



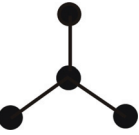
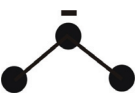





MOLEKULASZERKEZET

szerkezet	Ált. képlet	alak neve	kötésszög	példamolekulák
	AX_4E_0	tetraéderes	$\alpha = 109,5^\circ$	CH_4, SiF_4
	AX_3E_1	piramisos	$\alpha < 109,5^\circ$ (ammónia 107°)	NH_3, PH_3
	AX_2E_2	V-alakú	$\alpha \ll 109,5^\circ$ (víz 104°)	$H_2O, H_2S, HOCl$
	AX_2E_3	„lineáris”	nincs!	HCl
	AX_3E_0	síkháromszög	$\alpha = 120^\circ$	$SO_3, BF_3, COCl_2, C_2H_4$
	AX_2E_1	V-alakú	$\alpha < 120^\circ$	SO_2
	AX_2E_0 AX_2E_3	lineáris	$\alpha = 180^\circ$	$BeCl_2, CO_2, CS_2, HCN$ XeF_2
	AX_5E_0	trigonális bipiramis	$\alpha = 120^\circ$ $\beta = 90^\circ$	PCl_5
	AX_6E_0	tetragonális bipiramis (=oktaéder)	$\alpha = 90^\circ$	SF_6
	AX_7E_0	pentagonális bipiramis	$\alpha = 72^\circ$ $\beta = 90^\circ$	IF_7
	AX_8E_0	hexagonális bipiramis	$\alpha = 60^\circ$ $\beta = 90^\circ$	XeF_8