

Plan de recuperación de pendientes 1º Bachillerato – Física y Química 2025-26

Instrumentos y criterios de calificación:

- Se realizarán **tres pruebas escritas** a lo largo del curso, una por evaluación.
- Los contenidos de esas pruebas serán los indicados en el apartado secuenciación.
- La **nota final será la media de las pruebas**. No obstante, en la prueba correspondiente a la tercera evaluación que se realizará en el mes de mayo, se podrán recuperar las evaluaciones no superadas anteriormente. Para superar la asignatura será necesario obtener una nota igual o superior de 5 al hacer la media de la pruebas escritas.
- Al no haber clases de repaso por la tarde, **las pruebas escritas constituirán el 100 % de la nota**.
- Las pruebas escritas **se realizarán en horario de tarde**.
- Las fechas aproximadas y los contenidos de las pruebas escritas son los siguientes:
 - Primer parcial. Principios de diciembre. Unidades 1, 2 y 3.
 - Segundo parcial. Principios de marzo. Unidades 4, 5 y 6.
 - Tercer parcial. Mes de mayo. Unidades 7, 8 y 9.

Clase de classroom

- Se ha creado una clase de Classroom donde los alumnos podrán consultar dudas y ejercicios tipo.
- La fecha y lugar de los exámenes también se avisarán en la plataforma. No obstante, se indica la fecha aproximada en el apartado anterior.
- El código para unirse a la clase es el siguiente:

vhrviplc



JUSTIFICANTE PARA EL DOCENTE

El alumno/a _____ del curso _____ ha sido informado del plan de recuperación de la materia de Física y Química de 1º Bachillerato pendiente. En este sentido recibe de su profesor/a _____ la información necesaria que debe ser **firmada obligatoriamente** por el alumno/a, la familia y el docente:

Estudiante	Madre/Padre/Tutor	Docente

San Javier, ____ de _____ de 2025.

Secuenciación:

1ª Evaluación:

1. ENLACE QUÍMICO Y ESTRUCTURA DE LA MATERIA.

Repaso de modelos atómicos y conceptos fundamentales (Z, A, isótopos). Radiación electromagnética: espectros atómicos. Elementos: configuración electrónica y explicación de espectros. Tabla periódica: origen, ordenación y propiedades de los elementos. Enlace químico: regla del octeto e estabilidad atómica, enlace iónico, covalente y metálico. Fundamentos de polaridad y fuerzas intermoleculares. Diagrama de Lewis de moléculas sencillas.

2. Nomenclatura y formulación inorgánica

Número de oxidación. Nomenclatura de compuestos binarios: óxidos, hidruros, peróxidos y sales binarias. Nomenclatura de compuestos ternarios: hidróxidos, oxoácidos y oxosales neutras. Nomenclatura de oxosales ácidas. Disociación compuestos en disoluciones acuosas.

3. LEYES FUNDAMENTALES DE LA QUÍMICA

Hipótesis de Avogadro. Masa atómica, molecular y fórmula. El mol, la masa molar y el número de Avogadro. Leyes de los gases. Ley de los gases ideales. Presión parcial y fracción molar. Fórmula empírica y molecular. Composición centesimal. Disoluciones. Formas de expresar la concentración. Preparación de disoluciones.

2ª Evaluación:

4. REACCIONES QUÍMICAS

La reacción química. Ajuste de reacciones químicas. Cálculos estequiométricos: factores de conversión; cálculos con masas; cálculos con disoluciones; cálculos con gases. Riqueza. Rendimiento. Reactivo limitante. Tipos de reacciones químicas: por cambio de estructura (síntesis, sustitución y descomposición) y por transferencia (ácido-base, precipitación y redox). Intercambio de energía en las reacciones químicas: reacciones exotérmicas y endotérmicas.

5. QUÍMICA ORGÁNICA

El átomo de carbono. Tipos de fórmulas de los compuestos orgánicos: empírica, molecular, semidesarrollada y desarrollada. Nomenclatura de hidrocarburos: alcanos, alquenos y alquinos. Grupos funcionales y serie homóloga. Nomenclatura de compuestos oxigenados: alcoholes, éteres, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos y ésteres. Nomenclatura de los compuestos nitrogenados: aminas y amidas. Nombres comunes de compuestos orgánicos aceptados por la IUPAC.

6. Cinemática I

Movimiento y sistema de referencia. Elementos del movimiento: vector de posición, vector desplazamiento, trayectoria, desplazamiento y espacio recorrido. Velocidad media y velocidad instantánea. Aceleración media y aceleración instantánea. Componentes intrínsecas de la aceleración: aceleración tangencial y aceleración normal. Gráficas: trayectoria, posición-tiempo, aceleración-tiempo. Movimiento rectilíneo uniforme (MRU) y movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (MRUA). Movimiento de caída libre.

3ª Evaluación:

7. Cinemática II

Composición de movimientos: 2 MRU, tiro horizontal y tiro oblicuo. Movimiento circular uniforme (MCU).

8. Estática y dinámica

Composición y descomposición de fuerzas. Leyes de Newton del movimiento: principio de inercia, ley fundamental de la dinámica y principio de acción y reacción. Fuerzas cotidianas: peso, normal y rozamiento. Planos inclinados. Sistemas de varios cuerpos sencillos. Dinámica del movimiento circular: fuerza normal o centrípeta. Concepto de estática. Momento de una fuerza. Momento lineal. Impulso mecánico. Principio de conservación de la cantidad de movimiento (en una dimensión).

9. Energía

Características y tipos de energía. Trabajo y potencia. Rendimiento. Teorema de las fuerzas vivas. Trabajo y energía potencial. Fuerzas conservativas. Principio de conservación de la energía mecánica. Fuerzas no conservativas.