




Material de apoyo: FUERZAS INTERMOLECULARES

SUSTANCIAS		UNIDAD ESTRUCTURAL (Partícula formada)	ENLACE	FUERZAS DE ATRACCIÓN (Entre Partículas)	EJEMPLOS
IÓNICAS		IONES Cationes (+)  Aniones (-) 	IÓNICO	Fuerzas electrostáticas entre iones	NaCl MgO
COVALENTES	APOLARES	MOLÉCULAS NO POLARES 	ENLACE COVALENTE APOLAR O POLAR	Fuerzas de Dispersión Fuerzas de London *	H ₂ CH ₄
	POLARES	MOLÉCULAS POLARES 	ENLACE COVALENTE POLAR	Fuerzas Dipolares * Puentes de Hidrógeno	H ₂ O HCl NH ₃

* *Fuerzas de Van der Waals*