

**PROGRAMACIÓN POR CONTENIDOS:  
FÍSICA Y QUÍMICA DE 1º BACHILLERATO**

**REACCIONES QUÍMICAS**

Semana	Conceptos	Procedimientos/Objetivos	Actividades
	Tipos de sustancias.	<p>Las sustancias químicas no son inmutables, sino que cambian. Por ello, se requiere que los alumnos conozcan como son las transformaciones químicas que se dan en la naturaleza.</p> <p>Adquirir dominio y soltura en los cálculos estequiométricos.</p> <p>Comprender las leyes que regulan todo cambio químico.</p>	1 a 7 (relación “leyes ponderales”), 49, 51, 53, 55 y 56 (27).
	Estudio de las reacciones químicas: Lavoisier, Proust y Dalton.		
	Teoría atómica de Dalton.		91 a 96 (28), 97 a 105 (29).
	Ley de Gay-Lussac. Hipótesis de Avogadro.		
	Ajustar reacciones químicas. Masa atómica y masa molecular. Concepto de mol.		
	Ecuación de los gases perfectos.	5, 7 a 9 (relación “reacciones químicas”), 81 a 86, 88, 91 y 92 (129).	
<b>Aptitudes</b>		<b>Evaluación</b>	
<p>Reconocer que la Ciencia trata de explicar (a través de su método) los fenómenos dados en la Naturaleza.</p> <p>Valoración de la Ciencia por su capacidad predictiva.</p> <p>Utilizar correctamente los aparatos de medida.</p> <p>Trabajar en grupos, responsabilizándose de sus tareas.</p> <p>Valorar la importancia de las disoluciones en la vida cotidiana.</p>		<p>Enunciar las leyes ponderales de las reacciones químicas y explicar sus significados.</p> <p>Deducir la ley de Avogadro por aplicación de la de Gay-Lussac.</p> <p>Definir unidad de masa atómica y mol.</p> <p>Reconocer que en un mol de cualquier sustancia siempre hay un mismo número de partículas.</p> <p>Justificar las leyes de las combinaciones químicas a partir de las ecuaciones químicas.</p> <p>Calcular la masa molecular de cualquier sustancia a partir de su fórmula y los pesos atómicos de los elementos que la forma.</p> <p>Ajustar reacciones químicas.</p> <p>Conocida la ecuación de una reacción química, calcular la masa de una sustancia que reaccionará con una determinada masa de otra, y la masa de sustancia que se obtendrá.</p> <p>En el caso de gases, se realizarán los cálculos expresándolos como volúmenes, por aplicación de la ecuación general de los gases.</p>	

