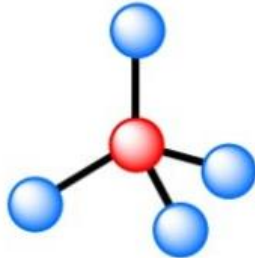
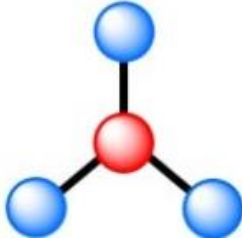
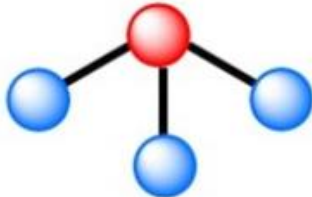
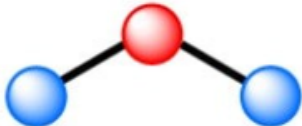
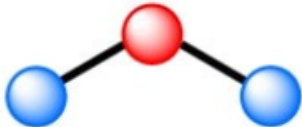
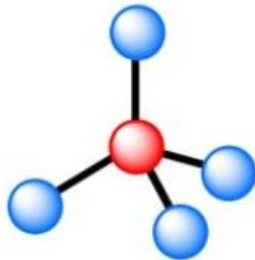
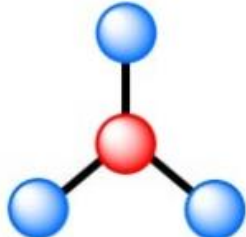
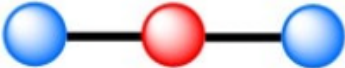
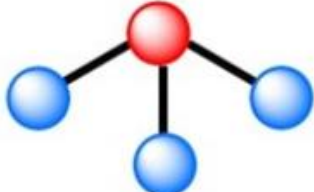
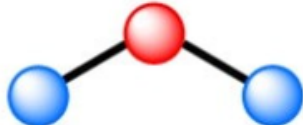
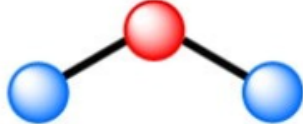


HYBRYDYZACJA	LICZBA PRZESTRZENNA	PARAMETRY	KSZTAŁT CZĄSTECZKI
sp³	4	KSZTAŁT: TETRAEDRYCZNY KĄTY: 109° PRZYKŁAD: CH ₄ , NH ₄ ⁺	
sp²	3	KSZTAŁT: TRYGONALNY KĄTY: 120° PRZYKŁAD: BH ₃	
sp	2	KSZTAŁT: LINIOWY KĄTY: 180° PRZYKŁAD: CO ₂ , HCN	
sp³ 1 wolna para elektr.	4	KSZTAŁT: PIRAMIDA TRYG. KĄTY: <109° PRZYKŁAD: NH ₃ , H ₃ O ⁺	
sp³ 2 wolne para elektr.	4	KSZTAŁT: KĄTOWY KĄTY: <109° PRZYKŁAD: H ₂ O, H ₂ S	
sp² 1 wolna para elektr.	3	KSZTAŁT: KĄTOWY KĄTY: <120° PRZYKŁAD: SO ₂ , NO ₂ ⁻	

**OBECNOŚĆ WOLNEJ PARY NA ATOMIE CENTRALNYM ZMNIEJSZA WARTOŚĆ KĄTA O OKOŁO 2°
ORAZ ZMIENIA KSZTAŁT CZĄSTECZKI !**

HYBRYDYZACJA	LICZBA PRZESTRZENNA	PARAMETRY	KSZTAŁT CZĄSTECZKI
HYBRYDYZACJA	LICZBA PRZESTRZENNA	PARAMETRY	KSZTAŁT CZĄSTECZKI
sp^3	4	KSZTAŁT: TETRAEDRYCZNY KĄTY: 109° PRZYKŁAD: CH_4 , NH_4^+	
sp^2	3	KSZTAŁT: TRYGONALNY KĄTY: 120° PRZYKŁAD: BH_3	
sp	2	KSZTAŁT: LINIOWY KĄTY: 180° PRZYKŁAD: CO_2 , HCN	
sp^3 1 wolna para elektr.	4	KSZTAŁT: PIRAMIDA TRYG. KĄTY: $<109^\circ$ PRZYKŁAD: NH_3 , H_3O^+	
sp^3 2 wolne pary elektr.	4	KSZTAŁT: KĄTOWY KĄTY: $<109^\circ$ PRZYKŁAD: H_2O , H_2S	
sp^2 1 wolna para elektr.	3	KSZTAŁT: KĄTOWY KĄTY: $<120^\circ$ PRZYKŁAD: SO_2 , NO_2^-	

OBECNOŚĆ WOLNEJ PARY NA ATOMIE CENTRALNYM ZMNIJSZA WARTOŚĆ KĄTA O OKOŁO 2° ORAZ ZMIENIA KSZTAŁT CZĄSTECZKI !