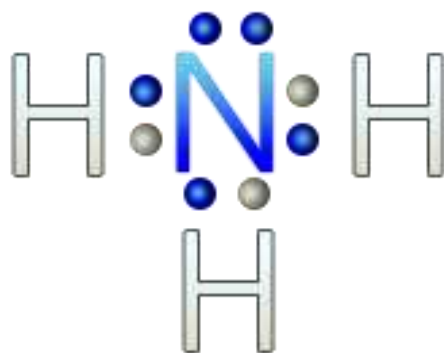
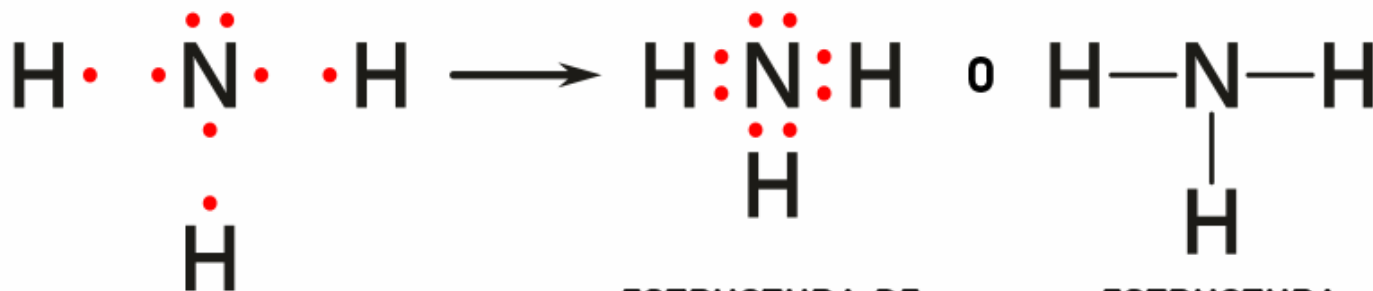


# RETOALIMENTACIÓN DE CLASE ANTERIOR- 08-Junio-2020



Amoniaco



ESTRUCTURA DE LEWIS

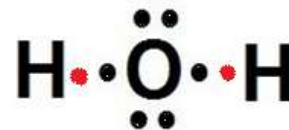
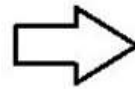
ESTRUCTURA TÍPICA

# H<sub>2</sub>O

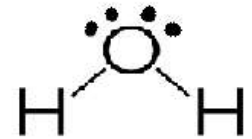
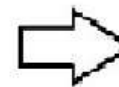
## Agua



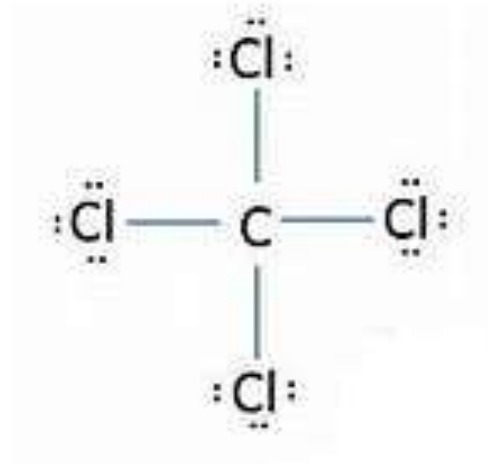
Átomos por separado no  
cumplen la regla del octeto



Átomos enlazados sí  
cumplen la regla del octeto

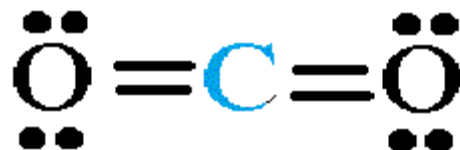


# CCl<sub>4</sub>



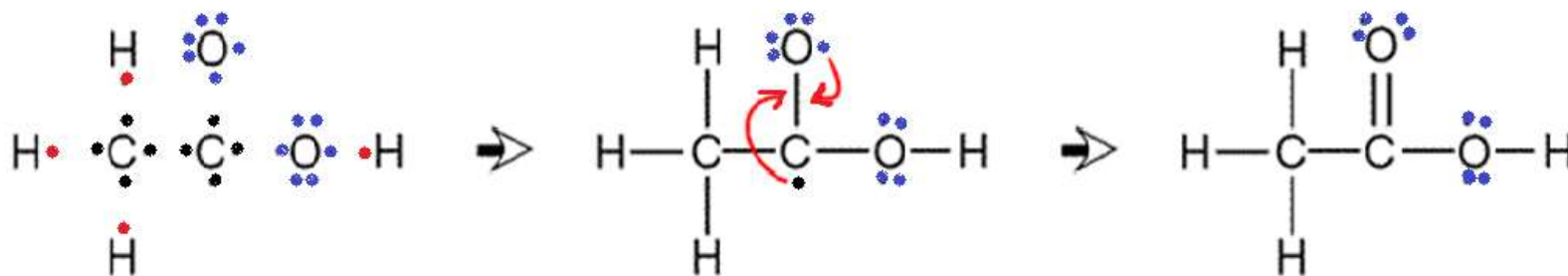


Dióxido de carbono



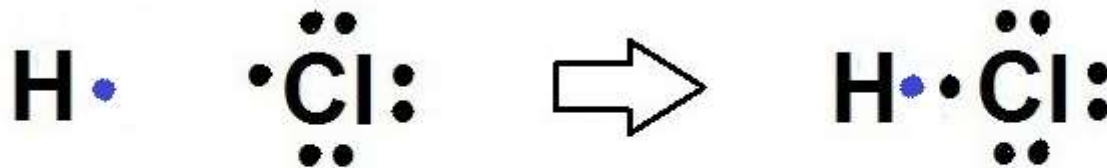


Acido etanoico- ácido acético – vinagre



# H Cl

## Ácido clorhídrico

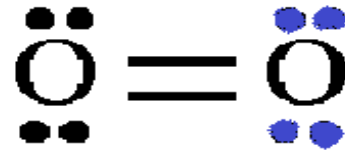


Átomos por separado no  
cumplen la regla del octeto

Átomos enlazados sí  
cumplen la regla del octeto



Oxígeno molecular (diatómico)





# ENLACES QUÍMICOS COVALENTES

QUÍMICA

I° MEDIO- A  
ESTER ORTIZ SALDÍAS  
LICEO JAVIERA CARRERA  
22- junio-2020

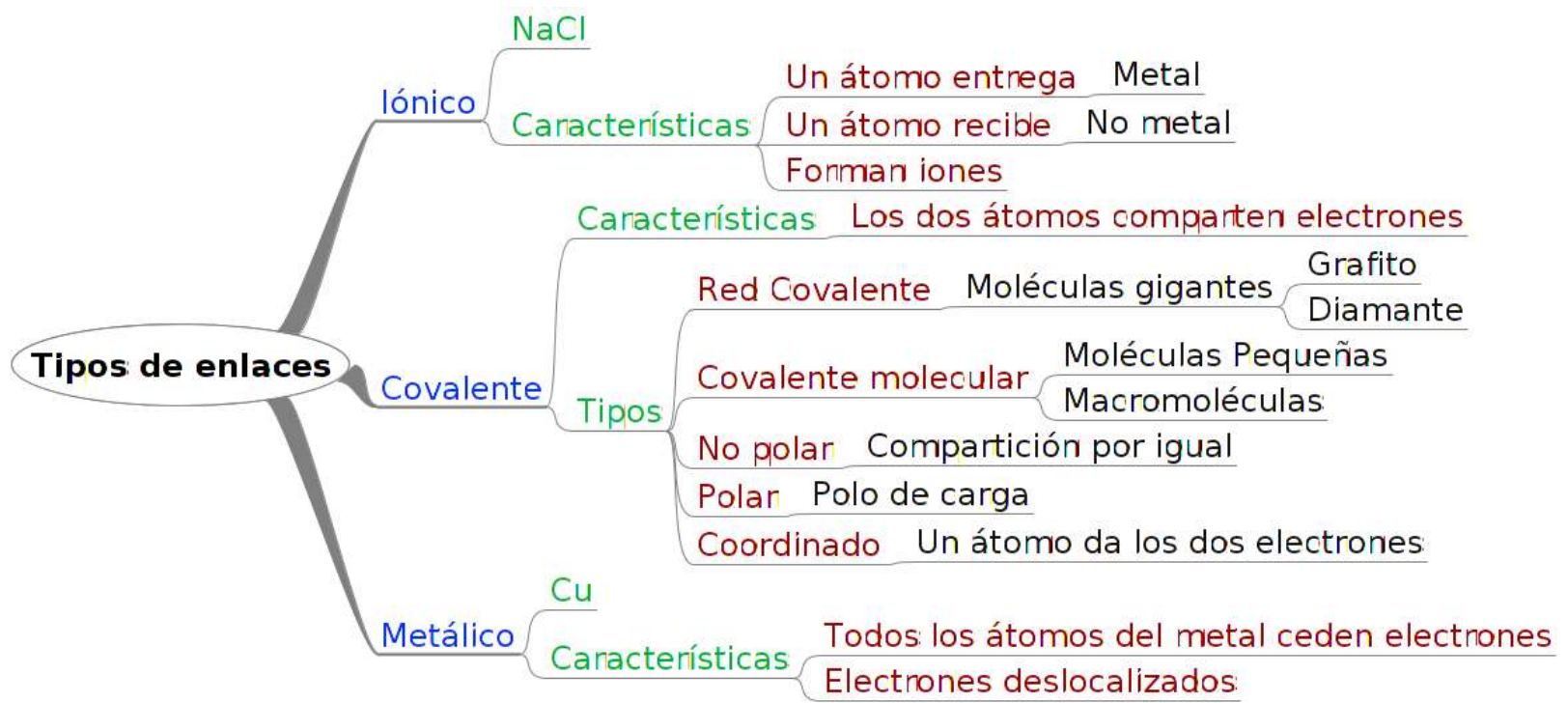


# Tabla Periódica

IA		Metals de Transición										Nonmetals					VIIIA		
Metals		Metals										Nonmetals					Metals		
No Metals		Metals										Nonmetals					Metals		
Metalloids		Metals										Nonmetals					Metals		
Noble Gases		Metals										Nonmetals					Metals		
Lanthanides		Metals										Nonmetals					Metals		
Actinides		Metals										Nonmetals					Metals		
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10
H	He											B	C	N	O	F	Ne		
1.01	4.00											10.81	12.01	14.01	16.00	19.00	20.18		
3	4	III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII B	IX B	X B	XI B	XII B	13	14	15	16	17	18		
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar		
6.94	9.01											26.98	28.09	30.97	32.06	35.45	39.95		
11	12	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
Na	Mg	K	Ca	Sr	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
22.99	24.30	39.10	40.08	44.96	47.87	50.94	52.00	54.94	55.84	58.93	58.69	63.55	65.41	69.72	72.64	74.92	78.69	79.90	83.80
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe		
85.47	87.62	88.91	91.22	92.91	95.94	(98)	101.07	102.91	105.42	107.87	112.41	114.82	118.71	121.76	127.60	126.60	131.29		
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86		
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn		
132.91	137.33	138.91	178.49	180.95	183.84	186.21	190.23	192.22	195.08	196.07	200.59	204.38	207.20	208.98	(209)	(210)	(222)		
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116		118		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Uub	Uut	Uuq	Uup	Uuh		Uuo		
(223)	(226)	(227)	(261)	(262)	(266)	(264)	(269)	(268)	(271)	(272)	(277)	(284)	(289)	(288)	(292)		(294)		

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
140.12	140.91	144.24	(145)	150.36	151.96	167.26	158.93	162.50	164.93	167.26	168.93	173.04	174.97
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
232.04	231.04	238.03	(237)	(242)	(243)	(248)	(247)	(251)	(252)	(257)	(260)	(259)	(262)

# Tipo de enlaces



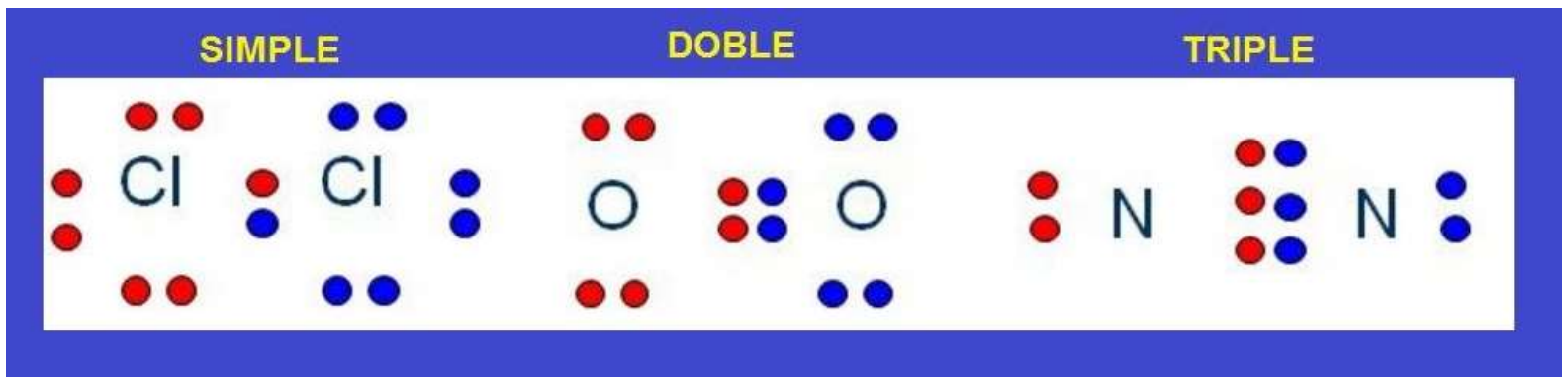
# Enlace covalente

Se llama enlace covalente a un tipo de enlace químico en que los átomos que se enlazan y comparten electrones.

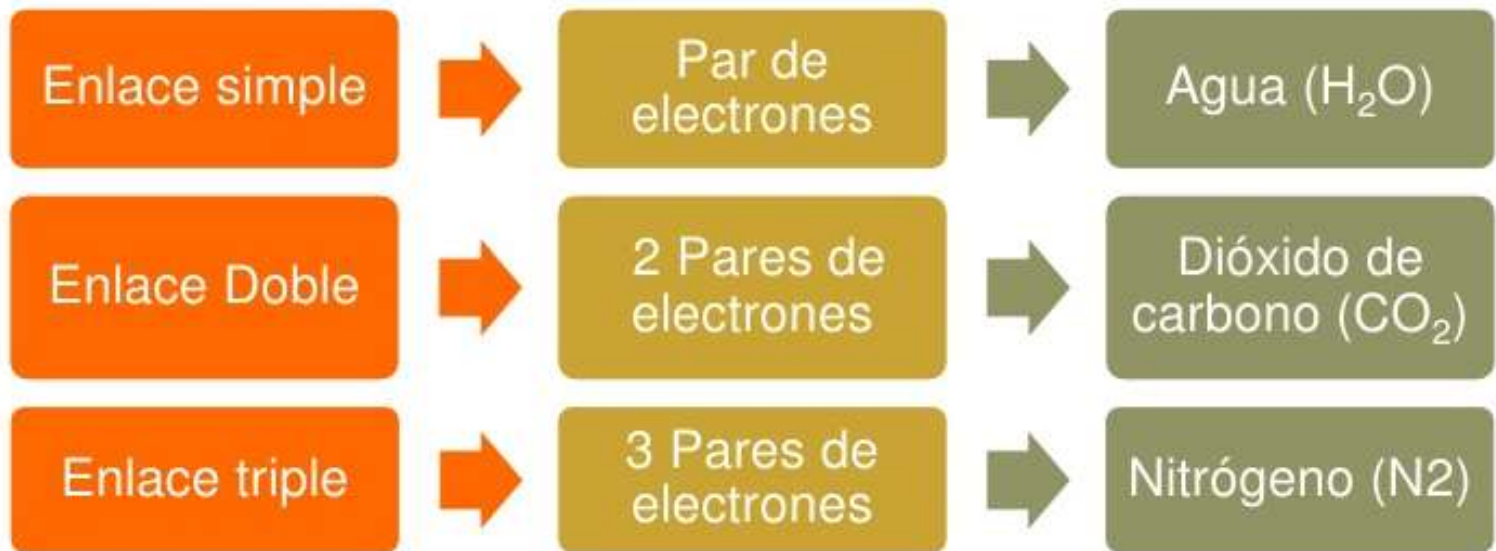
- Se da entre **no metales**: Grupo IVA- VA- VIA- VIIA.

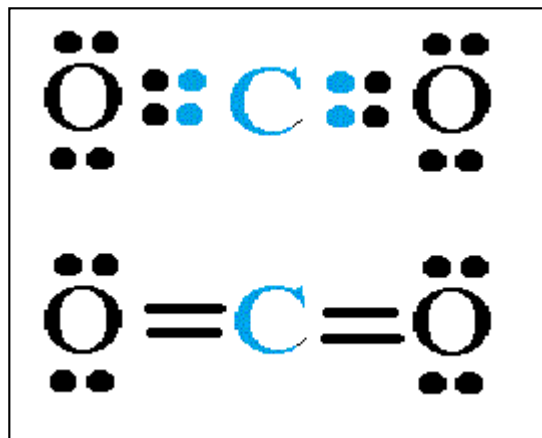
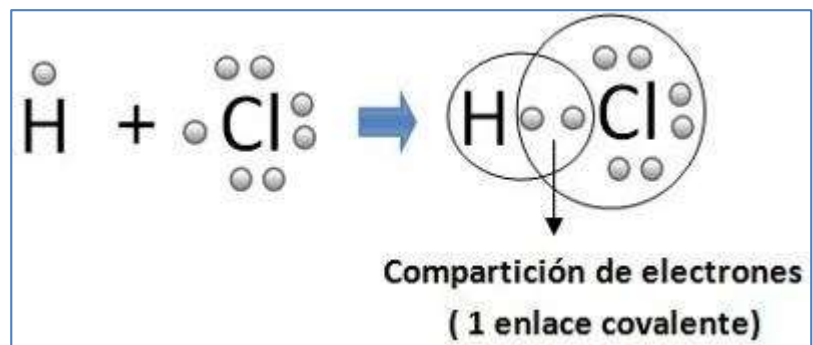
# TIPOS DE ELACES COVALENTES

Los enlace covalente, se clasifican según la **cantidad de electrones compartidos** por los átomos enlazado en la molécula:



# Tipo de enlace covalente





# Actividad dibujar los enlaces de las siguientes moléculas

- HCl
- H<sub>2</sub>S
- H<sub>2</sub>O
- CO<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>
- Cl<sub>2</sub>
- Br<sub>2</sub>
- H<sub>2</sub>