Ejemplos de enlaces en moléculas con el modelo VSEPR:

Fórmula	Molécula	Estructura	Enlares	Pares	Geometría
	моїесціа	de Lewis	Enlaces	solitarios	molecular
AB ₂	BeCl₂	· Cl—Be—Cl	2	0	lineal C1—Be—C1
АВ3	BF ₃	; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ; ;	3	0	triangular plana F 120' F
AB ₄	СН₄	H—C—H 	4	0	H 109,5
AB₅	PCI ₅	; C1	5	0	C1 90° C1 C1 P C1 120 C1
AB ₆	SF ₆	'F':F': 'F':F':	6	0	F 90° F F F
AB₂E	SnCl₂	:Cl—Sn—Cl:	2	1	angular () Sn C1 ✓(120*
AB₃E	NH₃	н−й−н Н	3	1	Pirámide trigonal N"H <109.5" H angular
AB ₂ E ₂	H₂O	н-ё-н	2	2	angular O

AB ₂ E ₃	XeF ₂	0 : F: Xe > 0	2	3	© F Lineal
AB₄E	SF ₄	: F—S—F:	4	1	tetraedro deformado o balancín F S F F
AB ₃ E ₂	CIF ₃	: F-Cl-F: : F:	3	2	forma de T
A ₃ E ₃	I ₃ -	[: <u>i:—i</u> — <u>i</u> ::]-	2	3	lineal [] [] -
AB₅E	BrF _S	F-Br-F	5	1	pirámide cuadrada F. Hr F. F F.
AB ₄ E ₂	XeF ₄	F F	4	2	plano-cuadrada F. Xe - F F
AB ₂	CO2	:o=c=o:	2	0	lineal O=C=O
A ₂ B ₄	C₂H₄	$H \stackrel{C}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{\stackrel{-}{$	³ (cada carbono)	0	triangular plana (en torno de cada carbono) H H c=c H
ABC₅	SOF ₄	F: F: F:	5	0	bipirámide trigonal F S-O F F
AB₂C₂E	XeO ₂ F ₂	:F :Xs=o: :P : g:	4	1	balancín F O XE