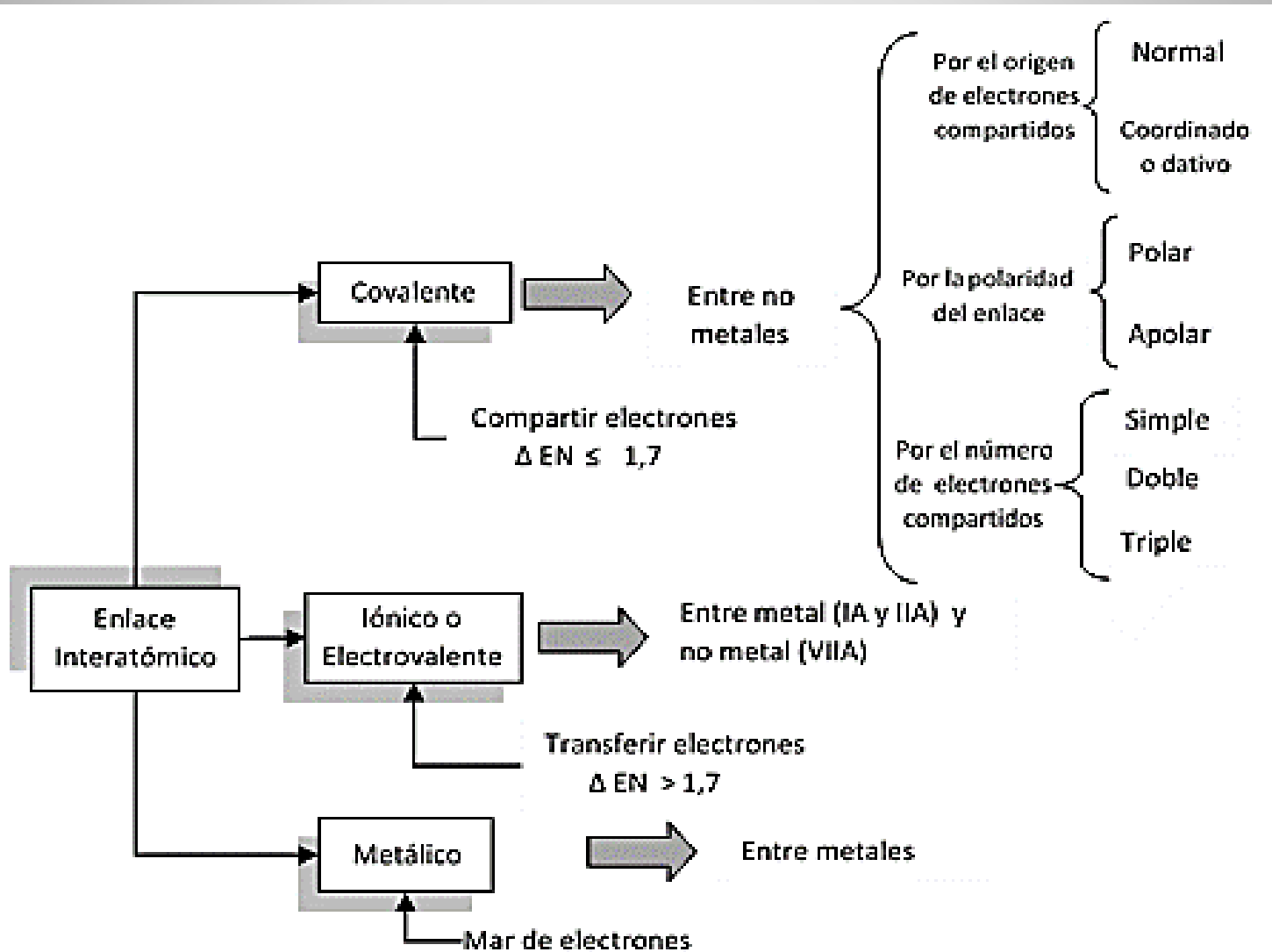


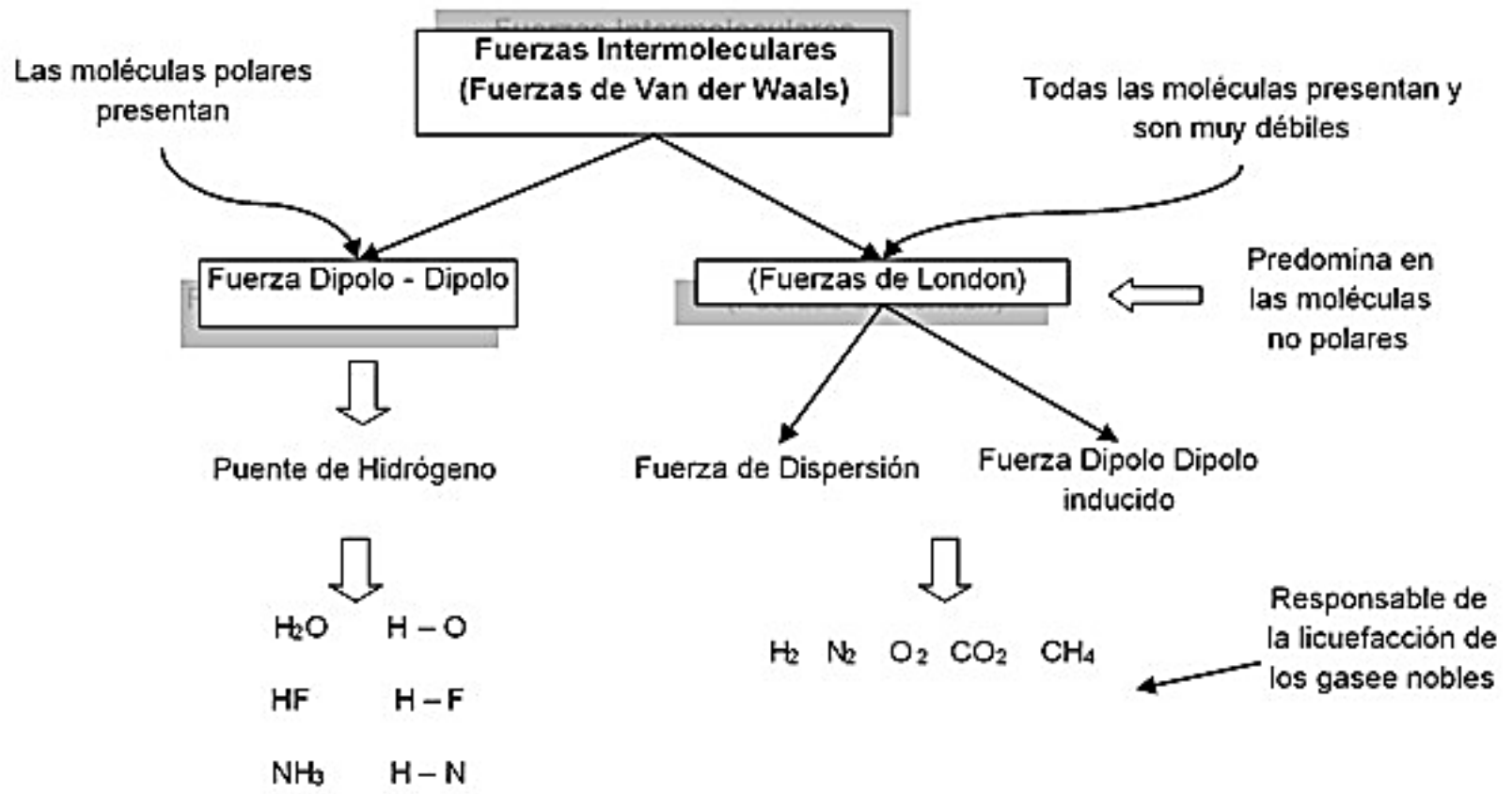
Enlace químico

Ing. César Horna Tocas

CLASES DE ENLACE INTERATÓMICO

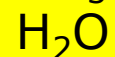


FUERZAS INTERMOLECULARES



EJEMPLOS

Enlace covalente polar



Enlace covalente no polar



Enlace iónico



Enlace iónico y covalente



NOTACIÓN DE LEWIS

Grupo	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
e ⁻ de valencia	1e ⁻	2e ⁻	3e ⁻	4e ⁻	5e ⁻	6e ⁻	7e ⁻	8e ⁻
Notación de Lewis	E·	·E·	·Ė·	·Ė·	·Ė·	·Ė·	·Ė·	·Ė·

Regla del Octeto: La regla del octeto es la capacidad que tiene un elemento para llegar a ser estable (con 8 electrones).

