

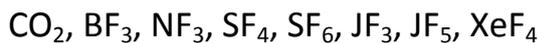
DIE STRUKTUR VON MOLEKÜLEN

- Lies die Information zum Thema VSEPR durch → *Zusammenfassung*: „Kapitel 5“ Punkt C „Das VSEPR-Modell“
- Ergänze untenstehende Tabelle mit folgenden Strukturen:

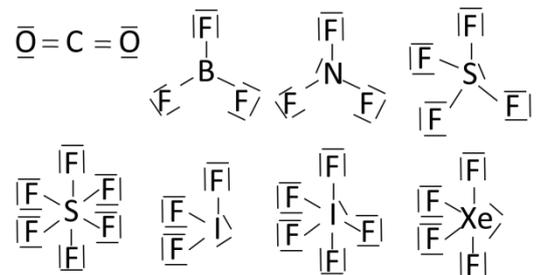


Freie Elektronen-paare und Bindungen	Bindungen <i>ohne</i> freie Elektronenpaare				
	2	3	4	5	6
3	gewinkelt (120°) AB ₂ E ₁	trigonal planar AB ₃			
				Hinweis: Dicke Keile gehen vor die Zeichenebene, gestrichelte Keile gehen hinter die Zeichenebene.	
4	gewinkelt (109,5) AB ₂ E ₂	trigonal pyramidal AB ₃ E ₁	tetraedrisch AB ₄		
5	linear AB ₂ E ₃	T-Form AB ₃ E ₂	verzerrt tetraedrisch AB ₄ E ₁	trigonal bipyramidal AB ₅	
6	linear AB ₂ E ₄	T-Form AB ₃ E ₃	quadratisch planar AB ₄ E ₂	quadratisch pyramidal, ZA in Grundfläche AB ₅ E ₁	octaedrisch (quadratisch bipyramidal) AB ₆

- Welche Strukturen haben folgende Moleküle:



Hinweis: Doppelbindungen sind in diesem Modell wie Einfachbindungen zu behandeln



- Lösungsblatt und Arbeitsblatt in die Mappe einheften.