

RECUPERACIÓN PENDIENTES FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO

4.- CARACTERÍSTICAS DE LA EVALUACIÓN DE LA MATERIA COMO PENDIENTE, ASÍ COMO EL DISEÑO DE LOS INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN DE DICHA EVALUACIÓN.

Los alumnos que no superen la materia de Física y Química de 2º ESO, 3º ESO o 1º Bachillerato, respectivamente, durante el curso, ni en la evaluación ordinaria ni en la evaluación extraordinaria de septiembre, tendrán la materia pendiente y deberán superarla al curso siguiente.

Los contenidos y criterios de evaluación que se tienen que conocer para superar la materia son los establecidos en las programaciones de 2º ESO, 3º ESO y 1º Bachillerato, en el punto 8 de cada una de las programaciones.

Se convocará una reunión informativa y se les proporcionará una fotocopia con los contenidos y criterios de evaluación que tienen que superar, así como el contenido de cada prueba y las fechas de las mismas.

Los alumnos podrán preguntar posibles dudas durante las horas de recreo o durante la hora de clase al profesor que imparta la materia en 3º ESO si se trata de la pendiente de 2º ESO. A cualquier profesor del departamento, si el alumno no cursa la materia de Física y Química en 4º ESO o al profesor que imparta la materia en 4º ESO si el alumno cursa la materia en 4º ESO. Para las dificultades que encuentren los alumnos con la materia de 1º de bachillerato pendiente, también pueden contar con la ayuda de los profesores del departamento.

Las pruebas se realizarán en fechas que no coincidan con las evaluaciones del curso normal y siempre antes de las mismas para poder evaluar la materia.

Los alumnos que no hayan superado la materia en la evaluación ordinaria de junio, realizarán el examen de la prueba extraordinaria en el calendario que se indique desde jefatura de estudios.

Física y Química pendiente de 3º ESO

A los alumnos con la Física y Química de 3º ESO pendiente se les prestará el libro de la Editorial Santillana. También se les dará una batería de actividades relacionada con la materia que deben superar.

Para la evaluación, entregarán la batería de actividades resueltas al jefe de departamento, en la fecha que se determine y realizarán dos exámenes a lo largo del curso, y otro final, en el caso de no superar los anteriores. La nota se obtendrá de las actividades entregadas (40%) y los exámenes realizados (60%).

La relación de contenidos en cada una de estas dos pruebas es la siguiente:

Primera prueba:

Unidad 1. La materia y su medida

- La densidad
- Cambios de unidades
- Realización e interpretación de gráficas

Unidad 2. Estados físicos de la materia

- Utilizar la Teoría cinético molecular para explicar: características de los tres estados de la materia, leyes de los gases y cambios de estado. Ejercicios sobre las leyes de los gases.
- Distintos cambios de estado y ejemplos

Unidad 3. Mezclas y disoluciones.

- Diferenciar entre sustancias puras y mezclas, sustancias simples y compuestas, mezclas homogéneas y heterogéneas. Ejemplos y representación mediante diagramas de bolas.
- Solubilidad de una disolución
- Disoluciones, partes de una disolución, ejemplos. Determinación de la concentración de una disolución en g/l, % en masa y % en volumen

Segunda prueba:

Unidad 4. El átomo.

- Explicar la materia (átomo) según la teoría atómico molecular de Dalton
- Explicar la materia (átomo) según la teoría de Thomson
- Explicar la materia (átomo) según la teoría de Rutherford
- Explicar la materia (átomo de hidrógeno) según la teoría de Bohr
- Explicar la materia (átomo) según la teoría de capas o niveles. Configuraciones electrónicas.
- Electrones, protones, neutrones que hay en un átomo
- Número atómico y número másico
- Isótopos
- Representación de distintos átomos según los distintos modelos indicados en los puntos anteriores

Unidad 5. Elementos y compuestos químicos.

- Tabla periódica: descripción y conocer los 20 primeros elementos de la tabla. Situar en la tabla los elementos químicos a partir de su configuración electrónica.
- Relacionar cada tipo de sustancias, cristalina o molecular, con sus propiedades
- Calcular masas moleculares a partir de las atómicas
- Determinar la composición centesimal de una sustancia
- Formular y nombrar distintas sustancias químicas

Unidad 6. Reacciones químicas

- Cambio químico: explicación, representación con diagramas de bolas y mediante las ecuaciones químicas
- Velocidad de reacción y factores que le afectan
- Ley de Lavoisier y ley de Proust. Cálculos.
- Tipos de reacciones según la energía desprendida o absorbida
- Ácidos y bases y reacciones de combustión

Calendario de exámenes de las materias pendientes:

	Primera prueba	Segunda prueba	Prueba final
3º ESO	13 noviembre 2017 (también entrega de actividades)	12 febrero 2018 (también entrega de actividades)	14 mayo 2018

Los exámenes se realizarán en el aula E3A y comenzarán a las 16 horas.