



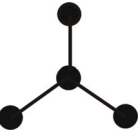
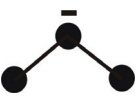





## MOLEKULASZERKEZET

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 $107^\circ$ )	$NH_3, PH_3$
	$AX_2E_2$	V-alakú	$\alpha \ll 109,5^\circ$ (víz $104^\circ$ )	$H_2O, H_2S, HOCl$
	$AX_2E_3$	„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	$\alpha = 60^\circ$ $\beta = 90^\circ$	$XeF_8$