



# QUÍMICA BÁSICA

*Hernán Zapata Gamarra*

[hernan.zapata@upch.pe](mailto:hernan.zapata@upch.pe)

9974 87516



## Sesión 6

### Enlace químico:

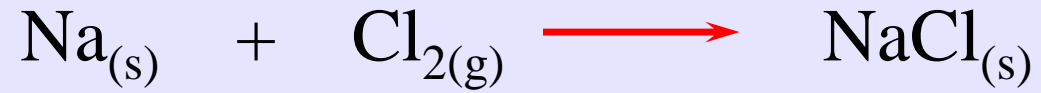
Enlaces intramoleculares y fuerzas intermoleculares:  
enlace iónico, covalente, metálico, fuerza de Van der  
Walls, puente de hidrógeno.

## Objetivo:

Distinguir y explicar las características principales de los enlaces intramoleculares.

Distinguir y explicar las características principales de las fuerzas intermoleculares.

# ENLACE QUÍMICO

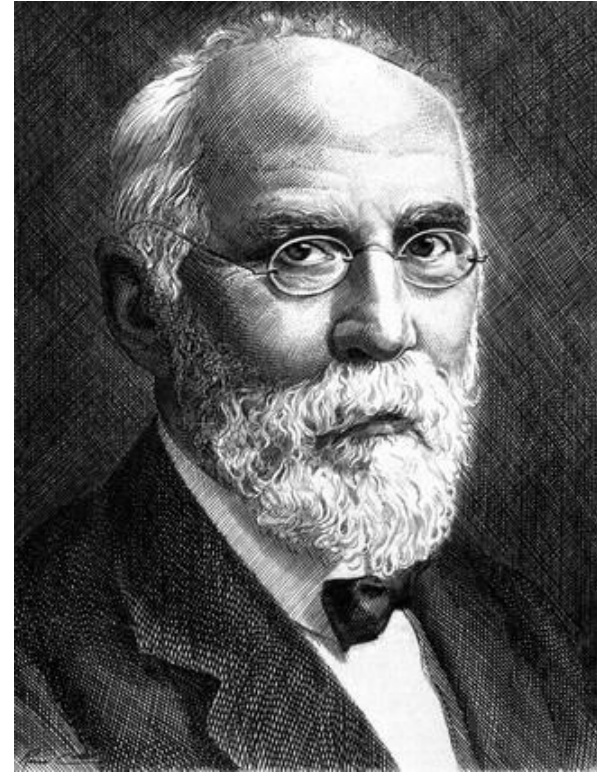


# ENLACE QUÍMICO

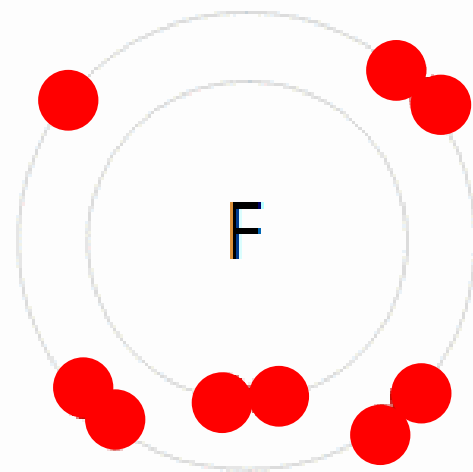
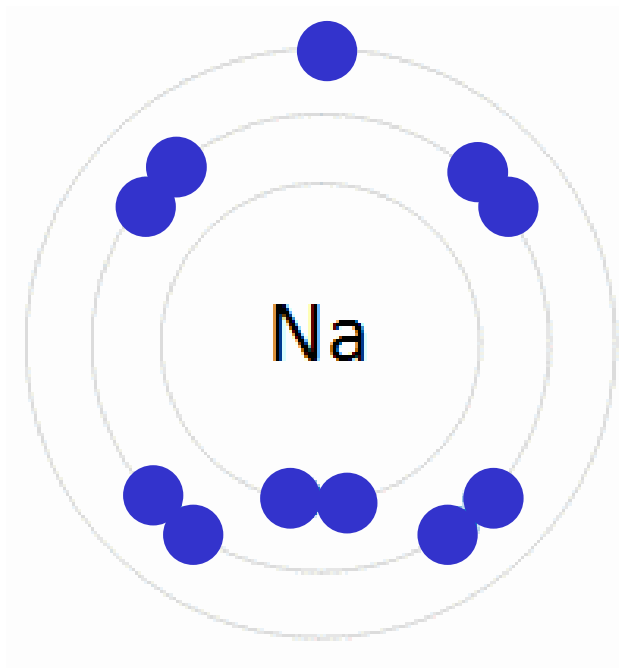
- a. Enlaces intramoleculares
- b. Fuerzas intermoleculares

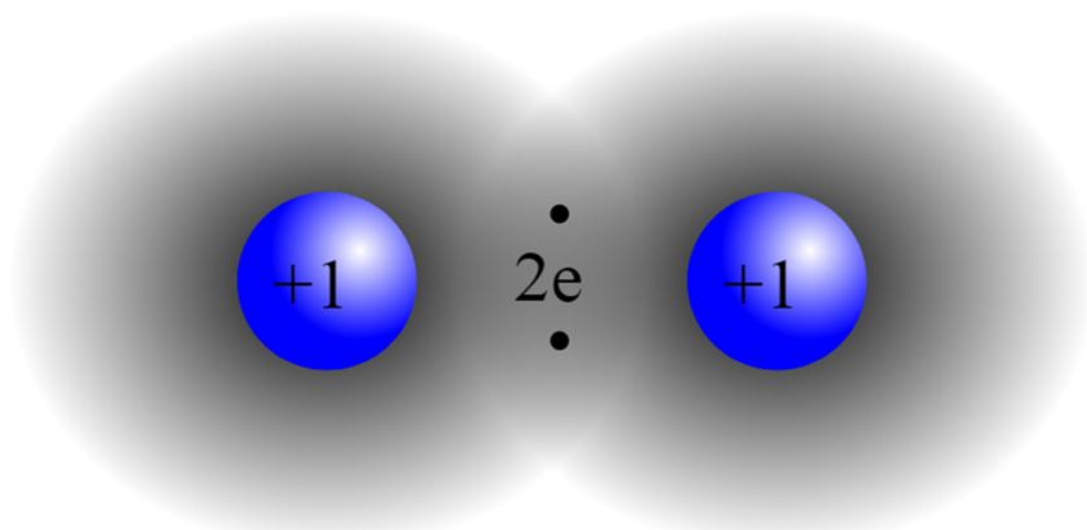
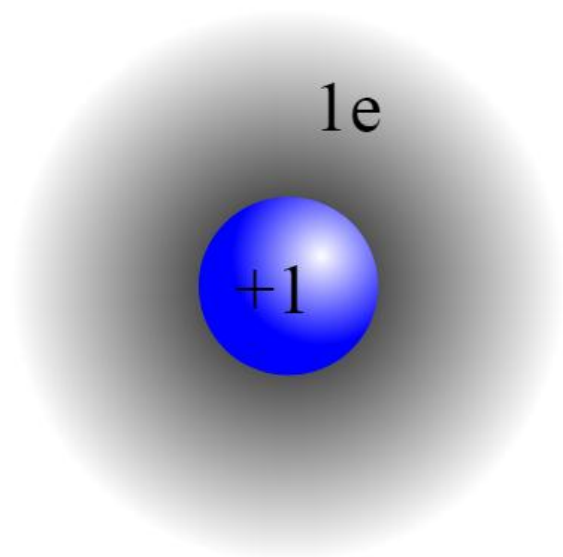
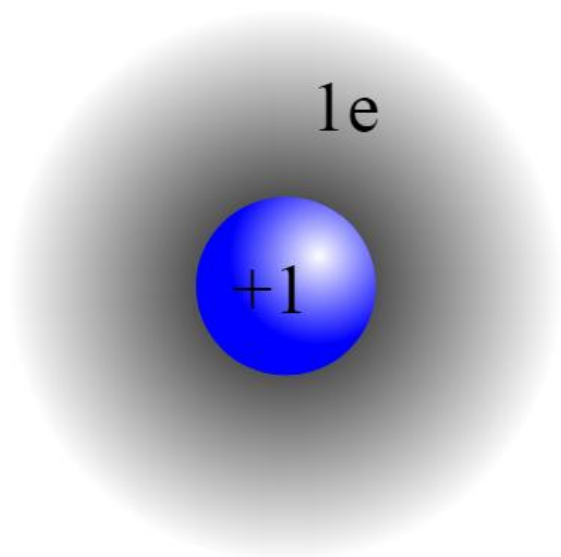




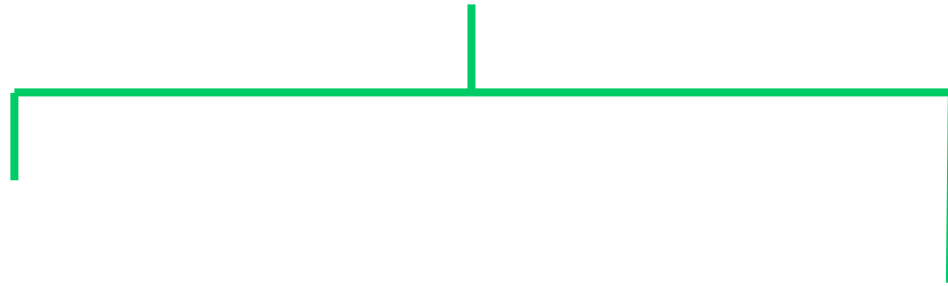
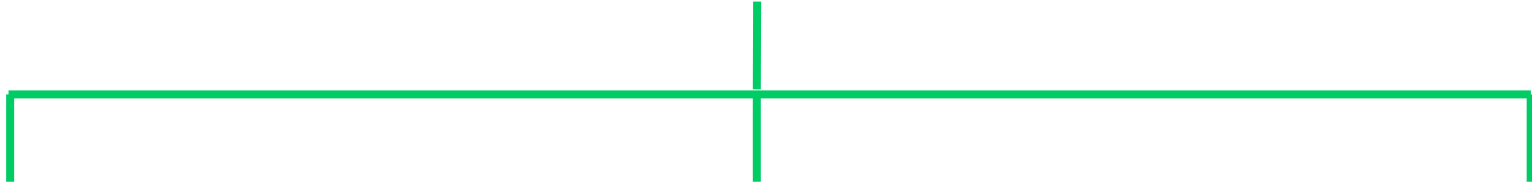




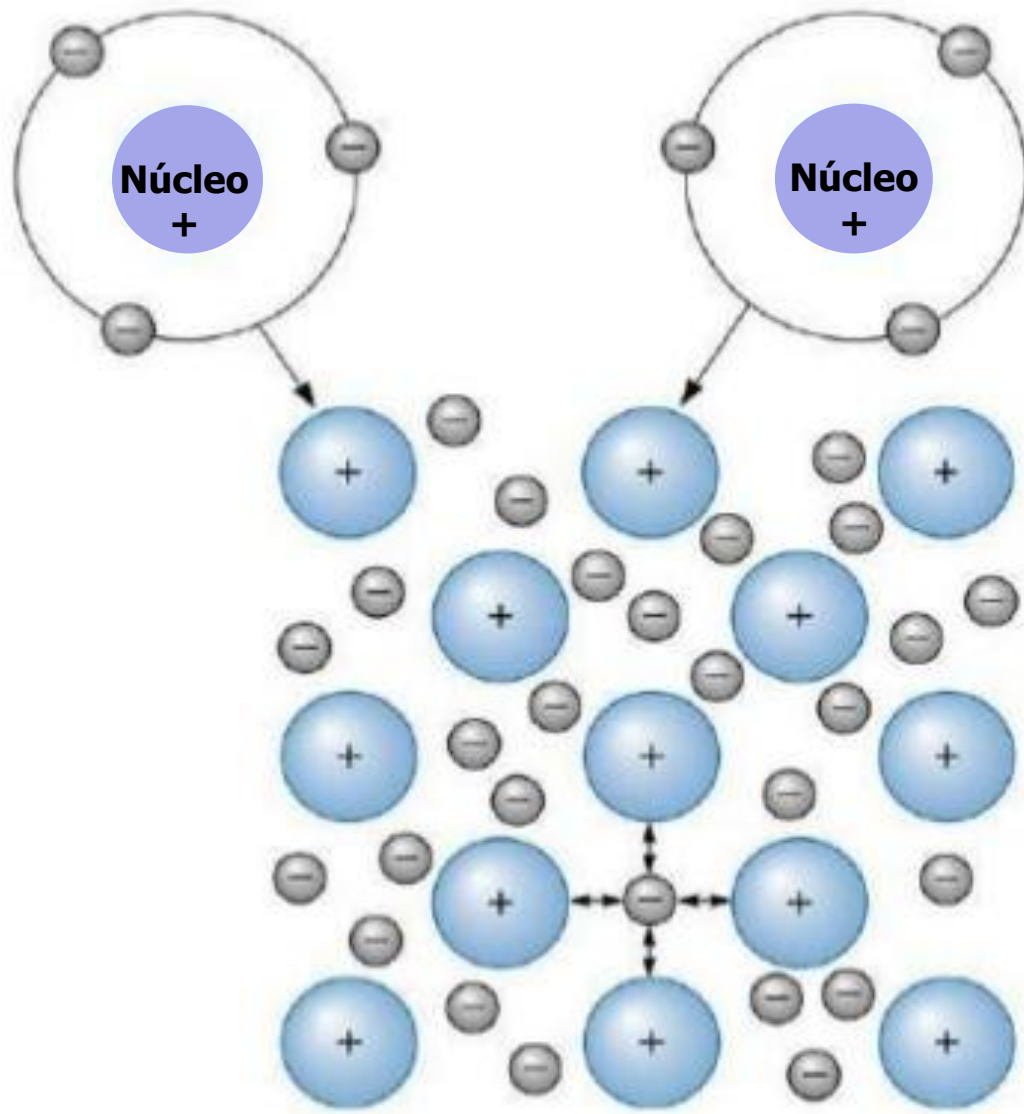




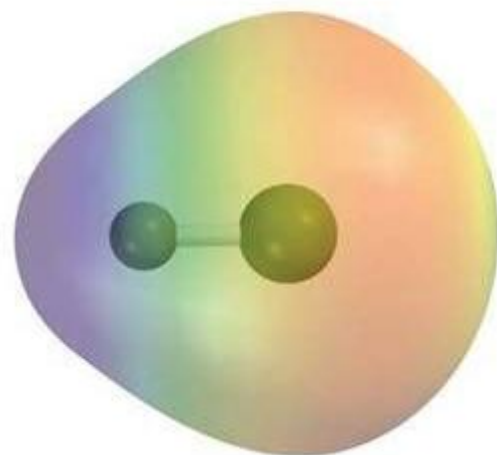
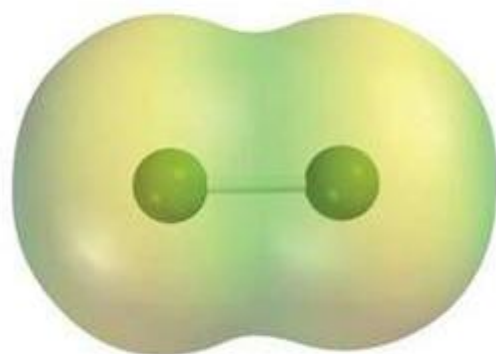
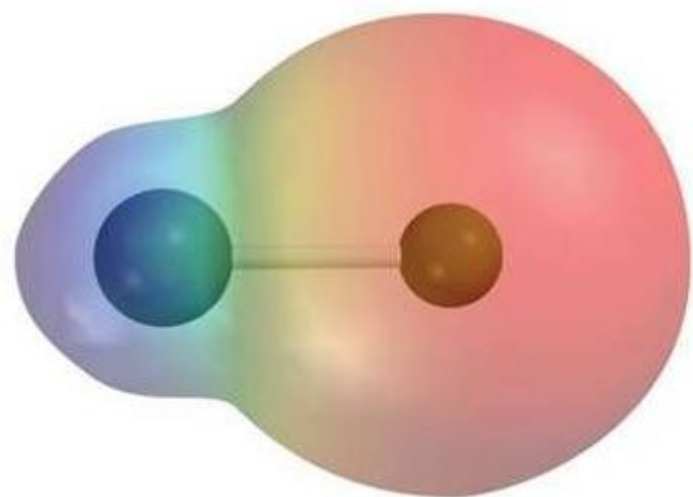
## a. Enlaces intramoleculares



<a href="#">H</a> 2.1																	<a href="#">He</a>
<a href="#">Li</a> 1.0	<a href="#">Be</a> 1.5											<a href="#">B</a> 2.0	<a href="#">C</a> 2.5	<a href="#">N</a> 3.0	<a href="#">O</a> 3.5	<a href="#">F</a> 4.0	<a href="#">Ne</a>
<a href="#">Na</a> 0.9	<a href="#">Mg</a> 1.2											<a href="#">Al</a> 1.5	<a href="#">Si</a> 1.8	<a href="#">P</a> 2.1	<a href="#">S</a> 2.5	<a href="#">Cl</a> 3.0	<a href="#">Ar</a>
<a href="#">K</a> 0.8	<a href="#">Ca</a> 1.0	<a href="#">Sc</a> 1.3	<a href="#">Ti</a> 1.5	<a href="#">V</a> 1.6	<a href="#">Cr</a> 1.6	<a href="#">Mn</a> 1.5	<a href="#">Fe</a> 1.8	<a href="#">Co</a> 1.9	<a href="#">Ni</a> 1.8	<a href="#">Cu</a> 1.9	<a href="#">Zn</a> 1.6	<a href="#">Ga</a> 1.6	<a href="#">Ge</a> 1.8	<a href="#">As</a> 2.0	<a href="#">Se</a> 2.4	<a href="#">Br</a> 2.8	<a href="#">Kr</a>
<a href="#">Rb</a> 0.8	<a href="#">Sr</a> 1.0	<a href="#">Y</a> 1.2	<a href="#">Zr</a> 1.4	<a href="#">Nb</a> 1.6	<a href="#">Mo</a> 1.8	<a href="#">Tc</a> 1.9	<a href="#">Ru</a> 2.2	<a href="#">Rh</a> 2.2	<a href="#">Pd</a> 2.2	<a href="#">Ag</a> 1.9	<a href="#">Cd</a> 1.7	<a href="#">In</a> 1.7	<a href="#">Sn</a> 1.8	<a href="#">Sb</a> 1.9	<a href="#">Te</a> 2.1	<a href="#">I</a> 2.5	<a href="#">Xe</a>
<a href="#">Cs</a> 0.7	<a href="#">Ba</a> 0.9	<a href="#">Lu</a>	<a href="#">Hf</a> 1.3	<a href="#">Ta</a> 1.5	<a href="#">W</a> 1.7	<a href="#">Re</a> 1.9	<a href="#">Os</a> 2.2	<a href="#">Ir</a> 2.2	<a href="#">Pt</a> 2.2	<a href="#">Au</a> 2.4	<a href="#">Hg</a> 1.9	<a href="#">Tl</a> 1.8	<a href="#">Pb</a> 1.9	<a href="#">Bi</a> 1.9	<a href="#">Po</a> 2.0	<a href="#">At</a> 2.2	<a href="#">Rn</a>
<a href="#">Fr</a> 0.7	<a href="#">Ra</a> 0.9	<a href="#">Lr</a>	<a href="#">Rf</a>	<a href="#">Db</a>	<a href="#">Sg</a>	<a href="#">Bh</a>	<a href="#">Hs</a>	<a href="#">Mt</a>	<a href="#">Ds</a>	<a href="#">Uuu</a>	<a href="#">Uub</a>	<a href="#">Uut</a>	<a href="#">Uug</a>	<a href="#">Uup</a>	<a href="#">Uuh</a>	<a href="#">Uus</a>	<a href="#">Uuo</a>



Li	Be	<b>Valores de entalpías de atomización</b> $\Delta H_s^\circ$ (kJ/mol)												
161	322											Al		
Na	Mg											333		
108	144													
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga		
90	179	381	470	515	397	285	415	423	422	339	131	272		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	
80	165	420	593	753	659	661	650	558	373	285	112	237	301	
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi
79	185	431	619	782	851	778	790	669	565	368	61	181	195	209



## b. Fuerzas de Van der Waals

