

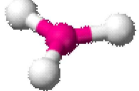
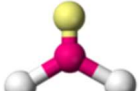









Rodzaje hybrydyzacji *

L_h	Typ hybrydyzacji	Kształt cząsteczki lub jonu	Rozmieszczenie elektronów (na żółto zaznaczono wolne pary elektronowe)	Przykłady
-	-	Liniowy		HF, CO, O ₂ , N ₂
2	sp	liniowy		BeCl ₂ , BeF ₂ , CO ₂ , CS ₂ , N ₂ O, NO ₂ ⁺ , N ₃ ⁻
3	sp ²	trójkąt równoboczny		BF ₃ , BCl ₃ , SO ₃ , CO ₃ ²⁻ , NO ₃ ⁻ ,
3	sp ²	kształt litery V (trójkąt)		NO ₂ ⁻ , NO ₂ , SO ₂ , O ₃
4	sp ³	tetraedr		CH ₄ , CCl ₄ , NH ₄ ⁺ , PO ₄ ³⁻ , SO ₄ ²⁻ , ClO ₄ ⁻ , BH ₄ ⁻ , BF ₄ ⁻
4	sp ³	piramida trygonalna (odksz. tetraedr)		NH ₃ , PH ₃ , PCl ₃ , SOCl ₂ , SO ₃ ²⁻ , ClO ₃ ⁻
4	sp ³	kształt litery V (odksz. tetraedr)		H ₂ O, H ₂ S, OF ₂ , OCl ₂ , ClO ₂ , ClO ₂ ⁻
5	sp ³ d	bipiramida trygonalna		PCl ₅
5	sp ³ d	niereg. tetraedr (bipiramida trygonalna)		SF ₄ , TeCl ₄
5	sp ³ d	linia (bipiramida trygonalna)		I ₃ ⁻
6	sp ³ d ²	oktaedr		SF ₆

* Opracowano na podstawie materiałów ogólnodostępnych w Internecie.

AX_mH_n

$L_{pe} = \frac{1}{2} L_{ew} - 4m - n$ (liczba wolnych par elektronowych na atomie A)

$L_h = L_{pe} + m + n$ (liczba orbitali zhybrydowanych)

$L_\pi = 4 - L_h$ (liczba wiązań π)