

**PROGRAMACIÓN POR CONTENIDOS:  
QUÍMICA DE 2º BACHILLERATO**

**CINÉTICA QUÍMICA**

<b>Semana</b>	<b>Conceptos</b>	<b>Procedimientos/Objetivos</b>	<b>Actividades</b>
	Velocidad de reacción.	Aplicar correctamente el concepto de velocidad de reacción a cualquier proceso químico ajustado. Explicar las teorías en las que se basan las reacciones químicas diferenciando su base científica. Verificación experimental de las ecuaciones de velocidad de una reacción. Comprender y explicar correctamente cuáles son los factores que intervienen en la velocidad de reacción. Comprender las características e importancia de los catalizadores en múltiples reacciones químicas.	1 a 5.
	Teoría de colisiones. Medida de la velocidad de una reacción.		6 y 7.
	Orden de una reacción.		8.
	Energía de activación.		
	Factores que influyen en la velocidad de reacción.		
	Utilización de catalizadores en algunos procesos industriales y biológicos.		
<b>Actitudes</b>		<b>Evaluación</b>	
Desarrollar una actitud positiva hacia el aprendizaje y formación de nuestros conocimientos científicos. Valorar la importancia del uso de modelos. Favorecer la comprensión de determinados comportamientos químicos, a nivel tecnológico e industrial, así como para comprender el funcionamiento de los seres vivos. Valorar el uso de catalizadores para el desarrollo de la sociedad.		Definir y aplicar correctamente el concepto de velocidad de reacción y expresar las ecuaciones cinéticas de reacciones. Relacionar la energía de activación de una reacción con la velocidad de la misma mediante diagramas entálpicos. Conocer y definir correctamente los factores que modifican la velocidad de una reacción y la influencia de los catalizadores.	