

CONTENIDOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN 3º ESO

La actividad científica

CONTENIDOS: El método científico: sus etapas.
Medida de magnitudes. Sistema Internacional de Unidades. Notación científica. Densidad.
Utilización de las Tecnologías de la Información y la Comunicación.
El trabajo en el laboratorio. Proyecto de investigación.

La materia

CONTENIDOS: Teoría cinético-molecular.
Cambios de estado y curvas de calentamiento.
Presión atmosférica. Leyes de los gases.
Tipos de mezclas. Mezclas de especial interés: disoluciones acuosas, aleaciones y coloides.
Solubilidad y curvas de solubilidad.
Concentración de las disoluciones: % en masa y en volumen, g/litro.
Métodos de separación de mezclas.

El átomo

CONTENIDOS: Estructura atómica. Isótopos. Modelos atómicos. Modelo de Rutherford. El Sistema Periódico de los elementos.
Uniones entre átomos: moléculas y cristales. Tipos de enlace.
Masas atómicas y moleculares.
Sustancias simples y compuestas de especial interés con aplicaciones industriales, tecnológicas y biomédicas.

Formular y nombrar compuestos binarios siguiendo las normas IUPAC.

Los cambios químicos

CONTENIDOS: Cambios físicos y cambios químicos.
La reacción química.
Cálculos estequiométricos sencillos.
Ley de conservación de la masa.
La química en la sociedad y el medio ambiente.

Instrumentos de	% aplicado
Pruebas escritas	70 %
Prácticas evaluables	10 %
Trabajo y actitud en Clase	20 %

Para aprobar la evaluación, la nota deberá llegar al cinco.

La nota final del curso será la media aritmética de las tres evaluaciones. Por debajo de una calificación de 3 puntos no mediará una evaluación con el resto. Al final de cada evaluación tendrá lugar una recuperación para los alumnos suspensos.

Se le suspenderá el examen a aquel alumno que se le encuentre copiando de un compañero o con apuntes y/o anotaciones. También a aquel que esté usando el móvil durante un examen.