

## RECUPERACIÓN DE MATERIAS PENDIENTES

**MATERIA:** FÍSICA Y QUÍMICA

**CURSO:** 3º ESO

### **PROCEDIMIENTO DE RECUPERACIÓN ESTABLECIDO POR EL DEPARTAMENTO:**

La recuperación se realizará en 2 parciales. La calificación de cada parcial se obtendrá de la siguiente forma:

- Tareas de refuerzo (20% de la nota)
- Prueba escrita (80% de la nota)

### **CONTENIDOS POR PARCIALES:**

<b>1º PARCIAL:</b>	<b>2º PARCIAL:</b>
<p><b><u>TEMA 1. LA CIENCIA Y LA MEDIDA</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Magnitudes físicas y sus unidades. El sistema internacional de unidades (SI). <b>Cambio de unidades</b></li><li>- Operaciones con medidas experimentales. <b>Notación científica</b></li></ul> <p><b><u>TEMA 2. LAS MEZCLAS</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Sustancias puras y mezclas</li><li>- Disoluciones y su clasificación. <b>Concentración de una disolución</b></li></ul> <p><b><u>TEMA 3. EL ÁTOMO</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Número atómico (Z) y número másico (A). Determinar el número de partículas subatómicas (protones, neutrones y electrones) a partir del número atómico (Z) y el másico (A)</li><li>- Iones: aniones y cationes</li></ul> <p><b><u>TEMA 4. ELEMENTOS Y COMPUESTOS</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Tabla periódica de los elementos</li></ul>	<p><b><u>ANEXO. FORMULACIÓN INORGÁNICA</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- <b>Formulación y nomenclatura químicas.</b> Números de oxidación. Combinaciones binarias: del oxígeno (<b>óxidos</b>), del hidrógeno (<b>hidruros</b>), entre metal y no metal (<b>sales binarias</b>) y combinaciones ternarias (<b>hidróxidos</b>).</li></ul> <p><b>Solo se pedirá que se nombren con el sistema de prefijos numerales</b> (también llamada nomenclatura estequiométrica o sistemática)</p> <p><b><u>TEMA 5. REACCIONES QUÍMICAS</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- El concepto de mol. La masa molar</li><li>- <b>Ley de la conservación de la masa.</b> Ajuste de ecuaciones químicas. Cálculos con masas</li></ul> <p><b><u>TEMA 6. LAS FUERZAS</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Leyes de Newton</li></ul> <p><b><u>TEMA 7. EL MOVIMIENTO</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- <b>Velocidad y aceleración.</b></li><li>- <b>Gráficas s-t y v-t</b> (dibujar e interpretar)</li></ul>

La calificación final será la media de las calificaciones obtenidas en los dos parciales.

### **Prueba Extraordinaria:**

En caso de no haber superado la materia con los parciales anteriores, se hará un examen con todos los contenidos (la calificación final será la nota de dicho examen)

**FECHAS PREVISTAS PARA LA REALIZACIÓN DE LAS PRUEBAS Y LA ENTREGA DE TRABAJOS:**

- **1º Parcial:**

**Entrega de tareas:** jueves 22 de enero de 2026 (después se subirán las soluciones a Aula Virtual)

**Examen:** jueves 29 de enero de 2026. **Hora:** 10:20 - 11:15. **Lugar:** Laboratorio de Química

- **2º Parcial:**

**Entrega de tareas:** jueves 23 de abril de 2026 (después se subirán las soluciones a Aula Virtual)

**Examen:** jueves 30 de abril de 2026. **Hora:** 10:20 - 11:15. **Lugar:** Laboratorio de Química

- **Extraordinaria:** (solo si no ha superado la materia con los parciales)

**Examen:** jueves 11 de junio de 2026 **Hora:** 10:20 - 11:15. **Lugar:** Laboratorio de Química

**AULA VIRTUAL:**

Los alumnos con materias pendientes han sido matriculados en el Aula Virtual con nombre **PENDIENTES FYQ 3ºESO - 25/26**, donde podrán encontrar la teoría de la materia, las tareas de refuerzo, así como material de apoyo adicional como vídeos, enlaces a páginas web, etc.