

PRUEBAS EXTRAORDINARIAS

CURSO 2014/15

DEPARTAMENTO DIDÁCTICO: FÍSICA Y QUÍMICA

NIVEL: 3º ESO

CONTENIDOS MÍNIMOS:

3º ESO Unidad 1	La materia: estados de agregación. Disoluciones	
<ul style="list-style-type: none">- Medida de magnitudes.<ul style="list-style-type: none">- Magnitudes fundamentales y derivadas- Sistema Internacional de Unidades.- Notación científica.- Una propiedad característica de la materia: La densidad. <p>Problemas aplicativos</p> <ul style="list-style-type: none">- Intentar medir, con el Sistema Internacional situaciones reales conocidas por el alumno.- Cambio de diversas unidades dentro del sistema métrico decimal, hasta conseguir cierta habilidad.- Estructura y características del estado sólido y líquido- Estudio del estado líquido.- Cambios de estado sólido-liquido y líquido-gas.- Estudio del estado gaseoso. Leyes de los gases.- Conocer y distinguir entre soluto y disolvente en una disolución.- Manejar diferentes formas de medir la concentración de una disolución en % en peso y en g/l		

3º ESO Unidad 2	Estructura de la materia	
<ul style="list-style-type: none">- Estructura atómica: partículas constituyentes.- Modelos estructurales atómicos: Thomson y Rutherford.- Elemento químico y átomo- Los diferentes elementos: el número atómico.- La masa de los átomos: el número másico.- Alteraciones en los átomos: iones e isótopos.- Escala de masas atómicas.- Resolución de ejercicios de aplicación.		

3º ESO	Las sustancias químicas.	
Unidad 3	Sistema Periódico	
<ul style="list-style-type: none">- Metales y no metales<ul style="list-style-type: none">- Elementos químicos más representativos.- Regularidad del comportamiento de los elementos.Propiedades periódicas.<ul style="list-style-type: none">- El Sistema Periódico actual.- Uniones entre átomos: moléculas y cristales.- Enlaces químicos: covalente, iónico y metálico- Explicación del enlace mediante diagramas de Lewis		

TIPOLOGÍA DE LA PRUEBA: ORIENTACIONES PARA SEPTIEMBRE:

El examen de septiembre será una prueba escrita en la cual se debe desarrollar algunos ejercicios sobre los cambios de unidades al Sistema Internacional. Se resolverá algunas cuestiones sobre la densidad, como propiedad característica de la materia y sobre los estados de agregación de la materia (sólido, líquido y gaseoso), así como sobre la disolución y sus formas de expresarse. Deberá tenerse una idea de los modelos atómicos y la constitución de los átomos, así de sus formas de enlace.