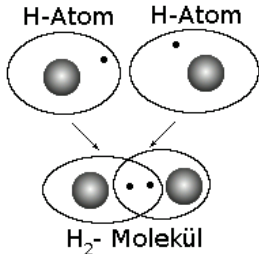


Übung: Chemische Bindungen

1. Vervollständigen Sie folgende Tabelle!

Bezeichnung	Bindungsprinzip (1 Satz!)	Prinzipiskizze	2 Beispiele
Ionenbindung			
	Der Zusammenhalt der Teilchen beruht auf der Nutzung gemeinsamer Elektronenpaare - wobei ein Bindungspartner das Elektronenpaar stärker für sich beansprucht.		
			
			Kupfer, Zink

2. Ermitteln Sie bei folgenden Stoffen die Art der chemischen Bindung mit Hilfe der Differenz der Elektronegativitätswerte!

Stoff	Formel	Δ ENW	chemische Bindungsart
Fluorwasserstoff			
Magnesiumchlorid			
Sauerstoff			
Mangan			
Schwefel			
Methan			
Ammoniak			
Kaliumiodid			
Chlor			
Natriumhydroxid			
Ethanol			