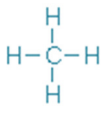

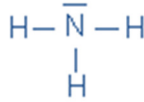
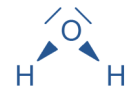
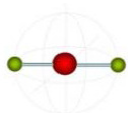
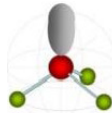
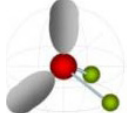


## Beispiel

Molekül	Lewis-Formel	Anzahl bindender Elektronenpaare am Zentralatom	Anzahl freier Elektronenpaare am Zentralatom	räumliche Gestalt	Name der Struktur	Bindungswinkel
CH <sub>4</sub>		4	0		Tetraeder	109°

Bindungswinkel: Winkel zwischen zwei Atombindungen.

Molekül	CO <sub>2</sub>	NH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
Lewis-Schreibweise	O=C=O		
Anzahl bindender Elektronenpaare	4 (2)	3	2
Anzahl freier Elektronenpaare	0	1	2
räumliche Anordnung der Atome im Molekül			
Name der Struktur	linear	pyramidal	gewinkelt
Bindungswinkel	180°	107°	105°