

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 una serie de actividades que serán colgadas en la plataforma classroom.</p> <p>La tarea será entregada al jefe de departamento de Física y Química y no se recogerá fuera de la fecha límite indicada.</p> | <p>Las actividades son entregadas correctamente y en el plazo indicado. Las actividades se calificarán atendiendo enunciados copiados, letra legible, fórmulas escritas para los ejercicios que la requieran, unidades correctas, justificación de los ejercicios, orden limpieza de los ejercicios.</p> <p>La nota final obtenida por evaluaciones y final se realizará según los % de los criterios de</p> | <p>Fecha límite de recogida de la tarea será:</p> <p>1ª Evaluación: Bloque 1: 25 de octubre Bloque 2: 25 de noviembre</p> <p>2ª Evaluación: Bloque 1: 24 de enero Bloque 2: 21 de febrero</p> <p>3ª Evaluación: Bloque único: 28 de marzo.</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</p> | <p>Sandra Meler Pascual</p> <p>Lunes 10.35</p> <p>Martes 11.30.</p> |

| | | | | |
|--|--|--|---|--|
| | evaluación recogidos e la programación de la asignatura de fyq 3º ESO | | de conservación de la masa. Cálculos estequiométricos sencillos. | |
|--|--|--|---|--|