

### Tipos de arranjos

Moléculas com átomos centrais sem pares de elétrons não-ligantes.  
Moléculas com átomos centrais com pares de elétrons não-ligantes

### Teoria VSEPR

A Valence-Shell Electron Pair Repulsion (VSEPR), parte de prevermos a forma molecular, supomos que os elétrons de valência se repelem e, conseqüentemente, a molécula assume qualquer geometria 3D que minimize essa repulsão.

Átomos sem pares de elétrons não ligantes

Pares de elétrons não ligantes na geometria  
Os pares de elétrons isolados provocam algumas distorções na estrutura e nos ângulos, devido ao fato de haver repulsão entre de pares de elétrons isolados com pares de elétrons isolados, entre pares de elétrons isolados com pares de elétrons ligantes e entre pares de elétrons ligantes com pares de elétrons ligantes (PI-PI > PI-PL > PL-PL)

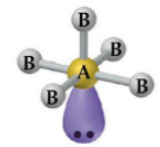
# GEOMETRIA MOLECULAR

Moléculas com e sem pares de elétrons não ligante

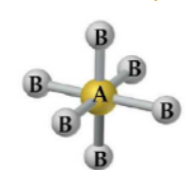
Átomos com pares de elétrons não ligantes

Há partir da geometria Tetraédrica (AX4)

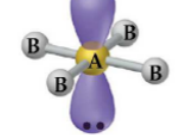
Piramidal quadrática  
Contem 4 pares de elétrons ligantes e 1 par isolado



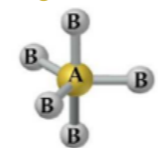
Há partir da geometria octaédrica (AX6)



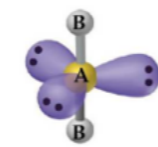
Quadrática planar  
Contem 4 pares de elétrons ligantes e 2 par isolado



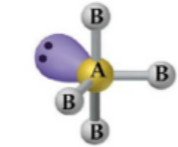
Há partir da Geometria bipiramidal-trigonal (AX5)



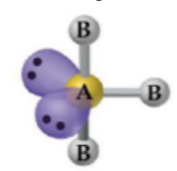
Linear  
Contem 2 pares de elétrons ligantes e 3 par isolado



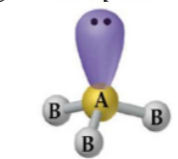
Gangorra  
Contem 4 pares de elétrons ligantes e 1 par isolado



Em T  
Contem 3 pares de elétrons ligantes e 2 par isolado



Piramidal trigonal  
Contem 3 pares de elétrons ligantes e 1 par isolado



Angular  
contem 2 pares de elétrons ligantes e dois pares isolados

