

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

EQUILIBRIO QUÍMICO

Semana	Conceptos	Procedimientos/Objetivos	Actividades
	Concepto de equilibrio. Características.	El concepto de cociente de reacción y la ley de acción de masas.	1 y 2.
	Constante de equilibrio K_C .	El significado de la constante de equilibrio y su relación con la variación de la energía libre de Gibbs.	3 y 4.
	Cociente de reacción.	El carácter dinámico del equilibrio químico.	
	Constante de equilibrio K_P .	El cálculo de las constantes de equilibrio K_C y K_P , en equilibrios homogéneos y heterogéneos.	5 a 8.
	Relación entre K_C y K_P .	La resolución de ejercicios y problemas numéricos relacionados con la determinación de las cantidades de sustancias que intervienen en las reacciones, así como el cálculo del grado de disociación.	
	Energía libre y constante de equilibrio.	El principio de Le Châtelier y su utilización para predecir cómo afectan a un sistema en equilibrio químico los cambios de presión, volumen, concentración y temperatura.	9 a 11.
	Factores que afectan al equilibrio químico.	El concepto de solubilidad y su relación con la constante de solubilidad, el efecto del ion común... y la aplicación de estos conceptos a la resolución de ejercicios y problemas.	12 a 14.
	Equilibrio de solubilidad.		
Actitudes		Evaluación	
<p>Desarrollar una actitud positiva hacia el aprendizaje y formación de nuestros conocimientos científicos. Valorar la importancia del uso de modelos. Aprender a utilizar crítica y correctamente el papel que ejerce el equilibrio en las reacciones químicas. Observar las fases del método científico en el estudio del equilibrio.</p>		<p>Reconocer macroscópicamente cuándo un sistema se encuentra en equilibrio. Resolver ejercicios y problemas de equilibrios homogéneos y heterogéneos. Aplicar el principio de Le Chatelier. Se valorará la realización e interpretación de experiencias de laboratorio donde se estudien los factores que influyen en el desplazamiento del equilibrio químico.</p>	