
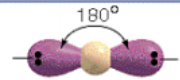


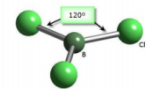
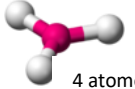
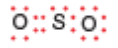

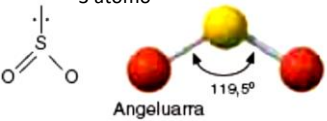
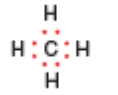
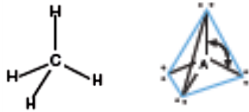
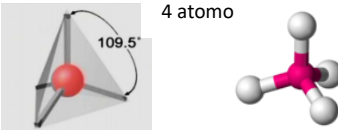
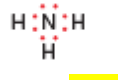
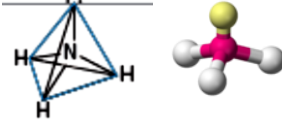

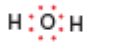
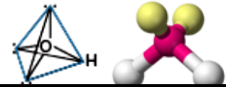
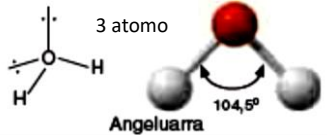


MOLEKULA LEWIS-EGITURA	X e ⁻ multzo lotzileak	E e ⁻ multzo ez- lotzileak	Zenbaki esterikoa: ZE =X+E EGITURA (multzo elektronikoen orientazio espaziala nukleoaren ahalik eta hurbilen)	GEOMETRIA (ATOMOEK HARTZEN DUTE ORIENTAZIO ESPAZIALA ELEKTROI MULTZOEN ARTEKO ALDARAPENAK MINIMIZATZEKO) (Geometrian elektroiei multzo ez-lotzileak ez dira marrazten atomoak ez direlako)	ADIBIDEAK
 BeCl₂ AX₂	2	0	2+0=2 LINEALA 180° 	 3 atomo LINEALA 180° AX₂ * Atomoen kokapena egokia aldarapenak minimizatzeko	CO ₂ HCN HgCl ₂
 BF₃ AX₃	3	0	3+0=3 TRIGONAL LAUA 120° 	 4 atomo GEOMETRIA TRIGONAL LAUA 120° *Elektroi multzoen arteko aldarapenak ahulena direnez, elektroiei multzo lotzile-elektroi-multzo lotzile, egiturak bat egiten du geometriarekin. Atomoen kokapena egokia da aldarapenak minimizatzeko	BCl ₃ AlCl ₃
 SO₂ AX₂E	2	1	2+1=3 TRIGONAL LAUA 120°  Trigonal laua	3 atomo  Angeluarra *Elektroi multzo ez lotzilearen eta lotzileen arteko aldarapenarengatik angelua 120° baino txikiagoa da, 119,5°. Egiturak distortsio bat jasaten du elektroien aldarapenak minimizatzeko. GEOMETRIA ANGELUARRA α < 120°	SnCl ₂ PbI ₂ PbCl ₂
 CH₄ AX₄	4	0	4+0=4 TETRAEDRIKOA 109° 	4 atomo  *Elektroi multzoen arteko aldarapenak ahulena direnez, elektroiei multzo lotzile-elektroi-multzo lotzile, egiturak bat egiten du geometriarekin. Atomoen kokapena egokia da aldarapenak minimizatzeko.	CCl ₄ SiCl ₄ TiCl ₄
 NH₃ AX₃E	3	1	3+1=4 TETRAEDRIKOA 109° 	4 atomo  Piramidal trigonala *Elektroi multzo ez lotzilearen eta lotzileen arteko aldarapenarengatik angelua 109° baino txikiagoa da, 107,3°. Egiturak distortsio bat jasaten du elektroien aldarapenak minimizatzeko. GEOMETRIA PIRAMIDAL TRIGONALA da. α < 109°	PCl ₃ AsCl ₃ NF ₃
 H₂O AX₂E₂	2	2	2+2=4 TETRAEDRIKOA 109° 	3 atomo  Angeluarra *Elektroi multzo ez lotzileen arteko aldarapena bortitzagoa da, bikote ez lotzilearen eta lotzileen arteko aldarapena baino. Horregatik kasu honetan, aurrekoan baino distortsio gehiago dago. Angelua 109° baino txikiagoa da. 104.5°. GEOMETRIA ANGELUARRA. α < 109°	OF ₂ SCl ₂ OCl ₂

A : atomo zentrala
X: elektroiei multzo lotzileak →A-rekin lotuta dauden atomoak.
E: elektroiei multzo ez-lotzileak.