

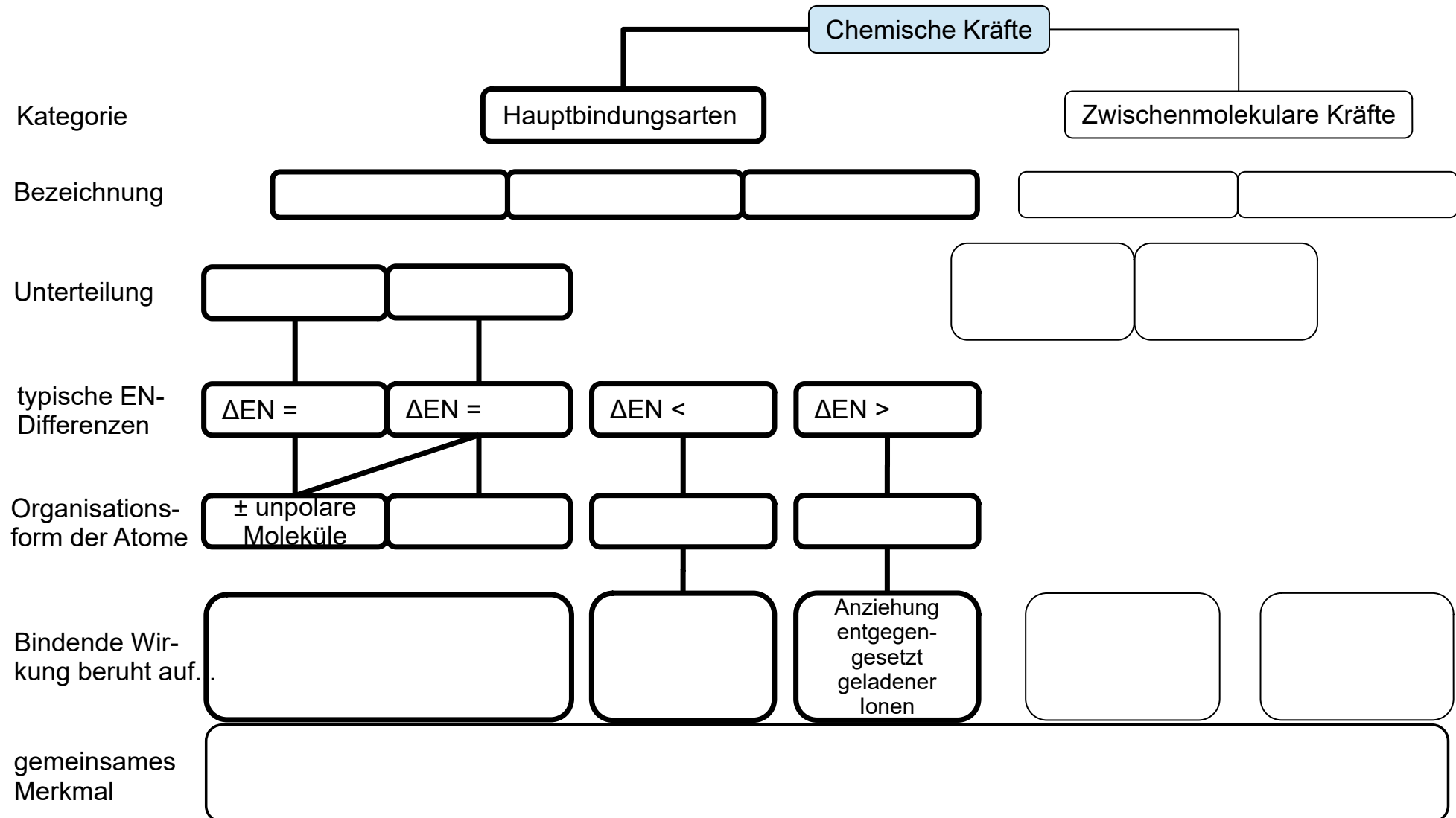
**Die Bindungspyramide und Zusammenfassung zu den drei Hauptbindungsarten**

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

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