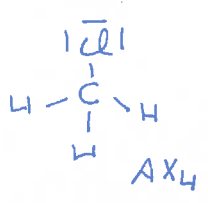

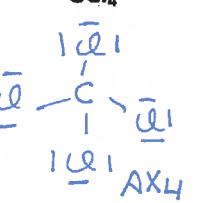

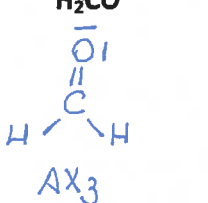
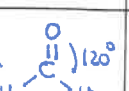
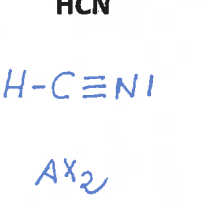
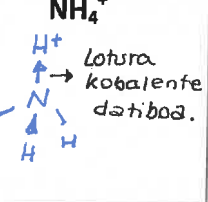
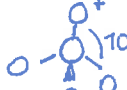
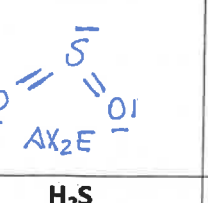
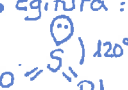
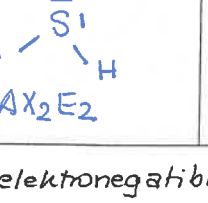



5.ARIKETA: MOLEKULEN GEOMETRIA (BMEBA) /POLARITATEA

LEWIS egitura eta (AXE) adierazpena	e ⁻ lotzail multzo	e ⁻ ez-lotzail multzo	Zenbaki Esteriko	Egitura/Geometria Marraskia	Polaritatea
CH₃Cl 	4	0	4+0=4 TETRAED.	<ul style="list-style-type: none"> Egitura TETRAEDRIKOA GEOMETRIA TETRAEDRIKOA  <p>→ e⁻ multzo orientazio espaziala eta atomoen disposizio espaziala berdinak dira, atomo zentratean ez dago elako e⁻ multzo ez lotzailerik</p>	<p>C-H lotura polarra μ \leftarrow C-H polarra μ</p> <p>→ polarak dira $\chi_{Cl} > \chi_C > \chi_H$</p> <p>elektronegatibitateak desberdinak direnez momentu dipolarak ez dira anulatzek, eta molekula POLARRA da. Dipola bat sortuko da $\mu \neq 0$</p>
CCl₄ 	4	0	4+0=4 Tetraedrikoa	<ul style="list-style-type: none"> Egitura TETRAEDRIKOA Geometria TETRAEDRIKOA  <p>→ Arrazoi aurrekoa bezalakoa.</p>	<p>$\chi_{Cl} > \chi_C \rightarrow$ loturak polarak dira \rightarrow polaritate berdinak dira.</p> <p>• geometriak momentu dipolarak konpentsatzen ditu eta molekula APOLARRA da, bere momentu dipolar totala 0 delako.</p>
H₂CO 	3	0	3+0=3 Trigonal Lava	<ul style="list-style-type: none"> Egitura trigonal lava Geometria trigonal lava  <p>→ Arrazoi aurrekoa bezalakoa.</p>	<p>C=O polarra μ \parallel C-H μ ($\chi_O > \chi_C$) ($\chi_C > \chi_H$)</p> <p>• Momentu dipolarak desberdinak direnez geometriak ez ditu konpentsatzen.</p> <p>• Molekula POLARRA da eta dipola sortuko da $\mu \neq 0$</p>
HCN 	2	0	2+0=2 Lineala	<p>Egitura = Geometria \rightarrow LINEALA</p> <p>H-C≡N 180°</p> <p>$\mu \neq 0$</p> <p>H-C≡N \leftarrow μ</p>	<p>H-C polarra μ \parallel C≡N polarra μ ($\chi_C > \chi_H$) ($\chi_N > \chi_C$)</p> <p>• Momentu dipolarak desberdinak dira \rightarrow arekin lotura daukden atomoak desberdinak direlako.</p> <p>• Geometriak ez ditu μ-ak konpentsatzen eta dipola sortuko da.</p>
NH₄⁺ 	4	0	4+0=4 Tetraedri.	<p>Egitura = GEOMETRIA TETRAEDRIKOA 109°</p> 	—
SO₂ 	2	1	2+1=3 Trigonal Lava	<ul style="list-style-type: none"> Egitura: Trigonal Lava (120°) e⁻ multzo disposizio espaziala Geometria: Trigonal angeluarra ($\alpha < 120^\circ$) e⁻ multzo ez lotzaille - e⁻ lotzaille aldepenarengatik distorsio bat molekularak jasaten du. 	<p>S=O lotura polarra μ</p> <p>• multzo ez lotzailleak daukenez geometriak ezin ditu konpentsatu momentu dipolarak eta molekula POLARRA da. Dipola bat sortuko da $\mu \neq 0$</p>
H₂S 	2	2	2+2=4 Tetraedri	<ul style="list-style-type: none"> Egitura: Tetraedrikoa (109°) e⁻ multzo disposizio espaziala. GEOMETRIA: Angeluarra ($\alpha < 109^\circ$) e⁻ multzo ez lotzaille - e⁻ multzo ez lotzaille aldepenarengatik distorsio bat molekular. 	<p>S-H lotura polarra μ ($\chi_S > \chi_H$)</p> <p>• e⁻ multzo ez lotzailleak daukenez geometriak ezin ditu momentu dipolarak konpentsatu eta MOLEKULA POLARRA da. Dipola bat sortzen da</p>

(X) elektronegatibitatea: Lotura kobalente batean ger atomak joera gehiago duen elkarbanutako elektroiek bereganatzeko. Honen bitartez, loturen polaritatea oztortzen da.

Egituraren distorsioa eta polaritatea. \rightarrow e⁻ multzo disposizio espaziala \rightarrow Egitura

GEOMETRIA Atomoen disposizio espaziala.

