

PROPIEDADES	REDES CRISTALINAS IÓNICAS	ENLACES COVALENTES				REDES CRISTALINAS METÁLICAS
		MOLECULAS POLARES	MOLÉCULAS POLARES CON PUENTES HIDRÓG	MOLÉCULAS NO POLARES	REDES CRISTALINAS COVALENTES	
	NaCl MgO	HCl SO ₂ CO ₂	H ₂ O NH ₃ HF	Cl ₂ CCl ₄ BF ₃	SiO ₂ Si Grafito Fullerenos-60	Ca Cu (3/4 partes de Tabla Periódica)
NATURALEZA	Iones.. Na ⁺ ...Cl ⁻ ordenados en red	Moléculas	Moléculas	Moléculas	Átomos no metálic	Iones metálicos Rodeados de elec
TIPOS DE FUERZAS	FUERTE (Atracción Electrostática)	INTERMEDIA (Van der Waals)	MAS QUE INTERMEDIA (de hidrógeno)	DÉBILES (Van de Waals inducción)	MUY FUERTE (por compartición de electrones)	MUY FUERTE (entre iones del mismo signo y flotando e ⁻)
PUNTO FUSIÓN PUNTO EBULLICIÓN	ALTA (no volátil)	BAJA (muy volátil)	INTERMEDIA (volátil)	BAJA (volátil)	MUY ALTA Y ALTÍSIMA	ALTA (la mayoría)
CONDUCTIBILIDAD ELÉCTRICA	NO en sólidos SI fundidos o disolución.	MUY BAJO O NULO SI en electrolitos	MUY BAJO O NULO SI en electrolitos	MUY BAJO O NULO SI en electrolitos	NO diamante POCO grafito y fuller	MUY ALTO (movilidad electró)
SOLUBILIDAD	SOLUBLE en polare INSOLUBLE en no p	SOLUBLE en polares INSOLUBLE no pol	SOLUBLE en polares INSOLUBLE en pol	SOLUBLE en no pol INSOLUBLE en pol	INSOLUBLE en polares y apolares	INSOLUBLE en polares y apolares
QUÉ ÁTOMOS DE TABLA LES FORMAN	Metal con no metal Grupos 1,2 con 16,17,	Átomos con de moderada electronegatividad con asimetría	Átomos de hidrógeno con F,O,N (periodo 2)	Átomos con de moderada electronegatividad simetría	Átomos de grupo 14 (C,Si)	Átomos metálicos con baja electronegatividad
CARACTERÍSTICAS COMO CRISTALES	DUROS	No cristales	No cristales	No cristales	MUY DUROS	DUROS (ductiles,maleables) Forman aleaciones Efecto termoiónico Efecto fotoeléctrico Forman complejos