

Moléculas e iones poliatómicos comunes

Geometría lineal y angular

BeH ₂	BeCl ₂	HCN	CO ₂	CS ₂	H ₂ S	H ₂ O	O ₃
H—Be—H	:Cl—Be—Cl:	H—C≡N̈	Ö=C=Ö	§=C=§	H—§—H	H—Ö—H	Ö=Ö→Ö:
Polaridad Molécula no polar. Ángulo de enlace 180° Geometría molecular Lineal Geometría orbital Lineal Hibridación del átomo central sp Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula no polar. Ángulo de enlace 180° Geometría molecular Lineal Geometría orbital Lineal Hibridación del átomo central sp Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace 180° Geometría molecular Lineal Geometría orbital Lineal Hibridación del átomo central sp Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula no polar. Ángulo de enlace 180° Geometría molecular Lineal Geometría orbital Lineal Hibridación del átomo central sp Resonancia 3 estructuras Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula no polar. Ángulo de enlace 180° Geometría molecular Lineal Geometría orbital Lineal Hibridación del átomo central sp Resonancia 3 estructuras Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace Menor de 109,5° Geometría molecular Angular Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp ³ Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace 104,5° Geometría molecular Angular Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp ³ Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta	Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace Menor de 120° Geometría molecular Angular Geometría orbital Trigonal plana Hibridación del átomo central sp ² Resonancia 2 estructuras Enlaces dativos 1

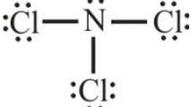
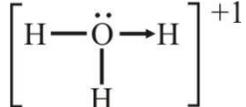
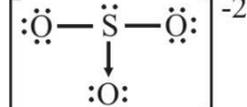
Geometría trigonal plana

BH ₃	BCl ₃	AlCl ₃	SO ₃	CO ₃ ²⁻	NO ₃ ⁻
<p>Polaridad Molécula no polar.</p> <p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría molecular Trigonal</p> <p>Geometría orbital Trigonal</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Polaridad Molécula no polar.</p> <p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría molecular Trigonal</p> <p>Geometría orbital Trigonal</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Polaridad Molécula no polar.</p> <p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría molecular Trigonal</p> <p>Geometría orbital Trigonal</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría molecular Trigonal plana</p> <p>Geometría orbital Trigonal plana</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia 3 estructuras</p> <p>Enlaces dativos 2</p>	<p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría del ion Trigonal plana</p> <p>Geometría orbital Trigonal plana</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia 3 estructuras</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Ángulo de enlace 120°</p> <p>Geometría del ion Trigonal plana</p> <p>Geometría orbital Trigonal plana</p> <p>Hibridación del átomo central sp²</p> <p>Resonancia 3 estructuras</p> <p>Enlaces dativos 1</p>

Geometría tetraédrica

CH ₄	CCl ₄	PO ₄ ³⁻	SO ₄ ²⁻	ClO ₄ ¹⁻	NH ₄ ⁺
<p>Polaridad Molécula no polar.</p> <p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría molecular Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Polaridad Molécula no polar.</p> <p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría molecular Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría del ion Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos 1</p>	<p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría del ion Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos 2</p>	<p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría del ion Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos 3</p>	<p>Ángulo de enlace 109,5°</p> <p>Geometría del ion Tetraédrica</p> <p>Geometría orbital Tetraédrica</p> <p>Hibridación del átomo central sp³</p> <p>Resonancia No presenta</p> <p>Enlaces dativos 1</p>

Geometría Piramidal

NH ₃	NCl ₃	H ₃ O ⁺	SO ₃ ²⁻
			
<p>Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace 107° Geometría molecular Piramidal de base trigonal Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp³ Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Polaridad Molécula polar. Ángulo de enlace Menor de 109,5° Geometría molecular Piramidal de base trigonal Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp³ Resonancia No presenta Enlaces dativos No presenta</p>	<p>Ángulo de enlace Menor de 109,5° Geometría del ion Piramidal de base trigonal Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp³ Resonancia No presenta Enlaces dativos 1</p>	<p>Ángulo de enlace Menor de 109,5° Geometría del ion Piramidal de base trigonal Geometría orbital Tetraédrica Hibridación del átomo central sp³ Resonancia No presenta Enlaces dativos 1</p>
