

ABE	Hybridization	Molecule Shape	Bond Angle
AB ₂ E ₀	<i>sp</i>	linear	180°
AB ₃ E ₀	<i>sp</i> ²	trigonal planar	120°
AB ₂ E ₁	<i>sp</i> ²	bent	120°
AB ₄ E ₀	<i>sp</i> ³	tetrahedral	109°
AB ₃ E ₁	<i>sp</i> ³	trigonal pyramidal	107.5°
AB ₂ E ₂	<i>sp</i> ³	bent	105°
AB ₅ E ₀	<i>dsp</i> ³	trigonal bipyramidal	90°&120°
AB ₄ E ₁	<i>dsp</i> ³	seesaw	90°&120°
AB ₃ E ₂	<i>dsp</i> ³	T-shaped	90°&180°
AB ₂ E ₃	<i>dsp</i> ³	linear	180°
AB ₆ E ₀	<i>d</i> ² <i>sp</i> ³	octahedral	90°
AB ₆ E ₁	<i>d</i> ² <i>sp</i> ³	square pyramidal	90°&180°
AB ₆ E ₂	<i>d</i> ² <i>sp</i> ³	square planar	90°&180°
AB ₆ E ₃	<i>d</i> ² <i>sp</i> ³	T-shaped	90°&180°
AB ₆ E ₄	<i>d</i> ² <i>sp</i> ³	linear	180°