

CCl₄ / SiCl₄ (sp³)

CCl₄

$C: 1s^2 2s^2 2p^2$ } $Cl: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 Balentzia geruza → $\begin{array}{|c|c|c|} \hline 2s & 2p & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$ } $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 3s^2 & 3p^5 & & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow & \\ \hline \end{array}$

Lotzen da 4 cl-ekin.
 4 lotura berdinak osatuko ditu
sp³ HIBRIDAZIOA
 $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline sp^3 & sp^3 & sp^3 & sp^3 \\ \hline \end{array}$

4 orbital hibrido sp³ degeneratuak
 4 elektroi desparekatuta
 4 lotura kobalente.

• Elektroi desparekatu bat
 • Balentzia kobalentea (4)

• C-ak 4 lotura kobalente sinple (5 loturak) osatuko ditu 4 kloroekin.

• Geometria tetraedrikoa
 cl-ak erpinetan] Tetraedroan
 C: zentroan (109°)

→ orbitalak frontalki gainegartzen dira.
 5 loturak. 109°

BCl₃ / BF₃ / AlCl₃ (sp²)

BCl₃

$B: 1s^2 2s^2 2p^1$ } $Cl: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 Balentzia geruza } Balentzia geruza.

• Elektroi bakarrak desparekatuta eta 3 lotura osatzen ditu
 • 3e⁻ desparekatuta.
 • 3 orbital hibrido sp² bakoitza e⁻ baktekin → **DEGENERATUAK**

• kloro bakoitza 1e⁻ desparekatuta dauka (balentzia kobalente 1)

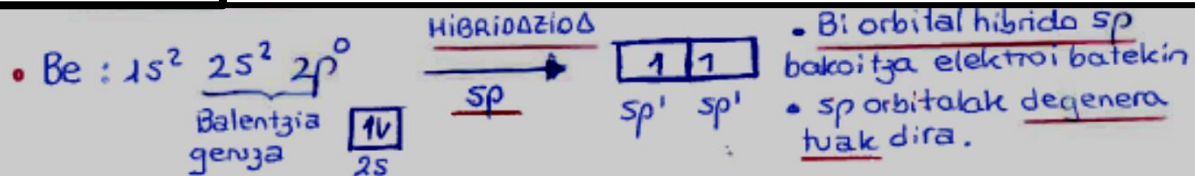
• Osatuko dira 3 lotura kobalente sinpleak (6) Boroaren eta kloroaren artean. Boroak erabiliko du bakoitza erekin orbital sp² hibridoa eta kloro bakoitza "p" orbitalean duen e⁻ desparekatua.

• Geometria **TRIANGELUAR LAUA** (120°)
 cl erpinetan] Triangeluar
 B zentroan (120°)

orbitalak frontalki gainegartzen dira. → 6 loturak

BeH₂ / BeF₂ / BeBr₂ (sp)

BeH₂



- Bi lotura kobalente sinple (E) osatuko dira berilioaren sp orbital baten eta Hidrogenoaren s orbital baten artean
- Orbitalen gainezarmena frontala da, eta geometria LINEALA izango da 180°

