

Hibridación

Proceso de combinar orbitales diferentes en un diferente átomo para dar origen a otros orbitales de características diferentes y que se formen en un igual a los orbitales combinados, los cuales tienden a estar lo más alejados posible.

Tipos de hibridación

Lineal	s+p	orgánicas de triple enlace
planar	s+2p =sp ²	orgánicas de doble enlace
tetraedrales/angulares/piramidales	s+3p = sp ³	orgánicas de enlace simple

Pasos para la hibridación

Configuración electrónica de c/elemento del compuesto.

Ubicar los e-s del último n de E en sus respectivos orbitales para c/u de los elementos.

Comparar los e-s desapareados del at.central con los enlaces que debe tener el at.

Si son diferentes aplicar E pasar 1 e- del orbital s o p del mismo nivel.

Representar enlaces entre el at.central y los at. laterales con los e-s desapareados.

Escribir el ejemplo para el at. central.



By **Sofia610**

cheatography.com/sofia610/

Not published yet.

Last updated 23rd October, 2016.

Page 1 of 1.

Sponsored by **Readability-Score.com**

Measure your website readability!

<https://readability-score.com>