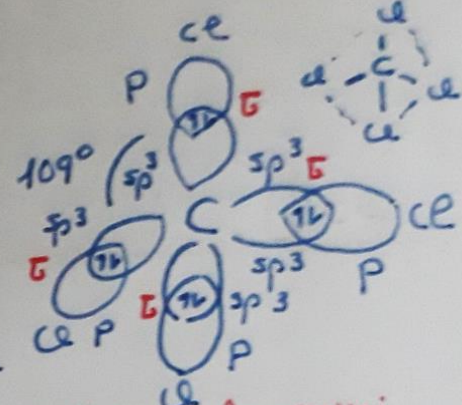
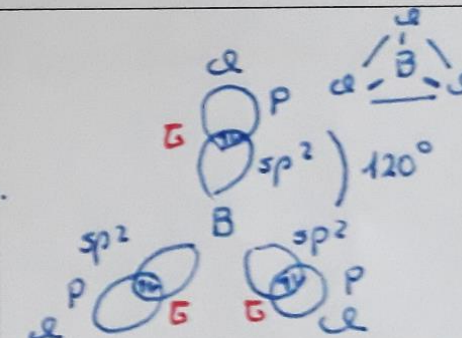
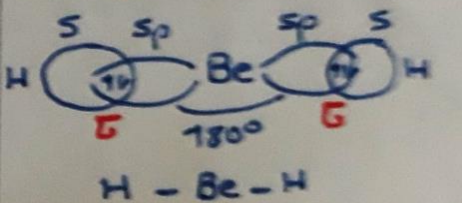


MOLEKULA EZ ORGANIKOEN HIBRIDAZIOA

MOLEKULA	FUNTZEZKO EGOERA	EGOERA KITZIKATUA	ORBITAL HIBRIDOAK	LOTURAK/MOLEKULEN GEOMETRIA
<p>CCl₄</p>	<p>C: 1s² 2s² 2p² Balentzia 4</p> <p>$\frac{1\downarrow}{2s} \frac{1\downarrow}{2p} \frac{1\downarrow}{2p} -$</p> <p>2e⁻ desparekatuta baina 4 lotura Cl-ekin osatzen ditu.</p> <p>Cl: 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁵</p> <p>$\frac{1\downarrow}{3s} \frac{1\downarrow}{3p} \frac{1\downarrow}{3p} \frac{1\downarrow}{3p}$</p> <p>• Elektroi desparekatu 1</p> <p>• Balentzia kobalente 1</p>	<p>$\frac{1}{2s} \frac{1}{2p} \frac{1}{2p} \frac{1}{2p}$</p>	<p>sp³ → s + 3p</p> <p>$\frac{1}{sp^3} \frac{1}{sp^3} \frac{1}{sp^3} \frac{1}{sp^3}$</p> <p>• 4 orbital hibrido berdinak.</p> <p>• Energia berdinak dute → degeneratuak</p> <p>• 4 lotura kobalente sinple Cl-ekin osatuko ditu, 4e⁻ desparekatuta dituelako</p>	<p>• 4 G lotura osatuko dira</p>  <p>• Orbitalak frontalki gainegartzen dira</p> <p>• Geometria TETRAEDRIKOA 109°</p>
<p>BCl₃</p> <p>edo</p> <p>BF₃</p>	<p>B: 1s² 2s² 2p¹</p> <p>$\frac{1\downarrow}{2s} \frac{1\downarrow}{2p} - -$</p> <p>Elektroi bakarra desparekatuta eta 3 lotura Cl-ekin osatzen ditu.</p> <p>Cl: $\frac{1\downarrow}{3s} \frac{1\downarrow}{3p} \frac{1\downarrow}{3p} \frac{1\downarrow}{3p}$</p>	<p>$\frac{1}{2s} \frac{1}{2p} \frac{1}{2p} -$</p>	<p>sp² → 1s + 2p</p> <p>$\frac{1}{sp^2} \frac{1}{sp^2} \frac{1}{sp^2} -$</p> <p>• 3e⁻ desparekatuta, 3 orbital hibridoetan.</p> <p>• sp² orbital degeneratuak</p> <p>• p orbital atomiko hutsik geratzen da.</p>	 <p>• 3 lotura kobalente G sinple osatzen dira orbital hibridoekin.</p> <p>• Geometria TRIGONAL LAUA B gertean eta Cl-ak erpinetan kolatzen dira</p>
<p>BeH₂</p> <p>edo</p> <p>BeF₂</p>	<p>Be: 1s² 2s² 2p⁰</p> <p>$\frac{1\downarrow}{2s} - - -$</p> <p>Ez ditu e⁻ desparekatuta H-ekin lotzeko.</p> <p>H: 1s¹</p> <p>$\frac{1}{1s}$</p> <p>- e⁻ desparekatuta</p> <p>- balentzia kobalente 1.</p>	<p>$\frac{1}{2s} \frac{1}{2p} - -$</p>	<p>sp → 1s + 1p</p> <p>$\frac{1}{sp} \frac{1}{sp} - -$</p> <p>• 2 orbital hibrida sp osatzen dira bakoitzak e⁻ desparekatu batekin.</p> <p>• Energia berdinak dute, bi lotura kobalente sinple berdinak H-ekin osatuko ditu. (G)</p> <p>• 2p hutsik geratzen dira.</p>	<p>• Bi lotura kobalente sinple G osatzen dira Be eta H-ekin</p>  <p>• Geometria lineala 180°</p>