



ALUMNADO DE 2º DE BACHILLERATO QUE TIENE PENDIENTE

FÍSICA Y QUÍMICA DE 1º BACHILLERATO

La recuperación de Física y Química de 1º de bachillerato para el alumnado matriculado de 2º de bachillerato dependerá de si es un alumnado titulable o es un alumnado con pendientes:

Alumnado titulable

Un alumno/a se considera titulable, si está matriculado de todas las materias necesarias para obtener el título. Este alumnado debe escoger entre dos maneras de recuperar la materia de Física y Química de 1º Bachillerato:

1. Superando las pruebas parciales trimestrales, en la prueba ordinaria en mayo o en la prueba extraordinaria en junio (calendario de 2º), que se realizarán según el calendario que establecerá la Jefatura de Estudios (en diciembre, marzo, mayo y junio). Este alumnado seguirá las indicaciones del jefe del departamento de Física y Química, que será el profesor/a encargado de su seguimiento.
2. Asistiendo a las clases de Física y Química de 1º de Bachillerato. El alumno/a asistirá al aula y realizará las tareas y exámenes del grupo. Se recuperará la materia al superar el curso. En este caso, de las pruebas ordinarias y extraordinaria el alumnado podrá elegir entre una de estas dos opciones: hacerlas en mayo y junio (calendario de 2º) o en junio y septiembre (calendario de 1º). Este alumnado seguirá las indicaciones del profesor/a de Física y Química de 1º de Bachillerato, que será el profesor/a encargado de su seguimiento.

También existe la posibilidad de recuperar la materia en la prueba excepcional de Febrero.

Alumnado con pendientes

Un alumno/a se considera **con pendientes** si está matriculado, al menos, de alguna materia de 2º y de al menos una materia de 1º, considerándose así dicha materia **pendiente**. Este alumnado dispone de dos maneras de recuperar la materia de Física y Química de 1º Bachillerato:

1. Superando las pruebas parciales trimestrales, en la prueba ordinaria en junio o en la prueba extraordinaria en septiembre, que se realizarán según el calendario que establecerá la Jefatura de Estudios (en diciembre, marzo, junio y septiembre). Este alumnado seguirá las indicaciones del jefe del departamento de Física y Química, que será el profesor/a encargado de su seguimiento.
2. Asistiendo a las clases de Física y Química de 1º de Bachillerato. El alumno/a asistirá al aula y realizará las tareas y exámenes del grupo. Se recuperará la materia al superar el curso.

También existe la posibilidad de recuperar la materia en la prueba excepcional de Febrero.

La distribución de **saberes básicos** para las pruebas parciales trimestrales será la siguiente:

PRUEBA DEL PRIMER TRIMESTRE

A. Enlace químico y estructura de la materia

FISQ.1.A.1. Desarrollo de la tabla periódica: contribuciones históricas a su elaboración actual e importancia como herramienta predictiva de las propiedades de los elementos. Primeros intentos de clasificación de los elementos químicos: las triadas de Döbereiner y las octavas de Newlands, entre otros. Clasificaciones periódicas de Mendeleiev y Meyer. La tabla periódica actual.



Departamento de Física y Química

Recuperación Física y Química 1º Bachillerato pendiente

FISQ.1.A.2. Estructura electrónica de los átomos: explicación de la posición de un elemento en la tabla periódica y de la variación en las propiedades de los elementos químicos de cada grupo y periodo. Los espectros atómicos y la estructura electrónica de los átomos. La configuración electrónica y el sistema periódico. Propiedades periódicas de los elementos químicos: radio atómico, energía de ionización y afinidad electrónica.

FISQ.1.A.3. Teorías sobre la estabilidad de los átomos e iones: predicción de la formación de enlaces entre los elementos, representación de estos y deducción de cuáles son las propiedades de las sustancias químicas. Comprobación a través de la observación y la experimentación. El enlace covalente: estructuras de Lewis para el enlace covalente. La polaridad de las moléculas. Fuerzas intermoleculares. Estructura y propiedades de las sustancias con enlace covalente: sustancias moleculares y redes covalentes. El enlace iónico. Cristales iónicos. Propiedades de los compuestos iónicos. El enlace metálico. Estructura y propiedades. Propiedades de las sustancias con enlace metálico.

FISQ.1.A.4. Formulación y nomenclatura de sustancias simples, iones y compuestos químicos inorgánicos (normas establecidas por la IUPAC): composición y las aplicaciones que tienen en la vida cotidiana.

B. Reacciones químicas

FISQ.1.B.1. Leyes fundamentales de la Química: relaciones estequiométricas en las reacciones químicas y en la composición de los compuestos. Resolución de cuestiones cuantitativas relacionadas con la Química en la vida cotidiana. Ley de Lavoisier de conservación de la masa, ley de Proust de las proporciones definidas y ley de Dalton de las proporciones múltiples. Composición centesimal de un compuesto. Cálculos estequiométricos en las reacciones químicas. Riqueza de un reactivo. Rendimiento de una reacción. Reactivo limitante y reactivo en exceso.

FISQ.1.B.2. Clasificación de las reacciones químicas: relaciones que existen entre la química y aspectos importantes de la sociedad actual como, por ejemplo, la conservación del medioambiente o el desarrollo de fármacos. Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Reacciones de síntesis, sustitución, doble sustitución, descomposición y combustión. Observación de distintos tipos de reacciones y comprobación de su estequiometría. Importancia de las reacciones de combustión y su relación con la sostenibilidad y medio ambiente. Importancia de la industria química en la sociedad actual.

FISQ.1.B.3. Cálculo de cantidades de materia en sistemas fisicoquímicos concretos, como gases ideales o disoluciones y sus propiedades: variables medibles propias del estado de los mismos en situaciones de la vida cotidiana. Constante de Avogadro. Concepto de mol, masa atómica, masa molecular y masa fórmula. Masa molar. Leyes de los gases ideales. Volumen molar. Condiciones normales o estándar de un gas. Ley de Dalton de las presiones parciales. Concentración de una disolución: concentración en masa, molaridad y fracción molar.

FISQ.1.B.4. Estequiometría y termoquímica de las reacciones químicas: aplicaciones en los procesos industriales más significativos de la ingeniería química. Los sistemas termodinámicos en Química. Variables de estado. Equilibrio térmico y temperatura. Procesos a volumen y presión constantes. Concepto de Entalpía. La ecuación termoquímica y los diagramas de entalpía. Determinación experimental de la entalpía de reacción. Entalpías de combustión, formación y enlace. La ley de Hess.

PRUEBA DEL SEGUNDO TRIMESTRE

C. Química orgánica

FISQ.1.C.1. Propiedades Físicas y Químicas generales de los compuestos orgánicos a partir de las estructuras químicas de sus grupos funcionales: generalidades en las diferentes series homólogas y aplicaciones en el mundo real. Características del átomo de carbono. Enlaces sencillos, dobles y triples. Grupo funcional y serie homóloga. Propiedades físicas y químicas generales de los hidrocarburos, los compuestos oxigenados y los nitrogenados.

FISQ.1.C.2. Reglas de la IUPAC para formular y nombrar correctamente algunos compuestos orgánicos mono y polifuncionales (hidrocarburos, compuestos oxigenados y compuestos nitrogenados).



Departamento de Física y Química

Recuperación Física y Química 1º Bachillerato pendiente



D. Cinemática

FISQ.1.D.1. Variables cinemáticas en función del tiempo en los distintos movimientos que puede tener un objeto, con o sin fuerzas externas: resolución de situaciones reales relacionadas con la Física y el entorno cotidiano. Posición, desplazamiento, velocidad media e instantánea, aceleración, componentes intrínsecas de la aceleración. Carácter vectorial de estas magnitudes.

FISQ.1.D.2. Variables que influyen en un movimiento rectilíneo y circular: magnitudes y unidades empleadas. Movimientos cotidianos que presentan estos tipos de trayectoria. Clasificación de los movimientos en función del tipo de trayectorias y de las composiciones intrínsecas de la aceleración. Estudio y elaboración de gráficas de movimientos a partir de observaciones experimentales y/o simulaciones interactivas. Estudio de los movimientos rectilíneo y uniforme, rectilíneo uniformemente acelerado, circular uniforme y circular uniformemente acelerado.

FISQ.1.D.3. Relación de la trayectoria de un movimiento compuesto con las magnitudes que lo describen. Relatividad de Galileo. Composición de movimientos: tiro horizontal y tiro oblicuo.

PRUEBA DEL TERCER TRIMESTRE

E. Estática y dinámica

FISQ.1.E.1. Predicción, a partir de la composición vectorial, del comportamiento estático o dinámico de una partícula y un sólido rígido bajo la acción de un par de fuerzas. Composición vectorial de un sistema de fuerzas. Fuerza resultante. La fuerza peso y la fuerza normal. Centro de gravedad de los cuerpos. La fuerza de rozamiento. La fuerza tensión. Determinación experimental de fuerzas en relación con sus efectos. La fuerza elástica. Ley de Hooke. La fuerza centrípeta. Dinámica del movimiento circular. Leyes de Newton de la dinámica. Condiciones de equilibrio de traslación. Concepto de sólido rígido. Momentos y pares de fuerzas. Condiciones de equilibrio de rotación.

FISQ.1.E.2. Relación de la mecánica vectorial aplicada sobre una partícula o un sólido rígido con su estado de reposo o de movimiento: aplicaciones estáticas o dinámicas de la Física en otros campos, como la ingeniería o el deporte. El centro de gravedad en el cuerpo humano y su relación con el equilibrio en la práctica deportiva. El centro de gravedad en una estructura y su relación con la estabilidad.

FISQ.1.E.3. Interpretación de las leyes de la dinámica en términos de magnitudes como el momento lineal y el impulso mecánico: aplicaciones en el mundo real. Momento lineal e impulso mecánico. Relación entre ambas magnitudes. Conservación del momento lineal. Reformulación de las leyes de la dinámica en función del concepto de momento lineal.

F. Energía

FISQ.1.F.1. Conceptos de trabajo y potencia: elaboración de hipótesis sobre el consumo energético de sistemas mecánicos o eléctricos del entorno cotidiano y su rendimiento, verificándolas experimentalmente, mediante simulaciones o a partir del razonamiento lógico-matemático. El trabajo como transferencia de energía entre los cuerpos: trabajo de una fuerza constante, interpretación gráfica del trabajo de una fuerza variable.

FISQ.1.F.2. Energía potencial y energía cinética de un sistema sencillo: aplicación a la conservación de la energía mecánica en sistemas conservativos y no conservativos y al estudio de las causas que producen el movimiento de los objetos en el mundo real. Energía cinética. Teorema del trabajo-energía. Fuerzas conservativas. Energía potencial: gravitatoria y elástica. La fuerza de rozamiento: una fuerza no conservativa. Principio de conservación de la energía mecánica en sistemas conservativos y no conservativos.

FISQ.1.F.3. Variables termodinámicas de un sistema en función de las condiciones: determinación de las variaciones de temperatura que experimenta y las transferencias de energía que se producen con su entorno. El calor como mecanismo de transferencia de energía entre dos cuerpos. Energía interna de un sistema. Primer principio de la termodinámica. Clasificación de los procesos termodinámicos. Conservación y degradación de la energía. Segundo principio de la termodinámica.

PRUEBA ORDINARIA: Recuperación de los trimestres no superados. Es muy posible que la



Departamento de Física y Química

Recuperación Física y Química 1º Bachillerato pendiente

prueba del tercer trimestre se realice a la vez que la prueba ordinaria.

OBSERVACIONES

1. El alumnado puede utilizar cualquier material para preparar las pruebas teniendo en cuenta los saberes básicos de la materia, indicados anteriormente. Sin embargo, en el caso de haber asistido el curso anterior al IPEP, se recomienda la preparación de la asignatura haciendo uso del libro de texto recomendado (Física y Química 1º Bachillerato. Proyecto Construyendo mundos. Santillana Educación, S.L. Año de edición: 2022. ISBN 978-8468067698), prestando especial atención a los *ejemplos resueltos* incluidos en el libro y volviendo a realizar todas las actividades que se hicieron el curso pasado. Si no dispones del libro de texto, puedes consultar la teoría en la página web de [Contenidos y Recursos Educativos de Andalucía \(CREA\)](#) y realizar los cuestionarios de *Comprueba lo aprendido*, *ejercicios resueltos* y/o tareas de *reflexiona* que aparecen a lo largo de los temas.
2. Las dudas que surjan podrán ser consultadas al profesor encargado de gestionar la recuperación de la materia en el horario indicado en la página web del centro, en la pestaña “pendientes”.