

**P**  
**PROGRAMACIÓN POR CONTENIDOS:**  
**QUÍMICA DE 2<sup>º</sup> BACHILLERATO**

**ENLACE QUÍMICO**

Semana	Conceptos	Procedimientos/Objetivos	Actividades
	Enlace covalente: estructuras de Lewis.		1 y 2.
	Enlace covalente: teoría enlace-valencia, t. de hibridación.		
	Enlace covalente: t. RPECV.		3 a 6 y 10.
	Enlace covalente: t. orbitales moleculares.		
	Enlace iónico.		7.
	Enlace metálico.		8 y 9.
	Fuerzas de Van der Waals.		
	Puentes de hidrógeno.		
	Sólidos covalentes.		
<b>Actitudes</b>			<b>Evaluación</b>
		Representar moléculas por la teoría de Lewis. Predecir la geometría molecular por la teoría RPECV. Describir el enlace covalente por la teoría del Enlace de Valencia. Conocer las hibridaciones $sp$ , $sp^2$ y $sp^3$ , y aplicarlas para justificar estructuras moleculares. Deducir si una molécula es polar. Relacionar las fuerzas intermoleculares con el punto de fusión, de ebullición y la solubilidad. Aplicar el ciclo de Born-Haber para conocer la energía reticular. Conocer las propiedades de cada tipo de enlace. Justificar las propiedades de sustancias de interés biológico o industrial.	