

RECUPERACIÓN MATERIA PENDIENTE FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O. 2023/24

DEPARTAMENTO: FÍSICA Y QUÍMICA			MATERIA: FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO	
PROCEDIMIENTO DE RECUPERACIÓN: (Prueba escrita, trabajo, cuaderno de actividades, nota curso actual, etc.)	CRITERIOS DE CALIFICACIÓN (Porcentajes de cada prueba, de cada evaluación etc.)	FECHAS DE REALIZACIÓN DE LAS PRUEBAS O DE ENTREGA DE LAS ACTIVIDADES (Indicar fecha para cada evaluación)	CONTENIDOS DE LAS PRUEBAS O DE LAS ACTIVIDADES (Temporalizas por evaluaciones)	PROFESORADO RESPONSABLE DEL SEGUIMIENTO Y HORARIO DE ATENCIÓN AL ALUMNADO
<p>Para recuperar la materia el alumno/a tendrá que realizar una serie de actividades que serán colgadas en la plataforma Classroom y un examen. La tarea no se recogerá fuera de la fecha y hora indicada. El examen tendrá lugar en el laboratorio de Química, aula 129.</p>	<p>La nota de la evaluación será la media ponderada de: tarea (20%) y el examen (80%). Para ser calificado con una nota igual o superior a suficiente es necesario que la media ponderada sea igual o superior a 5.0. La nota de la evaluación final será la media aritmética de las notas de las tres evaluaciones.</p>	<p>Fecha examen y entrega tarea:</p> <p><u>1ª Evaluación:</u> 21 de noviembre a las 8:30h.</p> <p><u>2ª Evaluación:</u> 5 de marzo a las 9:20 h.</p> <p><u>3ª Evaluación:</u> 23 de mayo a las 10:35 h.</p>	<p>El método científico: sus etapas. Medida de magnitudes. Sistema Internacional de Unidades. Utilización de las Tecnologías de la Información y la Comunicación. El trabajo en el laboratorio.</p> <p>Estructura atómica. Isótopos. Modelos atómicos. Masas atómicas.</p> <p style="text-align: center;">2ª Evaluación</p> <p>El Sistema Periódico de los elementos. Uniones entre átomos: moléculas y cristales. Masas atómicas y moleculares. Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides. Métodos de separación de mezclas. Sustancias simples y compuestas de especial interés. Formulación y nomenclatura inorgánica.</p> <p style="text-align: center;">3ª Evaluación</p> <p>Leyes de los gases .Cambios físicos y cambios químicos. La reacción química. Ley de conservación de la masa. Cálculos estequiométricos sencillos.</p>	<p>José Luis Armisén Costa.</p>

