

Acta de la reunión celebrada el día 30 de abril de 2020

En el Instituto de Enseñanza Secundaria “LEANDRO FERNÁNDEZ DE MORATIN” de Pastrana celebra la reunión del Departamento de Física y Química con la asistencia de los profesores señalados a continuación:

Manuel Lafuente Blanco
Carmen del Castillo Aguado
Sonia Díaz Gómez

ORDEN DEL DÍA:

1. REPROGRAMACIÓN

Reunidos los miembros del Departamento, se procede a:

En el primer y único punto del día, debido a la necesidad de llevar a cabo las clases online por el COVID-19, se hace una reprogramación de los contenidos debido a la situación provocada por el Covid-19:

| 2º ESO | |
|---|--|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 7. Propiedades de la materia. Los estados físicos de la materia. Propiedades generales de sólidos, líquidos y gases. Teoría cinético-molecular. Los cambios de estado. Gráficas de calentamiento/enfriamiento de una sustancia. Propiedades características de las sustancias. La densidad.</p> <p>Tema 8. Mezclas y disoluciones. Materia homogénea y heterogénea. Las sustancias puras. Las disoluciones. Suspensiones y coloides. Separación de sustancias.</p> <p>Tema 9. Átomos y moléculas. Los elementos químicos. Estructura de la materia. Los iones y los compuestos iónicos. Fórmulas químicas. Fenómenos físicos y químicos. Reacciones químicas. Aplicaciones de la química.</p> | <p>Tema 7. Propiedades de la materia. Los estados físicos de la materia. Propiedades generales de sólidos, líquidos y gases. Teoría cinético-molecular. Los cambios de estado. Gráficas de calentamiento/enfriamiento de una sustancia. Propiedades características de las sustancias. La densidad.</p> <p>Tema 8. Mezclas y disoluciones. Materia homogénea y heterogénea. Las sustancias puras. Las disoluciones. Suspensiones y coloides. Separación de sustancias.</p> <p><u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzada con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS DE RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3ª evaluación</p> |

| 3º ESO | |
|---|--|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 6. Formulación y nomenclatura de compuestos binarios.</p> <p>Tema 7. Reacciones químicas: Igualación de reacciones químicas. Ley de conservación de la masa. Masas atómicas y moleculares. Iniciación a la estequiometría.</p> <p>Tema 8. Química y medioambiente: Los combustibles fósiles. Recursos energéticos y contaminación ambiental. Las energías renovables.</p> <p>Tema 9. La energía: Concepto de energía. Unidades. Transformaciones de la energía. Su conservación. Energía térmica: calor y temperatura. Fuentes de energía convencional y alternativa, y su uso racional.</p> <p>Tema 10. Electricidad: La corriente eléctrica: Conductores y aislantes. Circuitos eléctricos con resistencias: la ley de Ohm. La instalación eléctrica de una vivienda. La generación y el transporte de la electricidad.</p> | <p>Tema 6. Formulación y nomenclatura de compuestos binarios.</p> <p>Tema 7. Reacciones químicas: Igualación de reacciones químicas. Ley de conservación de la masa. Masas atómicas y moleculares. Iniciación a la estequiometría.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzada con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3º evaluación</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 2º ESO</u> Dadas las circunstancias excepcionales en que nos encontramos, todos los alumnos recuperan automáticamente la asignatura del curso anterior si tienen aprobada la del presente curso.</p> |

| 4º ESO | |
|---|--|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 8. Estructura de la materia: Modelos atómicos de Rutherford y de Bohr. Sistema Periódico y configuración electrónica: Posición de un elemento en la T.P.</p> <p>Tema 9. Enlace químico: iónico, covalente y metálico. Fuerzas intermoleculares.</p> <p>Tema 10. Formulación y nomenclatura de compuestos inorgánicos binarios y ternarios.</p> <p>Tema 11. Reacciones y ecuaciones químicas: Mecanismo de las reacciones químicas. Teoría de colisiones. Variación de la velocidad de reacción con la concentración de los reactivos, la temperatura, el grado de disociación de los reactivos sólidos y los catalizadores. Ecuaciones termoquímicas: endotérmicas y exotérmicas. Cantidad de sustancia: el mol. Cálculos estequiométricos con reactivos puros y rendimiento completo de la reacción. Cálculos estequiométricos con disoluciones. Ácidos y bases: teoría de Arrhenius. Concepto de pH.</p> <p>Tema 12. Introducción a la química del carbono: Fórmulas moleculares, semidesarrolladas y desarrolladas. Hidrocarburos, alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres y aminas.</p> | <p>Tema 8. Estructura de la materia Sistema Periódico y configuración electrónica: Posición de un elemento en la T.P.</p> <p>Tema 9. Enlace químico: iónico, covalente y metálico. Fuerzas intermoleculares.</p> <p>Tema 11. Reacciones y ecuaciones químicas: Cantidad de sustancia: el mol. Cálculos estequiométricos con reactivos puros y rendimiento completo de la reacción. Cálculos estequiométricos con disoluciones.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzada con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3º evaluación</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 3º ESO</u> Dadas las circunstancias excepcionales en que nos encontramos, todos los alumnos recuperan automáticamente la asignatura del curso anterior si tienen aprobada la del presente curso.</p> |

| 1º BACHILLERATO | |
|---|---|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 7. Termodinámica química: Primer principio de la Termodinámica: Energía interna. Entalpía. Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Ecuaciones termoquímicas. Entalpía de formación, entalpía de reacción y entalpía de enlace. La Ley de Hess. Segundo principio de la Termodinámica: Entropía. Criterios de espontaneidad de una reacción química: Energía libre de Gibbs.</p> <p>Tema 8. Química del carbono: Los enlaces del átomo de carbono. Propiedades de los compuestos orgánicos. Fórmulas de los compuestos orgánicos. Isomería estructural. Principales grupos funcionales: sus propiedades físicas y químicas más importantes.</p> | <p>Tema 7. Termodinámica química: Primer principio de la Termodinámica: Energía interna. Entalpía. Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Ecuaciones termoquímicas. Entalpía de formación, entalpía de reacción y entalpía de enlace. La Ley de Hess. Segundo principio de la Termodinámica: Entropía. Criterios de espontaneidad de una reacción química: Energía libre de Gibbs.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzada con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3ª evaluación.</p> |

| FISICA 2º BACHILLERATO | |
|---|---|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 9. Movimiento ondulatorio. Tipos de ondas. Magnitudes características de las ondas. Ecuación de las ondas armónicas unidimensionales. La ecuación de una onda armónica es doblemente periódica. Trasmisión de energía a través de un medio.</p> <p>Tema 10. Las ondas electromagnéticas. Espectro electromagnético. Energía de una onda electromagnética.</p> <p>Tema 11. La propagación de la luz. Índice de refracción. Reflexión de la luz. Refracción de la luz. Lámina de caras planas y paralelas. Prisma óptico. Dispersión de la luz: el color.</p> <p>Tema 12. Óptica geométrica. Conceptos previos y convenio de signos. Lentes delgadas. Instrumentos ópticos: La lupa, el microscopio y el telescopio.</p> <p>Tema 13. El sonido. Naturaleza del sonido. Cualidades del sonido.</p> | <p>Tema 9. Movimiento ondulatorio. Tipos de ondas. Magnitudes características de las ondas. Ecuación de las ondas armónicas unidimensionales. La ecuación de una onda armónica es doblemente periódica. Trasmisión de energía a través de un medio.</p> <p><u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzadas con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS DE EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS DE RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3º evaluación</p> <p><u>CRITERIOS DE RECUPERACIÓN 1º BACHILLERATO</u> Dadas las circunstancias excepcionales en que nos encontramos, todos los alumnos recuperan automáticamente la asignatura del curso anterior si tienen aprobada la del presente curso.</p> |

| QUIMICA 2º BACHILLERATO | |
|--|---|
| Según la programación de 3er trimestre | Cambios debidos COVID 19 |
| <p>Tema 7. Reacciones de transferencia de electrones. Concepto de oxidación-reducción. Oxidantes y reductores. Número de oxidación. Igualación de reacciones redox por el método del ion-electrón. Estequiometría en las reacciones redox. A. Pilas galvánicas: Potenciales normales de reducción. Espontaneidad de las reacciones redox. B. Electrolisis: Leyes de Faraday.</p> <p>Tema 8. Química del carbono. Los enlaces del carbono. Isomería. Reactividad de los compuestos orgánicos de interés: hidrocarburos, derivados halogenados, funciones oxigenadas y nitrogenadas. Tipos de reacciones orgánicas: sustitución, adición, eliminación, condensación y redox.</p> <p>Tema 9. Polímeros artificiales. Reacciones de polimerización: adición y condensación. Polímeros artificiales de interés.</p> | <p>Tema 7. Reacciones de transferencia de electrones. Concepto de oxidación-reducción. Oxidantes y reductores. Número de oxidación. Igualación de reacciones redox por el método del ion-electrón. Estequiometría en las reacciones redox. A. Pilas galvánicas: Potenciales normales de reducción. Espontaneidad de las reacciones redox. B. Electrolisis: Leyes de Faraday.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN TERCER TRIMESTRE</u> Si no se reanudan las clases, la nota de este trimestre será la alcanzada con las tareas enviadas.</p> <p><u>CRITERIOS EVALUACIÓN ORDINARIA</u> Máximo (media 1º y 2ª evaluación, media 1ª, 2ª y 3ª evaluación)</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 1ª Y 2ª EVALUACIÓN</u> Entrega de ejercicios de la 3º evaluación</p> <p><u>CRITERIOS RECUPERACIÓN 1º BACHILLERATO</u> Dadas las circunstancias excepcionales en que nos encontramos, todos los alumnos recuperan automáticamente la asignatura del curso anterior si tienen aprobada la del presente curso.</p> |

Sin más asuntos que tratar se levanta la sesión a las 18:30

Pastrana, a 30 de abril de 2020

| | | |
|---------------------------------------|---|----------------------------------|
| Manuel Lafuente Blanco DNI 3079449 | Carmen del Castillo Aguado DNI 3128695 | Sonia Díaz Gómez DNI 71658274 |
|---------------------------------------|---|----------------------------------|

Firma de los miembros del departamento