

Plan de recuperación para los alumnos que este curso están en 4º de ESO y tienen pendiente la asignatura de Física y Química de 3º ESO

INSTRUMENTOS Y CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- **Trabajo del alumno. (30 %)** Tendrán que hacer siete trabajos de recuperación, uno por cada unidad y otro final de repaso. Estos trabajos consistirán en la elaboración de unos ejercicios que deberán descargar de la plataforma Classroom e imprimir. Cada trabajo se valorará de 0 a 10 puntos.
- **Plataforma Classroom.** Se ha creado un curso al que los alumnos se deben unir usando el siguiente código:
33cjhk
- **Pruebas escritas.** Supondrán el **70 % de la nota** si se han entregado los cuadernillos de ejercicios. En caso contrario, la prueba escrita supondrá el 100 % de la nota. **Habrà tres pruebas escritas, una por evaluación.** Los contenidos de cada prueba se especifican en las tablas de abajo. No obstante, aquellos alumnos que no hayan superado el primer y/o el segundo parcial, podrán recuperar la parte no superada en un global que se realizará el mismo día que se feche el tercer parcial. La prueba escrita del tercer parcial no se podrá recuperar.
- Se **comprobará la autoría de las tareas.** En caso de plagio se calificarán con un cero y la prueba escrita constituirá el 100 % de la nota.
- Los ejercicios **se entregarán impresos al profesor de las clases de repaso o al profesor de la asignatura** de Física y Química, siempre **antes de la fecha límite que será especificada en Classroom.**

CONTENIDOS Y FECHAS APROXIMADAS DE LAS PRUEBAS ESCRITAS

Prueba	Fecha aproximada	Unidades
Primer parcial	Principios de diciembre	Unidades 1 y 2
Segundo parcial	Principios de marzo	Unidades 3 y 4
Tercer parcial o global	Mes de mayo	Unidades 5 y 6 (y los pendientes del primer y/o segundo parcial)

- Las pruebas escritas se realizarán en horario de tarde.



JUSTIFICANTE PARA EL DOCENTE

El alumno/a _____ con nº de expediente _____ ha sido informado del plan de recuperación de la materia de Física y Química de 3º ESO 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.

Contenidos

Unidad 1. La actividad científica

El método científico. Magnitudes fundamentales y derivadas. Cambios de unidades. Notación científica. Cifras significativas. Material de laboratorio y normas de uso.

Unidad 2. El átomo y la tabla periódica

Las partículas de las que está formada la materia. Representación simbólica del átomo. Configuración electrónica. Isótopos. Masa atómica de un elemento. Radioactividad. Aplicaciones de los isótopos radiactivos. Residuos radiactivos. Iones. ¿Por qué se forman los iones? ¿Cuál es el ion más probable? Tabla Periódica. Clasificación de los elementos en la tabla periódica según su configuración electrónica (representativos, de transición y de transición interna) y según sus propiedades (metales, semimetales, no metales y gases nobles).

IMPORTANTE: En el examen se dejará una Tabla Periódica, por lo que no es necesario memorizarla, aunque sí se debe saber interpretarla.

Unidad 3. Elementos y compuestos

Átomos, moléculas y cristales. El enlace químico: iónico, covalente y metálico. Masa atómica. Masa molecular. Masa molar. Nomenclatura de compuestos binarios: óxidos, hidruros y sales binarias.

Unidad 4. Las reacciones químicas

Cambios químicos y cambios físicos. Teoría de colisiones. Ley de conservación de la masa. La ecuación química. Ajuste de ecuaciones químicas. Interpretación de la ecuación química. Cálculos estequiométricos en masa, moles y partículas.

Unidad 5. El movimiento

Cinemática. Conceptos de sistema de referencia, móvil, trayectoria, espacio recorrido, desplazamiento, dirección y sentido. Movimiento rectilíneo. MRU y MRUA.

Unidad 6. Energía

Concepto de energía. Unidades. Tipos de energía. Transformaciones de la energía. Conservación de la energía.

Ejercicios de repaso temas 1 al 6