2ºDB-DC

LABORATORIO DE QUÍMICA

Liceo Bauzá

Material de apoyo: REVISIÓN DE ENLACE QUÍMICO

TIPO DE ENLACE		INTERACCIÓN	PARTÍCULA FORMADA	EJEMPLO
ENLACE IÓNICO		Ocurre entre elementos que tienen marcada diferencia de EN. Existe transferencia de electrones. Un átomo "gana" e^- y otro "pierde" e^-. (Uno o más)	IONES Cationes (+) Aniones (-) + -	Cloruro de sodio (NaCl) Na^+ Cl^-
ENLACE COVALENTE	NO POLAR	Ocurre entre elementos que tienen igual o muy similar EN Se comparten e^- entre los átomos que intervienen en el enlace. Los e^- se ubican simétricamente entre los átomos intervinientes.	MOLÉCULAS NO POLARES	Cloro (Cl_2) Cl - Cl Metano (CH_4) H - C - H (con H arriba y H abajo)
	POLAR	Ocurre entre elementos que difieren discretamente en su EN. Los e^- no son atraídos de igual manera por los átomos intervinientes. Se genera un dipolo; **-** sobre el átomo de > EN, y **+** sobre el de< EN.	PUEDEN FORMAR MOLÉCULAS POLARES + - O MOLÉCULAS NO POLARES	Agua (H_2O) H .. O: H
ENLACE METÁLICO		Ocurre entre elementos que tienen baja e idéntica EN. Los e^- permanecen relativamente libres entre la red de núcleos (e^- deslocalizados) No pertenecen a un átomo en particular sino a toda la estructura.	CATIONES RODEADOS DE UNA NUBE DE e^- DESLOCALIZADOS + + + + + +	Metales Fe, Cu, Al