el principio de conservación del momento lineal a B1-1.2. Resuelve ejercicios numéricos expresando el valor de las sistemas de dos cuerpos y predecir el movimiento de los magnitudes empleando la notación científica, estima los errores mismos a partir de las condiciones iníciales. CL, CMCT, AA absoluto y relativo asociados y contextualiza los resultados. B7-8. Determinar y aplicar la ley de Gravitación Universal a la **B1-1.4.** Distingue entre magnitudes escalares y vectoriales y estimación del peso de los cuerpos y a la interacción entre opera adecuadamente con ellas. cuerpos celestes teniendo en cuenta su carácter vectorial. CL, B7-1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un CMCT cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias sobre su estado de movimiento. B7-2.2. Resuelve supuestos en los que aparezcan fuerzas de rozamiento en planos horizontales o inclinados, aplicando las leves de Newton. B7-2.3. Relaciona el movimiento de varios cuerpos unidos mediante cuerdas tensas y poleas con las fuerzas actuantes sobre cada uno de los cuerpos. B7-4.1. Establece la relación entre impulso mecánico y momento lineal aplicando la segunda ley de Newton. B7-4.2. Explica el movimiento de dos cuerpos en casos prácticos como colisiones y sistemas de propulsión mediante el principio de conservación del momento lineal. B7-8.1. Expresa la fuerza de la atracción gravitatoria entre dos cuerpos cualesquiera, conocidas las variables de las que depende, estableciendo cómo inciden los cambios en estas sobre aquella. B1-1. Reconocer y utilizar las estrategias básicas de la **B1-1.2.** Resuelve ejercicios numéricos expresando el valor de las actividad científica como: plantear problemas, formular magnitudes empleando la notación científica, estima los errores hipótesis, proponer modelos, elaborar estrategias de resolución **BLOQUE 7: DINÁMICA** absoluto y relativo asociados y contextualiza los resultados. de problemas y diseños experimentales y análisis de los UNIDAD 11: DINÁMICA resultados. CMCT, AA, El **B1-1.4.** Distingue entre magnitudes escalares y vectoriales y opera adecuadamente con ellas.

B7-3. Reconocer las fuerzas elásticas en situaciones cotidianas y describir sus efectos. CL, MCT, AA B7-3.1. Determina experimentalmente la constante elástica de un B7-7. Asociar el movimiento orbital con la actuación de fuerzas resorte aplicando la ley de Hooke y calcula la frecuencia con la centrales y la conservación del momento angular. CL, CMCT, que oscila una masa conocida unida a un extremo del citado AA,CD, CSC resorte. B7-8. Determinar y aplicar la ley de Gravitación Universal a la B7-7.1. Aplica la ley de conservación del momento angular al estimación del peso de los cuerpos y a la interacción entre movimiento elíptico de los planetas, relacionando valores del cuerpos celestes teniendo en cuenta su carácter vectorial. radio orbital y de la velocidad en diferentes puntos de la órbita. CL.CMCT B7-7.2. Utiliza la ley fundamental de la dinámica para explicar el B7-9. Conocer la ley de Coulomb y caracterizar la interacción movimiento orbital de diferentes cuerpos como satélites, planetas entre dos cargas eléctricas puntuales. CL, CMCT y galaxias, relacionando el radio y la velocidad orbital con la masa del cuerpo central. B7-8.1. Expresa la fuerza de la atracción gravitatoria entre dos cuerpos cualesquiera, conocidas las variables de las que depende, estableciendo cómo inciden los cambios en estas sobre aquella. B7-9.2. Halla la fuerza neta que un conjunto de cargas ejerce sobre una carga problema utilizando la ley de Coulomb. B1-1.2. Resuelve ejercicios numéricos expresando el valor de las B7-1. Identificar todas las fuerzas que actúan sobre un cuerpo. magnitudes empleando la notación científica, estima los errores CL. CMCT. AA absoluto y relativo asociados y contextualiza los resultados. B7-2. Resolver situaciones desde un punto de vista dinámico B7-1.1. Representa todas las fuerzas que actúan sobre un que involucran planos inclinados y /o poleas.CL, CMCT, AA cuerpo, obteniendo la resultante, y extrayendo consecuencias B7-4. Aplicar el principio de conservación del momento lineal a sobre su estado de movimiento. **BLOQUE 8: ENERGÍA** sistemas de dos cuerpos y predecir el movimiento de los B7-2.2. Resuelve supuestos en los que aparezcan fuerzas de mismos a partir de las condiciones iniciales.CL, CMCT rozamiento en planos horizontales o inclinados, aplicando las UNIDAD 12: TRABAJO Y ENERGÍA B8-1. Establecer la ley de conservación de la energía leyes de Newton. mecánica y aplicarla a la resolución de casos prácticos. CL, B7-2.3. Relaciona el movimiento de varios cuerpos unidos CMCT mediante cuerdas tensas y poleas con las fuerzas actuantes B8-2. Reconocer sistemas conservativos como aquellos para sobre cada uno de los cuerpos. los que es posible asociar una energía potencial y representar B7-4.2. Explica el movimiento de dos cuerpos en casos prácticos la relación entre trabajo y energía. CL, CMCT, AA, CSC, IE como colisiones y sistemas de propulsión mediante el principio de

| | | conservación del momento lineal. |
|----------------------------|--|--|
| | | B8-1.1. Aplica el principio de conservación de la energía para resolver problemas mecánicos, determinando valores de velocidad y posición, así como de energía cinética y potencial. |
| | | B8-1.2. Relaciona el trabajo que realiza una fuerza sobre un cuerpo con la variación de su energía cinética y determina alguna de las magnitudes implicadas. |
| | | B8-2.1. Clasifica en conservativas y no conservativas, las fuerzas que intervienen en un supuesto teórico justificando las transformaciones energéticas que se producen y su relación con el trabajo. |
| | B7-7. Asociar el movimiento orbital con la actuación de fuerzas centrales y la conservación del momento angular. CL,CMCT,CD,AA | B7-7.2. Utiliza la ley fundamental de la dinámica para explicar el movimiento orbital de diferentes cuerpos como satélites, planetas y galaxias, relacionando el radio y la velocidad orbital con la masa del cuerpo central |
| | B7-8. Determinar y aplicar la ley de Gravitación Universal a la estimación del peso de los cuerpos y a la interacción entre cuerpos celestes teniendo en cuenta su carácter vectorial. CL,CMCT | B7-8.1. Expresa la fuerza de la atracción gravitatoria entre dos cuerpos cualesquiera, conocidas las variables de las que depende, estableciendo cómo inciden los cambios en estas sobre aquella. |
| BLOQUE 8: ENERGÍA | B7-10. Valorar las diferencias y semejanzas entre la interacción eléctrica y gravitatoria. CL,CMCT | cuerpos cualesquiera, conocidas las variables de las que |
| UNIDAD 13:FUERZA Y ENERGÍA | mecánica y aplicarla a la resolución de casos prácticos. CL,CMCT,CD,AA, CSC, IE B8-3. Conocer las transformaciones energéticas que tienen | depende, estableciendo cómo inciden los cambios en estas sobre aquella. |
| | | B8-1.1. Aplica el principio de conservación de la energía para resolver problemas mecánicos, determinando valores de |
| | | velocidad y posición, así como de energía cinética y potencial. |
| | B8-4. Vincular la diferencia de potencial eléctrico con el trabajo necesario para transportar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico y conocer su unidad en el Sistema Internacional. CL, CMCT, AA | B8-1.2. Relaciona el trabajo que realiza una fuerza sobre un cuerpo con la variación de su energía cinética y determina alguna de las magnitudes implicadas. |
| | | B8-3.2. Calcula las energías cinética, potencial y mecánica de un oscilador armónico aplicando el principio de conservación de la |

| Programaciones Didácticas | I.E.S. "El Convento". Bornos |
|---------------------------|---|
| | energía y realiza la representación gráfica correspondiente |
| | B8-4.1. Asocia el trabajo necesario para trasladar una carga entre dos puntos de un campo eléctrico con la diferencia de potencial existente entre ellos permitiendo el la determinación de la energía implicada en el proceso. |