

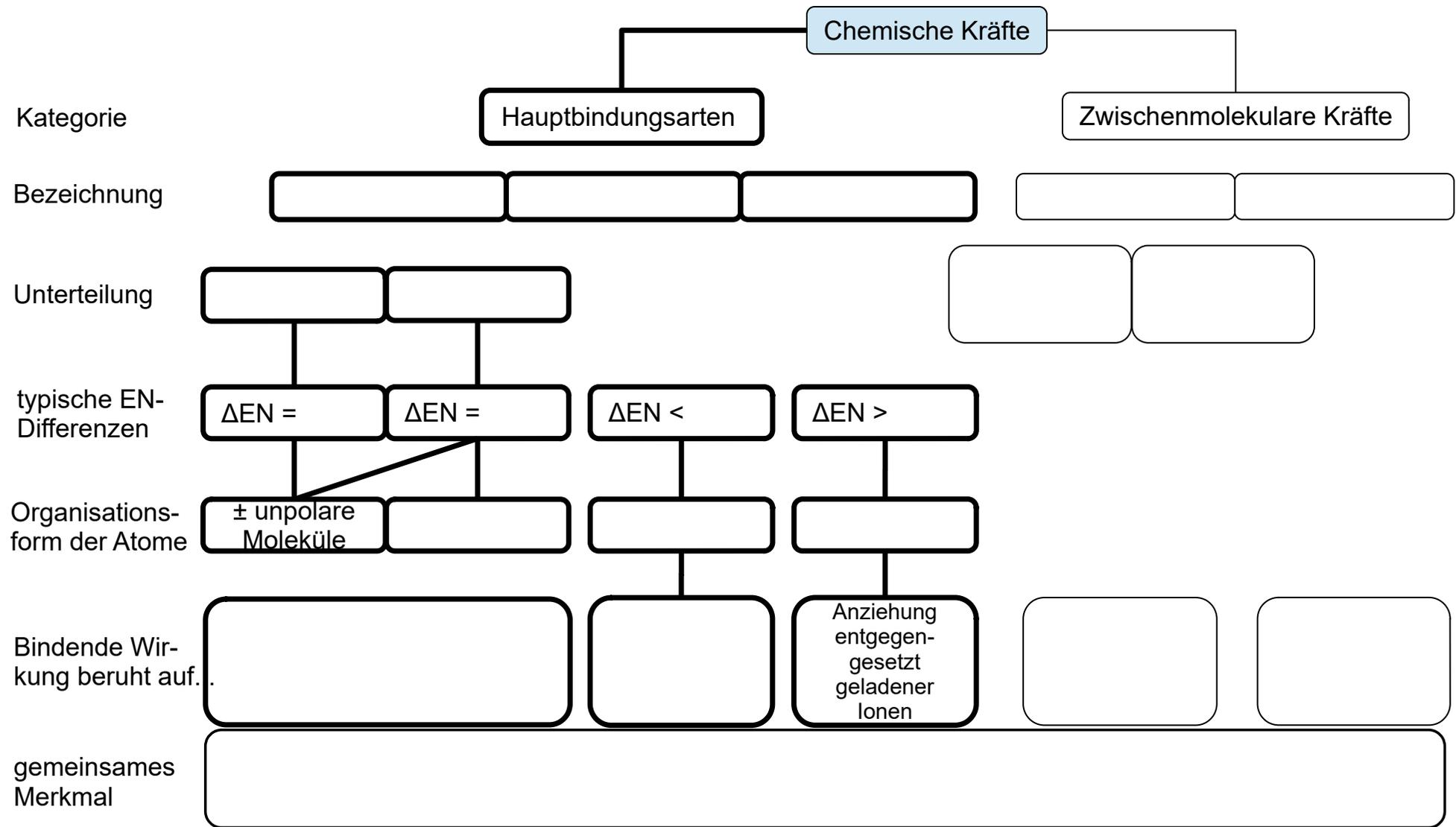
Die Bindungspyramide und Zusammenfassung zu den drei Hauptbindungsarten

C1CL



Atome können untereinander bindende Kräfte ausbilden. Die Atome werden durch sie dann relativ fest aneinander gebunden. Man spricht von **chemischen Bindungen**. Auch Moleküle können solche anziehenden Kräfte untereinander ausbilden. Sie sind deutlich schwächer als vollwertige chemische Bindungen. So spricht man häufig lieber von *zwischenmolekularen Kräften*.

Tragen Sie fehlenden Begriffe und stichwortartige Erklärungen ein. Details zu den Hauptbindungsarten auch auf der Rückseite zusammenfassen!



Zusammenfassung zu den drei Hauptbindungsarten

	Ionenbindung	Elektronenpaarbindung (Atombindung)	Metallbindung
typische Bindungspartner			
Natur der chemischen Bindung			
typische elektrische Leitfähigkeit	Reinstoff: Lösung:	Reinstoff: Lösung:	
Raumwirkung der Bindung: gerichtet/ungerichtet			
typische Aggregatzustände bei Raumtemperatur/ typische Schmelz- und Siedepunkte			
Beispiele			