

# PLAN DE RECUPERACIÓN DE MATERIAS PENDIENTES

## 3º E.S.O.

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 (Temporalizadas por evaluaciones)	PROFESORADO RESPONSABLE DEL SEGUIMIENTO Y HORARIO DE ATENCIÓN AL ALUMNADO
<p>Para recuperar la materia el alumno/a tendrá que realizar :</p> <p>En el primer trimestre entregar unas a actividades</p> <p>En el segundo trimestre entregar unas actividades para poder realizar un examen</p> <p>En el tercer trimestre entregar unas actividades para poder realizar un examen.</p> <p>Las tareas estarán colgadas en la plataforma Classroom</p> <p>La tarea será entregada al profesor/a de Física y Química que le imparte clase durante el curso 25/26 y no se recogerá fuera</p>	<p>En el primer trimestre: Entregar unas a actividades que representan un 20% de la nota final</p> <p>En el segundo trimestre: Entregar unas actividades para poder realizar el examen, éste puntuará un 40% de la nota final</p> <p>En el tercer trimestre: entregar unas actividades para poder realizar un examen, éste computará un 40% de la nota final</p>	<p>1ª Evaluación: Recogida de la tarea 20 de Noviembre</p> <p>2ª Evaluación: Recogida de tarea y examen: 3 de Marzo</p> <p>3ª Evaluación: Recogida de</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>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>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>Eva Solano Naval</p> <p>Lunes 09:25-10:15.</p>

de la fecha límite indicada.

tarea y examen:  
19 de Mayo