

MAPA MENTAL



GEOMETRIA MOLECULAR e POLARIDADE DE MOLÉCULAS

GEOMETRIA MOLECULAR

FORMATO QUE AS MOLÉCULAS APRESENTAM NO ESPAÇO

- PASSO A PASSO
- 1) ÁTOMO CENTRAL
 - 2) FÓRMULA DE LEWIS
 - 3) GEOMETRIA MOLECULAR
 - 4) POLARIDADE DA MOLÉCULA

MENOR QUANTIDADE
MAIOR n° DE LIGAÇÕES

POLARIDADE = μ_r

ANÁLISE VETORIAL
EXEMPLOS:

CONSEQUÊNCIA DA RESULTANTE DAS FORÇAS REPULSIVAS ENTRE OS PARES ELETRÔNICOS

TEORIA VSEPR

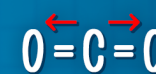
REPULSÕES

P_i - PAR ISOLADO
 P_c - PAR COMPARTILHADO

$P_i - P_i > P_i - P_c > P_c - P_c$
MAIS FORTE MAIS FRACA

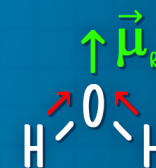
GEOMETRIA	EXEMPLO	FORMA 3d
LINEAR	Br_2	$Br-Br$
ANGULAR	H_2O	$H-O-H$
TRIGONAL PLANA	BF_3	$F-B-F$
PIRAMIDAL	NH_3	$H-N-H$
TETRAÉDRICA	CCl_4	$Cl-C-Cl$

CO_2



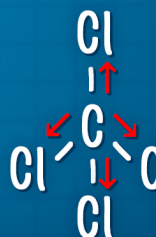
$\vec{\mu}_r = 0$
MOLÉCULA APOLAR

H_2O



$\vec{\mu}_r \neq 0$
MOLÉCULA POLAR

CCl_4



$\vec{\mu}_r = 0$
MOLÉCULA APOLAR