

► Übersicht der chemischen Bindungsarten

Basiswissen!

Bindungsart	Metallbindung	unpolare Atombindung	polare Atombindung	Ionenbindung
entsteht bei der Verbindung / Reaktion	zwischen Metallatomen und Metallatomen	zwischen Nichtmetallatomen und Nichtmetallatomen		zwischen Metallatomen und Nichtmetallatomen
Differenz der Elektronegativitäten der Elemente	$\Delta EN \leq 0,7$	$\Delta EN \leq 0,7$	$0,7 < \Delta EN \leq 1,7$	$\Delta EN > 1,7$
kleinste Teilchen sind	Atome	Moleküle	Moleküle	Ionen
spezielle Struktur	angeordnet in einem Metallgitter			angeordnet in einem Ionengitter
Beispiel	Metalle: Eisen Fe, Kupfer Cu Legierungen: Bronze Cu/Sn	Wasserstoff H ₂	Wasser H ₂ O	Natriumfluorid NaF
Modell				