Ejemplos de enlaces en molècules con el modelo VSEPR:

=: .				_	
Fórmula	Molécula	Estructura de Lewis	Enlaces	Pares solitarios	Geometría molecular
AB ₂	BeCl ₂	: C1—Be—C1:	2	0	lineal C1—Be—C1
АВ₃	BF₃	: F : : F : : F B F : ::	3	0	triangular plana F 120° F F
AB ₄	СН₄	Н Н —С — Н Н	4	0	H 109,5
AB₅	PCI ₅	; C1	5	0	C1 90° C1 C1 120 C1
AB ₆	SF ₆	; F : : F : : F : : F : : F :	6	0	F S F F
AB₂E	SnCl₂	:Cl—Sn—Cl:	2	1	angular O Sn Cl Cl Cl Cl
AB₃E	NH ₃	н—й—н Н	3	1	pirámide trigonal O H N 109,5° H
AB ₂ E ₂	H₂O	н-ё-н	2	2	angular O C109,5° H

AB ₂ E ₃	XeF ₂	(i F: Xe Yo	2	3	© F Lineal
AB₄E	SF ₄	: F—S—F:	4	1	retraedro deformado o balancín F S F F F
AB ₃ E ₂	CIF ₃	; <u>F-Cl-F;</u> ; <u>F:</u>	3	2	F—CI
A ₃ E ₃	I ₃ -	[: <u>i.—i.</u> :]-	2	3	lineal I I I I I I
AB₅E	BrF₅	F-Br-F F F	5	1	pirámide cuadrada
AB ₄ E ₂	XeF ₄	F-Xe-F:	4	2	plano-cuadrada F. Xe F
AB ₂	CO ₂	:o=c=o:	2	0	o=c=o
A ₂ B ₄	C₂H₄	$\begin{array}{ccc} H - C = C - H \\ & & & \\ H & & H \end{array}$	(cada carbono)	0	triangular plana (en torno de cada carbono) H C=C H H
ABC ₅	SOF₄	;F: ;S=0; 	5	0	bipirámide trigonal F F S = O F F
AB ₂ C ₂ E	XeO₂F₂	F. Xe=O: O:	4	1	balancín F O O Xe : O F